

Polygonatum.

Gattung der Liliaceae — Asparagoideae — Polygonateae.

I. Polygonatum officinale All. (syn.: *P. vulgare* Desf.). Heimisch in Europa, Sibirien und dem westlichen Himalaya. Mit dickem Rhizom, das aus den Fusstücken der alljährlich über die Erde hervortretenden Sprosse gebildet ist, die nach ihrem Absterben rundliche, flache Höhlungen (daher der Name „Salomonssiegel“) hinterlassen, ausserdem mit den Narben der Wurzeln und geringelt durch die Insertionsstellen der Niederblätter. Mit kantigem Stengel, der abwechselnd zweizeilig ganzrandige Laubblätter und in deren Achsel je 1—2 überhängende Blüten trägt.

Liefert im Rhizom: *Rhizoma Polygonati* s. *Sigilli Salomonis*. — *Salomonssiegel*. — *Rhizome de sceau-de-Salomon* (Gall.). Dasselbe enthält Asparagin.

II. Polygonatum multiflorum All. Verbreitung wie I., aber auch in Japan. Stengel stielrund. Anzahl der Blüten in jeder Blattachsel grösser. Verwendung wie I.

III. Polygonatum biflorum (Walt.) Elliott. Heimisch in den atlantischen Staaten Nordamerikas. Rhizom von zwiebelartigem Geruch und schleimig-bitterlichem Geschmack.

IV. Polygonatum giganteum Dietr. var. foliatum Maxim. In Yesso. Das Rhizom wird gegen Geschwüre im Munde verwendet.

Polygonum.

Gattung der Polygonaceae — Polygonoideae — Polygonaceae.

I. Polygonum bistorta L. Heimisch in der arktischen und gemässigten nördlichen Zone. Ausdauernd. Blätter eiförmig, wellig, mit geflügeltem Blattstiel. Stengel einfach mit einfacher Blütenähre am Ende, Blüten rötlich-weiss.

Liefert im Rhizom: *Rhizoma Bistortae*. *Radix colubrina*. — *Natterwurz*. — *Rhizome de Bistorte* (Gall.).

Beschreibung. Fingerdick, etwas zusammengedrückt, gewunden, quer geringelt, braun, an der Unterseite mit Wurzeln besetzt. Im Querschnitt erscheint ein Kreis von Gefässbündeln, unterbrochen von 2—8 Zellen breiten Markstrahlen. Im Parenchym Stärke, Oxalatdrüsen und Gerbstoff.

Bestandtheile. 19,7 Proc. Gerbstoff, 0,447 Proc. Gallussäure, 29,5 Proc. Stärkemehl. Alkohol löst 13,94 Proc.

Anwendung. Als Adstringens, neuerdings als Infus-Dekokt (15:180) empfohlen.

II. Polygonum aviculare L. Kosmopolitisch. Einjährig. Stengel niederliegend, kstig, Aeste bis zur Spitze beblättert. Blätter elliptisch oder lineal-lanzettlich, am Rande rauh. Blüten blattwinkelständig.

Lieferte früher *Herba Centumnodii* s. *sanguinalis*, neuerdings als Geheimmittel: *Homeriana* angepriesen. Verursacht bei Kühen Blaufärbung der Milch.

III. Polygonum hydropiper L. in Europa und Nordamerika. Die scharf schmeckende Pflanze wurde früher als *Herba Hydropiperis* s. *Persicariae urentis* angewendet, neuerdings unter dem Namen *Chilillo* (von „Chilli“, einer amerikanischen Bezeichnung der ebenfalls scharf schmeckenden Capsicumfrüchte) als Antirheumaticum und Diureticum empfohlen. Enthält 3,46 Proc. Gerbstoff.

IV. Polygonum hydropiperoides Michx. Heimisch in Amerika und Australien. Wird unter demselben Namen wie die vorige angewendet.

V. Polygonum tinctorium Lour. In China. Liefert Indigo. In Europa angestellte Kulturversuche sind ziemlich resultatlos gewesen. Auch *P. rivulare* Kön. und *P. barbatum* L. enthalten Indigo.

VI. Polygonum cuspidatum Sieb. et Zucc. In Japan. Wird zum Gelbfärben benutzt. Enthält ein Glukosid, das bei der Hydrolyse Emodin abspaltet.

Populus.

Gattung der Salicaceae.

I. Populus nigra L. Heimisch in Europa. Stamm mit ausgebreiteten Aesten. Blätter langgestielt mit seitlich zusammengedrücktem Blattstiel, Lamina am Grunde gestutzt oder keilförmig, seltener herzförmig, sonst dreieckig oder rhombisch, am Rande kerbig-gesägt, zugespitzt. Staubbeutel vor dem Verstäuben purpurn, Narben gelblich.

Liefert in den Blattknospen: *Gemmae Populi.* (Ergänzb.). *Turiones s. Oculi Populi.* — *Pappelknospen.* *Pappelsprossen.* *Bellenknospen.* — *Bourgeon de peuplier.* (Gall.). — *Poplar buds.*

Beschreibung. Sie sind spitz-kegelförmig, bis 2 cm lang, glänzend braun mit aromatischem Harz bedeckt und bestehen aus dachziegelförmig angeordneten Deckschuppen, die die eigentliche Laubknospe einschliessen.

Bestandtheile. $\frac{1}{2}$ Proc. Ätherisches Oel, Harz, Wachs, Gummi, Gerbstoff und Chrysinäure $C_{15}H_{10}O_6$, einen gelben Farbstoff.

Pappelknospenöl erhält man durch Destillation der getrockneten Pappelknospen in einer Ausbeute von ca. $\frac{1}{2}$ Proc. Es ist dickflüssig, von angenehmem, kamillenähnlichem Geruch, hat das specifische Gewicht 0,900–0,905 und dreht das polarisirte Licht schwach nach rechts. Mit $\frac{1}{2}$ Th. 95proc. Alkohols giebt es eine klare Lösung. Es enthält ca. $\frac{1}{2}$ Proc. Paraffine vom Schmelzp. 53–68° C., und neben einem noch unbekannten Sesquiterpen Humulen, $C_{15}H_{24}$.

Verwechslungen. Ausser von der genannten Art sammelt man die Droge auch von anderen Arten mit harzigen Knospen, wie *P. pyramidalis* Rozier und *P. balsamea* L. (Ergänzb.).

Einsammlung und Aufbewahrung. Man sammelt die noch geschlossenen Blattknospen im Frühling von den genannten Arten, trocknet sie an der Luft und bewahrt sie in Blech- oder Glasgefässen auf. Sie dienen nur noch zur Bereitung der Pappelsalbe, die bisweilen bei Hämorrhoidal-leiden, bei Verbrennungen als Kühsalbe benutzt wird, und eines Oeles.

Oleum Populi s. populeum. Oleum aegirinum. Pappelöl. Aus 100,0 trocknen, zerquetschten Pappelknospen, 100,0 Aetherweingeist, 2,0 Ammoniakflüssigkeit und 1000,0 Olivenöl wie *Oleum Belladonnae* Diet. (Bd. I, S. 472).

Unguentum Populi (Ergänzb. Helv.) s. *populeum. Pomatum populeum. Pappelsalbe (grüne Nervensalbe. Grüne Knorpel-, Renk- oder Tackensalbe). *Pommade de bourgeon de peuplier* (Gall.). *Onguent populeum.* Ergänzb.: 1 Th. zerstoßene frische Pappelknospen kocht man mit 2 Th. Schweineschmalz bei mässiger Hitze, bis die Feuchtigkeit verdunstet ist, presst und filtrirt durch Papier. — Helv.: 20 Th. frisch getrocknete Pappelknospen (II), je 5 Th. Bilsenkraut, Belladonna (II), Weingeist digerirt man mit 100 Th. benzoinirtem Schweinefett 12 Stunden im Wasserbade (bei 40–50° C.) und seigt durch Flanell. — Gall.: 8 Th. frisch getrocknete Pappelknospen, je 5 Th. frische Blätter von Mohn, Belladonna, Bilsenkraut, Nachtschatten werden zerquetscht und mit 40 Th. Schweinefett erhitzt, bis die Feuchtigkeit verdunstet ist. Man presst aus und klärt durch Dekanthiren. — Eine schön grüne Salbe erhält man nach dem bei *Ungt. Linariae* E. Dietr. (S. 295) angegebenen Verfahren (für Handverkaufszwecke auch mittels Chlorophyll).*

Mixtura antidiarrhoeica Hirschcock.

Rp. Propolis (s. unten)

Aquae destill.

Sirupi Sacchari

55 60,0

Liquor. Kali carbon.

4,0

Einen halben Theelöffel bei Durchfall der Kinder.

Propolis Hirschcock ist ein durch Ausziehen von 10 Th. frischer Pappelknospen mit 20 Th. verdünntem Weingeist und 5 Th. Glycerin und Eindampfen auf 10 Th. dargestelltes Extrakt.

II. Die Rinden von *Populus alba* L. u. *P. tremuloides* Michx. werden medicinisch benutzt, die erstere gegen Harnbeschwerden, die zweite als Fiebermittel. Beide sollen Salicin enthalten.

Potentilla.

Gattung der Rosaceae — Rosoideae — Potentilleae.

I. *Potentilla argentea* L. In Europa, Sibirien und Nordamerika. Stengel aufsteigend, filzig, oberwärts locker doldenartig. Blätter fünfzählig, mit keilförmig-verkehrt-eiförmigen bis länglich-linealischen, vorn eingeschnitten-gesägten, am Rande zurückgerollten, unten filzigen Blättchen. Blüthen goldgelb, Blumenblätter verkehrt-eiförmig, ausgerandet, meist länger als der Kelch. Blüthenstiele nach dem Verblühen aufrecht oder abstehend.

Potentilla anserina L. Ausserhalb der Tropen fast kosmopolitisch. Die ausläuferartigen Scheinachsen niedergestreckt, behaart. Blätter unterbrochen gefiedert, Blättchen länglich, federspaltig gesägt, unterseits, zuweilen auch oberseits, seidenhaarig-filzig. Blüthen einzeln, gelb, Blumenblätter oval.

Beide Arten liefern im Kraut: Herbe d'Argentine (Gall.), das der ersten Art wurde früher als *Herba quinquefolii minoris*, das der zweiten als *Herba Argentinae* oder *Anserinae* verwendet.

II. *Potentilla silvestris* Neck. Vergl. Tormentilla.

Primula.

Gattung der Primulaceae — Primuleae.

Primula officinalis (L.) Jacq. Heimisch in Europa, Vorderasien und Sibirien. Mit dicht bewurzeltem Rhizom und einer Rosette grundständiger, stark gerunzelter, am Rande wellig gezählter und unterseits sammethaarer Blätter. Blüthenschaft bis 30 cm hoch mit nickenden Blüthen. Ihr Kelch ist aufgeblasen mit kantig vorspringenden Nerven und zugespitzten Zähnen. Blüthe heterostyl. Krone gelb, am Schlunde 5 orangerothe Flecken, bis 2 cm lang, trichterförmig, am Saume flüppig. Frisch wohlriechend.

Die Blüthen liefern: Flores Primulae (Ergänzb.) s. Paralyseos. — Schlüsselblumen. Himmel- oder Johannesschlüssel. Gichtblumen. — Fleurs de primevère. — Cowslip.

Bestandtheile. Ein Glukosid: Cyclamin, das als Emeto-Catharticum wirkt.

Einsammlung, Aufbewahrung und Anwendung. Man sammelt die Blüthen im Frühjahr bei sonnigem Wetter, befreit sie von den Kelchen, trocknet sie bei gelinder Wärme im Schatten und bewahrt sie in dichtgeschlossenen Blechgefäßen auf. Sie dienten in früheren Zeiten gegen Brustleiden, werden heute aber gleich der *Radix Primulae* kaum noch beachtet. Beide gehören mit zu den Heilmitteln des Pfarrers Knepp.

Aus den frischen Blumen bereitet man eine Art Maitrank, den Schlüsselblumenwein.

Prunus.

Gattung der Rosaceae — Prunoideae.

I. *Prunus domestica* L. Im wilden Zustande nicht sicher bekannt, vielfach und in vielen Formen kultivirt. Bis 7 m hoher Baum mit kahlen Zweigen. Blätter

elliptisch, gekerbt-gesägt. Blütenstiele flaumhaarig, Blütenknospen meist zu zweien. Blumenblätter länglich-eiförmig. Frucht eiförmig, Stein hart, zusammengedrückt, beiderseits spitz gerandet, ohne Furchen und Gruben.

Verwendung finden die Früchte: **Fructus Pruni. Prunum.** (Brit. U-St.). **Pflaumen. Zwetschen.** — **Pruneau noir.** (Gall.). — **Prunes.** — Die reifen, in bekannter Weise (durch Dörren) getrockneten Früchte.

Bestandtheile nach König:

	Wasser	Stückstoff-Substanz	Fett	Freie Säure	Zucker	Sonstige stickstoff-freie Stoffe	Asche
frisch	84,86	0,40	—	1,50	3,56	4,68	0,66
getrocknet	29,30	2,25	0,49	2,75	44,41	17,91	1,37

Man bereitet daraus **Pulpa Prunorum** (Austr.). **Pflaumenmus. Pulpe de pruneau** (Gall.). — Austr.: Getrocknete und zerschnittene Pflaumen kocht man mit q. a. Wasser, bis sie erweicht sind, schlägt durch ein Haarsieb, dampft im Wasserbade zum dicken Extrakt ein, mischt auf 3 Th. 1 Th. Zuckerpulver hinzu und dickt zur Muskonsistenz ein. — Gall. läßt die Pflaumen 2 Stunden in warmem Wasser erweichen, die Kerne entfernen und das Fruchtfleisch durch ein Haarsieb treiben. Man vermeide kupferne Geräthe! Das im Haushalte aus frischen Pflaumen gewöhnlich über freiem Feuer dargestellte Mus erhält häufig Zusätze wie Salicylsäure, Holundermus — darf also nicht für pharmaceutische Zwecke Verwendung finden.

II. Prunus Persica (L.) Sieb. et Zucc. Wahrscheinlich in China heimisch, wo *P. Davidiana* Franch., die Urform, vorkommt. Baum mit lanzettlichen, spitz-gesägten Blättern, kurzem Blattstiel, hell- oder dunkelrosarother Blüten. Frucht fleischig-behaart, nur bei der Nektarine (*Brugnon*) sind sie kahl. Man verwendet

a) die Blüten: **Flores Persicarum. Pfirsichblüthen. Fleur de pêcher.** (Gall.). Man bereitet daraus den **Sirop de pêcher** (Gall.), **Pfirsichblüthensirup**, ebenso wie den **Sirup. de Papavere rhoeadæ** Gall. (Bd. II, S. 558).

b) Die Blätter: **Folia Persicae. Pfirsichblätter** gebrauchte man früher zur Darstellung des **Aqua Persicae foliorum**, welches jetzt durch verdünntes (I) Bittermandelwasser ersetzt wird.

c) Die Samenkerne: Aus den Samenkerne wird in grossem Maaßstabe, besonders in Frankreich, ein fettes Oel gepresst, das **Oleum Nucum persicarum. Oleum Amygdalarum gallicum. Pfirsichkernöl**, fälschlich auch als „Mandelöl aus Pfirsichkernen“ bezeichnet, welches für kosmetische und manche technischen Zwecke (zu Cold-Cream, zum Oelen von Nähmaschinen etc.) das theure Mandelöl ersetzen kann, da es diesem in seinen Eigenschaften fast gleichkommt.

Spec. Gewicht 0,923. Bei — 20° C. ist es noch flüssig.

Aus den Samen von **Prunus Brigantia Vill.** presst man in Frankreich ebenfalls fettes Oel (**Huile de Marmotte. Huile d'abricotier de Briançon.** — **Oleum Armeniacae.** — **Himalayan apricot oil**), welches wie das vorige verwendet wird. Spec. Gewicht 0,915—0,92. Erstarrt bei — 14° C. Verseifungszahl 192,9. Jodzahl 100. Vergl. **Amygdalus** Bd. I, S. 280.

III. Prunus spinosa L. Heimisch in Europa. Dorniger Strauch mit weichhaarigen Zweigen und länglich-elliptischen, gesägten, zuletzt kahlen Blättern. Blütenstiele kahl, meist einblüthig. Blumenblätter weiss, Früchte kugelig, schwarz.

Verwendung finden die Blüten: **Flores Acaciae** (Ergänzb.). **Flores Acaciae germanicae. Flores Pruni spinosae.** — **Schlehenblüthen. Schlehdorn- oder Schwarzdornblüthen.** — **Fleurs de prunellier.** — **Blackthorn flowers.**

Einsammlung und Aufbewahrung. Man sammelt die vollkommen entfalteten Blüten im April bei trockenem Wetter, trocknet sie möglichst schnell und bewahrt sie in

dicht geschlossenen Blechbüchsen auf. An feuchter Luft werden sie bald schwärzlich und unansehnlich. 4 Th. frische geben 1 Th. trocken.

Anwendung. Im Handverkauf als mildes Abführmittel, das im Aufguss, 5,0 bis 7,5 g auf eine Obertasse, genommen wird. Als Dornschlehlblüthen ein Bestandtheil der Pfarrer Kneipp'schen Heilmittel.

Die Früchte des Schlehdorns werden in Zucker eingemacht und liefern einen feinen Likör.

Schlehenlikör: 1 kg ganz reife Schlehen (Mitte November) macerirt man mit 5 l Weingeist (90 proc.), filtrirt und mischt eine Lösung von 1 kg Kandiszucker in 5 l Wasser hinzu. (Pharm. Zeitg.)

IV. Prunus serotina Ehrh. (syn.: *Prunus virginiana* Mill. non L.). Heilmisch in Nordamerika. Strauch mit fast lederigen, einfach gestägten, oberseits glänzenden Blättern, lockeren Blüthentrauben und schwarz purpurnen Früchten.

Man verwendet die Rinde: *Cortex Pruni Virginianae* (Brit.). *Prunus Virginiana* (U.-St.). — Virginische Kirschbaumrinde. — Virginian Prune Bark. Wild Cherry.

Beschreibung. Sie besteht aus dünnen, gebogenen Stücken oder Fragmenten solcher. Aussen ist sie mit glattem, dünnem, papierartigem, röthlichbraunem Kork bedeckt, nach dessen Entfernung die grüne Rinde zum Vorschein kommt. Auf dem Kork quergestreckte Lenticellen. Bruch kurz, körnig. Enthält Steinzellen.

An Stelle dieser Rinde scheint die von *P. virginiana* L. zuweilen gesammelt zu werden, die keine Steinzellen hat.

Bestandtheile. Im Oktober gesammelt 0,1436 Proc. Blausäure, im Frühjahr gesammelt 0,0478 Proc. Aeltere Rinde 0,0636—0,1736 Proc., junge Rinde 0,115—0,22 Proc. Blausäure. — Ueber 3 Proc. Gerbstoff.

Anwendung. Die Rinde wird in ihrer Heimath gegen Lungenleiden, als Beruhigungsmittel, wie in Europa die Kirschlorbeerblätter, gebraucht.

Extractum Pruni virginianae fluidum (U.-St.). **Fluid Extract of Wild Cherry.** 1000 g gepulverte virgin. Kirschbaumrinde (No. 20) befeuchtet man mit einer Mischung von 100 ccm Glycerin und 200 ccm Wasser und perkolirt mittels einer Mischung von 850 ccm Weingeist (91 proc.) und 150 ccm Wasser; die ersten 800 ccm fängt man für sich auf und bereitet 1. a. 1000 ccm Fluidextrakt.

Infusum Pruni virginianae (U.-St.). **Infusion of Wild Cherry.** 40 g gepulverte virgin. Kirschbaumrinde macerirt man 1 Stunde mit 80 ccm Wasser und sammelt dann durch Verdrängen mittels Wasser 1000 ccm Flüssigkeit.

Sirupus Pruni virginianae (Brit. U.-St.). **Syrup of Virginian Prune or of Wild Cherry.** Brit.: 150 g virgin. Kirschbaumrinde (No. 20) perkolirt man mit q. s. Wasser, so dass man 450 ccm Auszug erhält, löst darin ohne Erwärmung 750 g Zucker, fügt 62,5 ccm Glycerin zu, seigt durch und bringt durch Nachwaschen mit Wasser auf 1000 ccm. — U.-St. 1) 150 g Rinde befeuchtet man mit q. s. einer Mischung aus 150 ccm Glycerin und 300 ccm Wasser, perkolirt zuerst mit dem Rest, dann mit q. s. Wasser, so dass man 450 ccm Flüssigkeit erhält, löst 700 g Zucker und bereitet 1000 ccm Sirup, wie vorhin. 2) Aus dem nach 1) erhaltenen Perkolat und dem Zucker im Verdrängungswege, wie unter Sirup. Sacchari U.-St. angegeben. — Dresden. Vorschr.: Aus 30 Th. Rinde bereitet man durch Erschöpfen mit Wasser 90 Th. Perkolat, fügt 16 Th. Glycerin hinzu und löst 150 Th. Zucker.

Tinctura Pruni virginianae (Brit.). **Tincture of Virginian Prune.** 200 g virgin. Kirschbaumrinde (No. 20) stellt man mit 375 ccm Wasser 24 Stunden bei Seite, fügt 625 ccm Weingeist (90 vol. Proc.) hinzu und macerirt 1. a.

Vinum Pruni virginianae (Nat. form.). **Wine of Wild Cherry.** 250 g virgin. Kirschbaumrinde (No. 40) werden im Verdrängungswege zuerst mit einer Lösung von 165 g Zucker in 200 ccm Wasser, dann mit q. s. Angelika-Wein¹⁾ ausgezogen, so dass man 900 ccm Perkolat erhält. Man fügt 75 ccm 91 proc. Weingeist und 15 g gereinigtes Talcum²⁾ hinzu, schüttelt kräftig, filtrirt und bringt durch Nachwaschen des Filters mit Angelika-Wein auf 1000 ccm.

¹⁾ Ein Kalifornischer Süsswein.

²⁾ Talcum purificatum zum Klären trüber Flüssigkeiten erhält man nach Nat. form. durch zweimaliges Auskochen von 100 Th. fein gepulvertem Talcum mit 500 Th. Wasser + 10 Th. Salzsäure, dann 500 Th. Wasser + 5 Th. Salzsäure und sorgfältiges Auswaschen.

Vinum Pruni virginianae ferratum (Nat. form.). 85 ccm Tinct. Ferri citrochloridi (Nat. form.) mischt man mit Vini Pruni virginiani q. s. ad 1000 ccm.

Balsam of Wild Cherry. 30,0 Extr. Pruni virgin. fluid., 7,5 Extr. Ipecacuanh. fluid., 7,5 Extract. Scillae fluid., 3,75 Tinct. Opii, 1,0 Tart. stibiat., 30,0 Alkohol, 3 Tropf. Ol. Anisi, 15,0 Sirup. commun., 15,0 Tinct. Persic. comp., Aq. destill. q. s. ad 240 ccm. (HAHN und HOLPERT.)

Cherry pectoral von AYER. Nach FR. HOFFMANN: 93,3 Sirup. Pruni virgin., 11,7 Vin. Ipecac., 11,7 Vin. Antimon., 7,8 Tinct. Sanguinar., 0,2 Morph. hydrochlor.

V. Prunus Laurocerasus. S. 280.

VI. Prunus Cerasus. Bd. I, S. 698.

Pulegium.

Gattung der Labiatae—Stachyoideae—Menthinae, jetzt zu *Mentha* gezogen:

Mentha Pulegium L. (syn.: *Pulegium vulgare* Mill.). Heimisch vom Mittelmeergebiet und dem Orient bis Südengland und Südschweden. Stengel aufsteigend, am Grunde wurzelnd, kurzhaarig. Blätter gestielt, oval oder eiförmig, sparsam gezähnt, kahl oder kurzhaarig. Blüten in getrennten Scheinquirlen, Kelch zweilippig, cylindrisch-trichterförmig, gefurcht, obere Kelchzähne bei der Fruchtreife zurückgekrümmt, der Schlund durch einen Haarkrans geschlossen. Liefert *Herba Pulegii*, jetzt obsolet. Vorschriften vergl. *Mentha*.

Oleum Pulegii. *Oleum Menthae Pulegii.* — Poleöl. — *Essence de Pouillot.* — Oil of European Pennyroyal.

Darstellung. Poleöl wird in Südeuropa, besonders in Spanien aus dem Kraute von *Mentha Pulegium* L. destillirt.

Eigenschaften. Gelbes bis röthlichgelbes Oel von intensivem, weinähnlichem Geruch. Spec. Gewicht 0,93—0,96. Drehungswinkel im 100 mm-Rohr + 17 bis + 23°. Löslich in 2 Thln. Spiritus dilutus.

Bestandtheile. Poleöl besteht fast ausschliesslich aus einem bei 221—222° Q. siedenden Keton $C_{10}H_{16}O$, Pulegon. Das Poleöl ist ähnlich wie das in U-St. officinelle Ol. *Hedeomae* von *Hedeoma pulegioides* Pers. zusammengesetzt und kann ohne weiteres an Stelle dieses verwendet werden.

Pulmonaria.

Gattung der Borraginaceae — Borraginoideae — Anchuseae.

I. Pulmonaria officinalis L. In Mittel- und Südeuropa. Perennirend. Blätter der Grundachse zugespitzt, mit langem, schmal geflügeltem Stiel, die unteren herz-eiförmig, die oberen eiförmig-lanzettlich, am Grunde abgerundet. Stengelblätter sitzend, länglich-spatelförmig. Blütenstand ein Wickel, die Blüten sämmtlich oder theilweise mit Tragblättern. Kelch prismatisch, 5eckig, 5zählig, bei der Fruchtreife aufgeblasen. Blumenkrone trichterig, 5lappig, Schlund gebärtet. Anfangs roth, dann blaviolett. Die rauhaarigen Blätter liefern:

Folia Pulmonariae (Ergänzb.). *Herba Pulmonariae maculosae.* — Lungenkraut. — *Feuille de pulmonaire officinale* (Gall.).

Die im Mai gesammelten Blätter werden bei Lungenleiden als Volksmittel verwendet.

Anzeigungs- und Lungenkräuter Dr. READING's sind *Herba Galeopsidis* mit wenig Fol. *Pulmonariae*.

SCHNEEBERG's Gesundheitskräuter entsprechen annähernd den *Species pectorales c. fructibus* Strassbg. (Bd. I, S. 233) mit Island. Moos und Lungenkraut.

II. Herba Pulmonariae arboreae ist der Thallus einer Flechte (Reihe der Asco-
 lichenes, Familie der Stictaceae) *Sticta pulmonacea*
 Ach., die in Wäldern am Fusse
 von Eichen und Buchen, auch
 auf Steinen wächst. Thallus bis
 30 cm und darüber im Durch-
 messer, im Centrum angewachsen,
 lederartig, tiefbuchtig gelappt,
 netzförmig-grubig, unterseits
 rostfarbig, dünnfilzig, mit weis-
 sen, flach gewölbten Cyphellen,
 oberseits grün, trocken bräun-
 lich. Apothecien klein, rothbraun.
 Geschmack schleimig-bitter.
 Enthält Stictinsäure oder Ce-
 trarsäure (vergl. S. 292).

Lichen pulmonarius.
Herba Pulmonariae arboreae.
 — Lungenmoos. Lungen-
 flechte. Lungenkraut. Lungen-
 reif. — Pulmonaire de chêne.
 Lichen pulmonaire (Gall.). —
 Lungwort.

Aufbewahrung. Man
 säubert die Flechte von erdigen
 Bestandtheilen, trocknet an ei-
 nem lauwarmen Orte und bewahrt sie geschnitten auf.

Anwendung. Ein bei Lungenleiden etc. noch vielfach gebrauchtes Volksmittel.



Fig. 84. *Sticta pulmonacea* Ach., am Rande mit Apothecien.

Pulsatilla.

I. Anemone Pulsatilla L. (syn.: *Pulsatilla vulgaris* Mill.). Von Mittel- und
 Südeuropa bis Ostasien. Mit 2—3fach zusammengesetzten, in feine Segmente zerschnitte-
 nen, dicht zottigen Grundblättern und einer aufrechten oder wenig geneigten Blüthe,
 deren an der Basis glockiger, korollinischer Kelch von der Mitte an sich ausbreitet, dessen
 Zipfel aber nicht zurückgerollt sind, doppelt so lang als die Staubblätter.

II. Anemone pratensis L. (syn.: *Pulsatilla pratensis* Mill.). Blüthe nickend,
 Kelchblätter an der Spitze zurückgerollt, wenig länger als die Staubblätter. Liefern:

† **Herba Pulsatillae** (Ergänzb.). *Pulsatilla* (U-St.). — Küchenschelle. Wind-
 blumenkraut. — Feuille et fleur d'Anémone Pulsatille ou de coquelourde (Gall.).
 — Wind-flowers.

Bestandtheile. Anemonin (Anemonen-Pulsatillenkampfer), $C_{15}H_{13}O_8$, sehr
 scharf und Entzündungen hervorruhend, aber leicht zersetzlich und nur in der frischen
 Pflanze vorhanden.

Einsammlung, Aufbewahrung. Man sammelt das frische Kraut zur Blüthe-
 zeit, im April und Mai, mit den bereits entwickelten Wurzelblättern und verwendet es
 alsbald zur Darstellung von Extrakt und Tinktur. Das getrocknete Kraut ist vor-
 sichtig aufzubewahren, nach U-St. nicht über 1 Jahr.

Anwendung. Man giebt die getrocknete Küchenschelle und Pulver oder Pillen daraus zu 0,1–0,4 g, als Aufguss 1:20–50 bei Asthma, Keuchhusten, Krämpfen, einseitigem Kopfweh, besonders aber bei dem als Staar bekannten Augenleiden. Die Homöopathie gebraucht Pulsatilla gegen Bleichsucht und Regelstörungen.

† **Alcoolatura Pulsatillae** (Gall.). **Alcoolature d'Anémone pulsatille.** Aus dem frischen, blühenden Kraut wie Alcool. Digitalis (Bd. I, S. 1041).

† **Extractum Pulsatillae** (Ergänz.). **Küchenschellenextrakt.** Genau so wie Extr. Conii Ergänz. (Bd. I, S. 947). Ausbeute etwa 3 Proc. Zu 0,06–0,2 bei Hemikranie (HUSEMANN).

† **Extractum Pulsatillae fluidum** (Mänch. Vorschr.). Aus 100 Th. mittelfein gepulverter Küchenschelle und q. s. einer Mischung aus 3 Th. Weingeist (87 proc.) und 7 Th. Wasser l. a. 100 Th. Fluidextrakt (Bd. I, S. 1074).

† **Tinctura Pulsatillae Rademacheri.** Genau so wie Tinct. Digitalis Germ. (Bd. I, S. 1041).

Mixtura antamaurotica v. GRAEFE.

Rp. 1. Herb. Pulsatillae	5,0 ad 12,0
2. Vini Gallici	q. s.
3. Sympi Cinnamomi	30,0
4. Aetheris acetic	1,5

Durch Mergen von 1 mit 2 bereitet man 250,0 Schmelzflüssigkeit und mischt 3 und 4 hinzu. Bei grauem und schwarzem Staar einlöfelfelweise.

Pilulae antamauroticae v. GRAEFE.

Rp. Herb. Pulsatill. pulv.	
Extract. Pulsatill. ss	5,0.
Zu 75 Pillen.	3mal täglich 1–3 Stück.

Pulvis contra tussim convulsivam BRIDLER.

Rp. Extract. Pulsatill.	0,03
Sacchar. Lactis	1,0.
Dent. tal. dos. 10.	

Pulveres.

Pulvis (Austr. Germ. Helv. Brit. U-St.). **Poudre** (Gall.). **Pulver.** **Powder** (engl.).

Der Zerkleinerung der Drogen und Chemikalien wird gegenwärtig bei weitem mehr Aufmerksamkeit zugewendet als früher. Dies ist zunächst zurückzuführen auf die Fortschritte der Technik, welche den Apotheken-Laboratorien an Stelle des „Mörser“ eine Anzahl leistungsfähiger Special-Maschinen zuführte, überdies Anstalten entstehen liess, in denen die Zerkleinerung der Drogen als Specialität betrieben wird. Andererseits ist dies aber auch zurückzuführen auf die Erkenntnisse, dass ein feines Pulver vom Organismus besser ausgenutzt wird als ein grobes und dass auch im allgemeinen ein feineres Pulver sich leichter verarbeiten und durch Lösungsmittel leichter und gründlicher erschöpfen lässt als ein gröberes, wenn auch bezüglich des letzteren Punktes eine Grenze gezogen ist, welche nicht überschritten werden darf.

Zur Verwandlung der Drogen in Pulver bedient sich der Apotheker des Stossmörser, ferner der Kugeltrommel und für ölige Samen der Excelsior-Mühlen.

Bevor vegetabilische Drogen (mit Ausnahme der öligen Samen) der Pulverung unterzogen werden, pflegt man sie auszutrocknen. Das geschieht im Trockenschranke. In diesem soll man die zu trocknenden bez. zu pulvernden Rohstoffe nicht länger belassen, als unbedingt nöthig ist, um sie in den zur Pulverung geeigneten trockenen Zustand zu bringen. — Rohstoffe in kompakten Stücken pflegt man vor dem Trocknen durch Zerschlagen oder Zerspalten oder Zerschneiden grob zu zerkleinern, damit der Trocknungsprozess rascher und gründlicher verlaufen kann.

Das Pulvern wird in der Weise ausgeführt, dass die zu pulvernden, getrockneten Rohstoffe durch Stossen oder Mahlen zerkleinert werden, worauf man die feineren Antheile durch Absieben von den gröberen trennt und letztere dem Zerkleinern und Absieben so oft und so lange weiter unterwirft, bis schliesslich kein oder nur ein unbedeutender Rückstand (die Romanenz) hinterbleibt, welcher beseitigt wird. Die so erhaltenen verschiedenen durchgesiebten Antheile werden gemischt. Da die Pulver während des Pulverns und Siebens Feuchtigkeit aus der Luft anziehen, so trocknet man sie im Trockenschranke nach, bevor man sie in die Standgefässe unterbringt.

Die Feinheit eines Pulvers richtet sich nach der Feinheit des zum Absieben benutzten Siebes. Früher bezeichnete man als sehr feine Pulver die durch ein Seidensieb

geseihten, als feine Pulver die durch ein Haarsieb geseihten, als grobe Pulver die durch ein größeres Haarsieb oder ein feines Drahtsieb geschlagenen Pulver.

Gegenwärtig wird der Feinheitsgrad der Pulver bestimmt durch Angabe der Masse, welche die zum Absieben zu benutzenden Siebgewebe haben sollen. Die Angaben der Pharmakopöen weichen in dieser Beziehung einigermassen, aber nicht allzusehr von einander ab.

Anstr. Macht keine zahlenmäßigen Angaben über die zum Absieben der Pulver zu benutzenden Siebe.

Brit. Die verschiedenen Grade der Grobheit oder Feinheit von Drogenpulvern werden bezeichnet durch Nummern, z. B. No. 20 oder No. 60. Diese Nummern geben an die Anzahl paralleler Fäden von üblicher Stärke, welche in 1 Zoll (1 Inch) Länge nach jeder der beiden sich kreuzenden Richtungen (Länge und Breite) in den von den Apotheken gebrauchten Siebböden enthalten sein sollen. Praktisch kann man die Anzahl der Fäden als gleich annehmen mit der Anzahl der Maschen. Die Siebe der Brit. sind die nämlichen wie die der U-St. 1 Zoll (1 Inch) ist = 2,54 cm.

U-St. Hat das gleiche Princip wie die Brit. Die von ihr für die Pulver benutzten Nummern geben an die Anzahl der Maschen, welche auf 1 Zoll (1 Inch) Länge in den Siebböden enthalten sind. Gleichzeitig macht sie diese Angaben auch nach dem metrischen System in abgerundeten Zahlen. Sie macht folgende Angabe:

Sehr feines Pulver (Very fine powder) Powder No. 80. Das Sieb habe mindestens 20 Maschen auf 1 cm Länge (80 Maschen auf 1 Zoll).

Feines Pulver (Fine powder) Powder No. 60. Das Sieb habe 24 Maschen auf 1 cm Länge (60 Maschen auf 1 Zoll).

Mittelfeines Pulver (Moderately fine powder) Powder No. 50. Das Sieb habe 20 Maschen auf 1 cm Länge (50 Maschen auf 1 Zoll).

Mittelgrobes Pulver (Moderately coarse powder) Powder No. 40. Das Sieb habe 16 Maschen auf 1 cm Länge (40 Maschen auf 1 Zoll).

Grobes Pulver (Coarse powder) Powder No. 20. Das Sieb habe 8 Maschen auf 1 cm Länge (20 Maschen auf 1 Zoll).

Germ. Gibt ebenso wie U-St. die Anzahl der Maschen für 1 cm Länge der Siebböden an. Sie macht folgende Angaben:

Feine Pulver. Das Sieb habe mindestens 43 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. VI). (Fig. 85.)

Mittelfeine Pulver. Das Sieb habe mindestens 26 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. V). (Fig. 86.)

Grobe Pulver. Das Sieb habe mindestens 10 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. IV). (Fig. 87.)



Fig. 85.



Fig. 86.

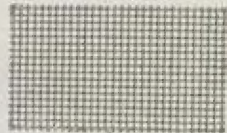


Fig. 87.

Helv. Hat etwas andere Masse wie Germ. Sie macht folgende Angaben:

Sehr feine (alkoholisirte Pulver). Das Sieb habe 50—51 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. VII).

Feine Pulver. Das Sieb habe 37—40 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. VI).

Mittelfeine Pulver. Das Sieb habe 27 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. V).

Grobe Pulver. Das Sieb habe 15 Maschen auf 1 cm Länge. (Sieb No. IV).

Gall. Hat zwei verschiedene Arten der Bezeichnung:

A) Seidensiebe und Messingdrahtsiebe bezeichnet man durch Nummern, z. B. 80 oder 100 und dergl. Diese Nummern geben die Anzahl der Maschen an, welche auf 1 Zoll (1 ponce = 2,7 cm) Länge enthalten sind. Die Bezeichnung dieser Siebe bez. Pulver entspricht demnach derjenigen der U-St.

B) Die Haarsiebe werden mit den laufenden Nummern 1, 2, 3 u. a. w. bezeichnet. Ihre Dimensionen sind identisch mit denjenigen, welche die im Handel als Venetianische Siebböden (*tissus de Venise*) bezeichneten Siebgeflechte haben.

Es mag noch darauf aufmerksam gemacht werden, dass Seidensiebe und Messingsiebe in ihrer Maschenweite sehr gleichmäßig sind, daher gleichmäßig feine Pulver geben, da-

gegen liefern Haarsiebe weniger gleichmässige Pulver, weil man die Verwendung völlig gleichdicker Haare bei der Herstellung der Siebböden nicht in der Hand hat. — Wird Draht aus Messing oder Eisen zur Herstellung von Siebböden verwendet, so ist es bei ersterem zweckmässig, bei letzterem nothwendig, ihn im verzinneten Zustande zu verwenden.

Pumex.

Lapis Pumicis (Ergänzb.). **Lapis Pumex.** **Pumex.** **Bimsstein.** **Bimsenstein.** Ein vulkanisches Mineral, in Deutschland u. a. in der Eifel (Laacher See) gefunden.

Der Bimsstein ist spröde, scharf und rau anzufühlen, mit kleinschligigem Bruche, von weisslicher, grauer, gelblicher, bläulicher bis bräunlich-schwarzer Farbe, durch und durch fein und grob porös und lücherig, zuweilen mit langgewundenen fadenförmlichen verworrenen Lagen durchzogen, mehr oder weniger seidenartig glänzend, auf dem Bruche glasglänzend, undurchsichtig, an den Kanten wenig durchscheinend. Er schwimmt auf Wasser, sinkt aber unter, sobald seine Poren mit Wasser gefüllt sind. Spec. Gew. 2,0—2,5. Geschmolzen bildet er eine dichte Steinmasse.

Im Handel unterscheidet man den Bimsstein nach der Grösse seiner Stücke, der grösseren oder geringeren Gleichmässigkeit der Porosität und seiner Härte. Der weisse oder weisslich-graue (Obsidianbimsstein, Perlitbimsstein) ist meist die leichtere und weichere Sorte und auch die officinelle. Die Sorte in grösseren Stücken (*Lapis Pumicis in frustis majoribus electus*) wird in der Technik verwendet und zum Poliren, Abreiben des Holzes, Hornes, Elfenbeins, des Leders, der Steine, des Marmors, der Metalle etc. verbraucht. Die Sorte in kleineren Stücken (*in frustis minoribus*) genügt zur Darstellung des gepulverten Bimssteins. Ein sogenannter künstlicher Bimsstein ist nur für technische Zwecke verwendbar, für pharmaceutische Zwecke zu verwerfen.

Die Bestandtheile sind die nämlichen wie die des Feldspaths und Obsidians, 60—80 Proc. Kieselsäure, der Rest besteht aus Thonerde, Kali, Natron, Kalk, Magnesia, Mangan, Eisen. Bisweilen sind auch kleine Mengen von Chloriden, sogar Spuren von Ammoniaksalzen vorhanden.

Anwendung. Bimsstein in Stücken verwendet man als mechanisches Detersivum zum Abreiben von Hautverdickungen und Hühneraugen. Als sehr feines Pulver setzt man ihn in kleinen Mengen Zahnpulvermischungen zu, doch ist dieser Gebrauch verwerflich, da auch das feinste Pulver den Zahnschmelz ritzt. In der Analyse zum Aufsaugen von Flüssigkeiten, welche getrocknet oder extrahirt werden sollen, zum Füllen von Trockenröhren.

Pulvis dentifricus Chinensis.
Chinesisches Zahnpulver.

Rp. *Lapidis Pumicis* 30,0
Concharum praeparatum 10,0
Vor dem Gebrauche ist zu warnen.

Pulvis dentifricus pumiceus.
Bimsstein-Zahnpulver.

Rp. *Lapidis Pumicis*
Concharum praeparatum
Natrii bicarbonici
Rhinomatis Iridis Florentinae
Sacchari Lactis aa 10,0
Olei Menthae piperitae
Olei Geranii aa gtt. x
Vor dem Gebrauche ist zu warnen.

Sapo pumiceus.

Bimsstein-Seife.

Rp. 1. Saponis domestici sicc. raspat 750,0
2. Natrii carbonici crystallini 30,0
3. Aquae fervidae 120,0
4. *Lapidis Pumicis* pulv. 200,0
5. Talcus Venetae 50,0
6. Parfum ad libitum.

Man kocht 1—3 bis zur Auflösung, rührt 4 und 5, zum Schluss 6 hinzu, lässt erstarren und schneidet nach dem völligen Erkalten Stücke.

Pyoktanin.

Unter dem Sammelnamen „Pyktonin“ (von *πύον* Eiter und *κρίνω* kühle) werden zwei ungiftige Theerfarbstoffe medicinalisch verwendet. Ihnen wird hier noch das Methylblau angerührt.

1. Pyoktanium aureum (Ergänab.) Gelbes Pyoktanin. Auramin O. $C_{17}H_{14}N_2OCl$.
Mol. Gew. = 321,5. Benzophenoneid und Apyonin sind französische Bezeichnungen.

Das gelbe Pyckinia ist reines Auramin, d. i. saures Indotetramethyldi-p-amidodiphenylmethan. Es wird fabrikmässig dargestellt durch Erhitzen von Tetramethyldiamidobenzophenon mit Ammoniumchlorid und Zinkchlorid.

Goldgelbes Pulver, welches in kaltem Wasser schwer, leicht löslich dagegen ist in heissem Wasser, in Weingeist, Aether und in Chloroform. Die wässrige Lösung giebt mit Kaliumjodidlösung sowie mit Kaliumsulfoeyanidlösung feurig-gelbe Niederschläge (des jodwasserstoffsäuren bezw. des sulfoeyanwasserstoffsäuren Salzes), mit Natronlauge eine weiss-gelbe Ausscheidung der freien Parabase. In dem Filtrate der Natronlaugeufällung entsteht nach dem Übersättigen mit Salpetersäure ein weisscr Niederschlag von Silberchlorid.

Prüfung. 1) 1 Th. Pyoktanin muss sich in 30 Th. Weingeist ohne Rückstand auflösen (Dextrin würde ungelöst zurückbleiben). — 2) Es darf beim Einäschern nicht mehr als 1 Proc. feuerbeständigen Rückstand hinterlassen (unorganische Beimengungen). Spuren von Eisen sind zuzulassen. — 3) Zur Prüfung auf Arsen werden 2 g mit je 2.5 Soda und Salpater versetzt. Die Lösung der Asche wird mit verdünnter Schwefelsäure übersättigt, diese Lösung eingedampft, bis zum völligen Vertreiben der Salpetersäure erhitzt und im Marsh'schen Apparat geprüft.

Auramin I und Auramin II sind Verdünnungen des reinen Auramins mit Dextrin in verschiedenen Verhältnissen.

II. *Pyoktaninum coeruleum* (Ergänzb.). Blaues Pyoktalin. Methylviolett.
Der reine, im Handel unter dem Namen „Methylviolett“ bekannte Farbstoff.

Wird in der Grobstechnik durch Einwirkung von Oxydationsmitteln auf Dimethyl-
anilin dargestellt und besonderen Reinigungsverfahren unterworfen. — Besteht im wesent-
lichen aus dem sauren Salze des Pentamethyl-p-Rosanilins $C_{12}H_{14}N_2Cl$ und demjenigen
des Hexamethyl-p-Rosanilins $C_{18}H_{20}N_2Cl$.

Ein blaues, krystallinisches Pulver, welches in Wasser und in Weingeist mit intensiv blau-violetter Farbe färblich ist. Die Farbe der wässrigen Lösung geht durch allmählichen Zusatz von Salzsäure in Blau, Grün, Braungelb, schliesslich in Braunroth über. Durch Zusatz einer hinreichenden Menge Wasser nimmt diese Lösung schliesslich wieder violette Farbe an. — Natriumlange färbt aus der wässrigen Lösung einen roth-violetten, Schwefelammonium einen laurblauen Niederschlag. Die weingeistige Lösung des blauen Pyoktanins wird beim Erwärmen mit Natriumlange entfärbt. Man erkennt das blaue Pyoktanin an

(1) $C_8H_7(4N(CH_3)_2)$ sichersten an dem Absorptionsspektrum seiner Lösung. Dasselbe ist auf S. 617 angegeben.

Prüfung. 1) Es löse sich in 30 Th. Weingeist auf, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. — 2) 5 g sollen beim Verbrennen höchstens 0,05 g feuerbeständigen Rückstand hinterlassen (unorganische Beimischungen). — 3) Prüfung auf Arsen

wie bei den vorigen.

Anwendung. Beide Pyoktanine, namentlich aber das blaue, finden Verwendung auf Grund ihrer bakteriziden Eigenschaften. Man benutzt sie ausserlich in Substanz auf eiternde Wunden und Geschwürflächen, in Form von Stiften (man befeuchtet diese mit Wasser und bestreicht die betr. Wundflächen), als 1—2procentiges Streupulver, als 2 bis

10procentige Salben, in 0,1—1,0proc. Lösungen, als 0,1proc. Verbandwatte oder -Gaze, als 2—10proc. Gaze zum Anstopfen von Körperhöhlen, in der Augenheilkunde, als Ersatz des Jodoforms bei weichem Schanker. In der Thierheilkunde als Spezialmittel gegen Maul- und Klauenseuche.

III. Methylenblau. Ein weiterer Anilinfarbstoff, welcher therapeutische Anwendung findet, ist das Methylenblau, das Chlorhydrat des Tetramethylthionins, $C_6H_4N_2SCl$. Es bildet ein dunkelgrünes, bronceglänzendes Pulver, welches sich leicht mit blauer Farbe in Wasser löst, weniger leicht in Alkohol löslich ist. Durch einen Ueberschuss von concentrirter Natronlauge entsteht in der wässrigen Lösung ein schmutzig-violetter Niederschlag.

Prüfung. Die Prüfung erstreckt sich auf einen Gehalt an Arsen und mineralischen Verunreinigungen und wird auf dieselbe Art, wie diejenige des Pyoktains ausgeführt. — Da unter dem Namen „Methylenblau“ auch das Zinkchloriddoppelsalz des Tetramethylthionins in dem Handel vorkommt, so achte man beim Veraschen des Präparates auf das etwaige Zurückbleiben von Zinkoxyd.

Anwendung. Das Methylenblau besitzt nach EHRHARDT und LIPPENHAGEN schmerzstillende Wirkung bei neuritischen Processen und bei Rheumatismus articulo-rum. Man giebt das Mittel subcutan in der Dosis von 0,06 g oder innerlich in Gelatinekapseln, die 0,1—0,5 g enthalten. Höchste Tagesdosis 1 g. Auch bei Malaria fand das Methylenblau durch GUTTMANN und EHRHARDT Verwendung; 0,1 g fünfmal täglich. EINHORN giebt bei Cystitis, Pyelitis und Carcinoma 0,2 g zwei- bis dreimal täglich mit gutem Erfolg.

Antirheumaticum von KAMM ist eine Mischung von Natriumsalicylat und Methylenblau. Als Antirheumaticum innerlich mehrmals täglich zu 0,06—0,1 g. Nicht zu verwechseln mit Antirheumatin von VALENTINER & SCHWAB, a. Bd. I, S. 1162.

Pyrethrum.

A. Radix Pyrethri. Man hat zwei Sorten verschiedener Abstammung zu unterscheiden:

I. Radix Pyrethri (Ergänzb.). Rad. Pyrethri Germanici. Rad. Dentariae. — Deutsche Bertramwurzel. Zahn- oder Speichelwurzel.

Von *Anacyclus officinarum* Hayne (Compositae — Anthemideae — Anthemidaceae). Heimath unbekannt, bei Magdeburg kultivirt.

Beschreibung. Die mit dem Kraut gesammelte Wurzel ist einfach, strohhalm dick, frisch fleischig, trocken zerbrechlich, aussen längsrundlich, graubraun, innen heller, beim Kauen reichliche Speichelsekretion erzeugend. Im Querschnitt erkennt man in der primären Rinde die schützenden Sekretbehälter, das Holz ist deutlich strahlig.

II. Die im Bereich der Austr., Brit., Gall., U-St. officinelle Wurzel Radix Pyrethri (Austr. Brit.). Pyrethrum (U-St.). Rad. Pyrethri Roman. — Römische Bertramwurzel. — Racine de pyrethre officinal (Gall.). — Pyrethrum root. Pelitory. Pelitory of Spain.

Von *Anacyclus Pyrethrum* D. C., heimisch in Marokko, Syrien, Arabien.

Beschreibung. Meist einfach, zuweilen am oberen Ende borstig beschuppt, bis fingerdick, frisch fleischig, getrocknet zerbrechlich, aussen braun, runzlig, aneben. Ebenfalls beim Kauen Speichelsekretion



Fig. 88.
Radix Pyrethri
Germanici.
Oberer Theil.



Fig. 89. Querschnitt
1 aus dem oberen, 2 aus
dem unteren Theil von
Fig. 88.

erzeugend. In der Rinde mehrere Reihen von schizo-
genen Sekretbehältern, eben solche auch in den Mark-
strahlen.

Bestandtheile. Ein scharf schmeckendes Harz,
das als *Pyrethria* bezeichnet wird, und etwas äthe-
risches Oel.

Aufbewahrung. Anwendung. Die Wurzel
wird nach Beseitigung der bei der käuflichen Waare
meist noch vorhandenen Blatt- und Stengelreste theils
geschnitten, theils gepulvert, wobei der Arbeiter das Ge-
sicht vor dem Staube zu schützen hat, und in dicht ver-
schlossenen Gefäßen aufbewahrt. Sie dient als speichel-
treibendes Mittel bei Zahnleiden in Form von Kaumitteln,
Zahngillen, Mund- und Gargelwässern (10–15:200) und
als Bestandtheil der bekannten Paratinktur. Innerlich
ist sie mit Vorsicht zu gebrauchen (0,1–0,25 g *pro dosi*),
ebenso zu Niesepulvern.

Tinctura Pyrethri. Bertramwurzelaktur.
Telature ou Aleoolé de pyrethre. Tincture of Pyre-
thrum. Ergänzb.: Aus 1 Th. grob gepulverter deutscher
Wurzel und 5 Th. verd. Weingeist (60 proc.). — Brit.: Aus
200 g gepulv. römischer Wurzel (No. 40) und q. a. Wein-
geist (70 vol. Proc.) im Verdrängungswege (zum Anfeuch-
ten 150 cem) 1000 cem Tinktur. — U.-St. ebenso, doch mit
91 proc. Weingeist. — Gall.: wie Ergänzb., doch aus
römischer Wurzel mit 80 proc. Weingeist.

Tinctura Pyrethri aetherea. Aus 1 Th. Wurzel und 10 Th. Aetherweingeist
durch Maceration.

B. Pulvis florum Pyrethri. Pulvis florum Chrysanthemi. Pulvis contra
Insecta seu insecticidus. — Insektenpulver. Persisches Insektenpulver. Motten- oder
Schnakenpulver. Kapuzinerpulver. Judenstaub. — Poudre persanne.

Besteht aus den aufs feinste gemahlene Blüthenköpfen von *Chrysanthemum*
roseum Web. et Mohr (syn.: *Pyrethrum carneum* M. B.) und *Chr. Marshallii*
Archers (syn.: *P. roseum* M. B.), beide heimisch im Kaukasus, Armenien und Nord-
persien, die das persische Insektenpulver liefern, und *Chr. cinerariifolium* Booc.
(syn. *P. cinerariifolium* Trev.), welches das Dalmatiner Insektenpulver liefert,
heimisch in Dalmatien und der Herzegovina.

Alle drei sind andauernde Kräuter oder Halbsträucher. Die erstgenannte Art hat
einen niedergedrückt-kreiselartigen Hüllkelch, der aus eiförmig-länglichen bis lanzettlichen, grünen, am
Rande und an der Spitze trockenhäutigen, dunkel-
rothen bis schwarzbraunen Blättchen besteht. Die
Blumenskrone ist kaum länger als der mit einem häu-
tigen Pappus versehene Fruchtknoten. Randblüthen
weiß oder roth, Strahlblüthen gelb, wie bei den
folgenden. Der Fruchtknoten der zweitgenannten
Art ist viel kürzer als die Korolle. Der Hüllkelch
der dritten Art ist fast halbkuglig, die Hüllblät-
chen gelblichbraun oder strohgelb. Der Frucht-
knoten bedeutend länger als die Korolle.

Man sammelt die Blüthenköpfchen der wilden
und kultivirten Pflanzen zur Zeit in Dalmatien, am
wirksamsten sind die geschlossenen Köpfchen. Man
kultivirt die Pflanzen in ihrer Heimath, aber auch
anderwärts, so in Australien und Amerika. Ausser



Fig. 90. Radix Pyrethri Romani.
b Querschnitt.



Fig. 91. Chrysanthemum roseum.
A Blüthenköpfchen. B Hüllkelch, C Ge-
trocknetes Blüthenköpfchen.

den genannten drei Arten scheinen noch einige andere angewendet zu werden, z. B. *Chrysanthemum caucasicum* Pers.

Man pflückt die Blüthenköpfchen, am besten, wie gesagt, die noch geschlossenen, trocknet sie vorsichtig und mahlt sie zu einem sehr feinen Pulver, das von gelblich-grauer Farbe mit grünlichem Stich ist. Die vielfach beliebte, mehr gelbe Farbe des Pulvers wird durch Zusätze (vergl. unten) hervorgebracht. Insektenpulver ist von starkem, sehr charakteristischem Geruch. Das aus halbgeöffneten oder ganz geöffneten Blüthenköpfchen hergestellte Pulver ist wenig wirksam.

Bestandtheile. Man nimmt an, dass die wirksamen Bestandtheile sich in den Drüsenhaaren befinden, die am reichlichsten am Fruchtknoten der gelben Scheibenblüthen sich befinden. Daher scheinen die Randblüthen, der Blütenboden und der Hüllkelch an der Wirkung nicht, oder nur wenig betheilig. Ueber den wirksamen Stoff selbst herrscht wenig Klarheit. Das ätherische Oel ist nicht daran betheilig, dagegen ist der wirksame Bestandtheil in einem Ätherischen Auszug der Droge enthalten. Er scheint saurer Natur zu sein, man hat ihn Pyrethroxinsäure (*Chrysanthemumsäure*) genannt, dieselbe ist amorph, in Alkohol, Amylalkohol, Aether und Chloroform löslich. Von anderer Seite bezeichnet man ihn als Persicin, ebenfalls von saurer Reaktion.

Prüfung und Verfälschungen. Ueber Farbe und Geruch vergl. oben. Man hat vorgeschlagen, für die Beurtheilung der Güte die Menge des Ätherextraktes heranzuziehen und hat gefunden, dass Pulver aus geschlossenen Blüthen 8,0–9,5 Proc. Ätherextrakt, aus halbgeschlossenen Blüthen 6,5–7,5 Proc. liefert von gelber, gelbgrünlicher oder gelbbraunlicher Farbe. Extrakt aus Stengeln ist von grüner Farbe infolge des Gehaltes an Chlorophyll. Bei der mikroskopischen Untersuchung des Pulvers fallen in die Augen: Fragmente der Hüllkelchblätter und der Wand der Achänen mit Fasern und Steinzelgruppen, ferner Epidermis der Unterseite der Hüllkelchblätter und Fragmente der Zungenblüthen mit zarten Spiralgefäßen, endlich Pollenkörner. Diese sind um so reichlicher vorhanden, je vollkommener die Blüthenköpfchen noch geschlossen waren.

Als Verfälschungen werden angegeben, um die vielfach beliebte gelbe Farbe hervorzubringen: Chromgelb, Baryumchromat, Ocker, die man durch Aschenbestimmung und Analyse ermittelt — Insektenpulver giebt etwa 7 Proc. Asche —, ferner Curcuma, dann Senföhl, Sägemehl, die mikroskopisch leicht nachzuweisen sind. Um einem so verdünnten Pulver die nöthige Schärfe zu geben, soll man Pulver von Quillajarinde, kenntlich an den grossen Oxalatkrystallen, und Euphorbium zusetzen. Die Köpfchen verwandter Composition, die auch mit vermahlen werden sollen, sind mikroskopisch kaum nachzuweisen.

Anwendung. Gutes, frisches Insektenpulver ist ein bewährtes Vertilgungsmittel für Insekten aller Art, für Ungeziefer auf Menschen, Thieren und Pflanzen. Zum Ausstreuen bedient man sich kleiner Gazobehälter oder der aus einem Gummihall mit angesetztem Rohrrohr bestehenden Insektenpulverspritzen, mittels welcher man das Pulver an Fensters etc. verstäubt. Die gefallenen Fliegen werden möglichst oft zusammengekehrt und verbrannt, denn bisweilen sind sie nur betäubt. Die Wirkung ist eine chemische, und auch eine mechanische, da das Pulver die Tracheen der Thiere verstopft.

Ein Infusum Florum Pyrethri (4,0:200,0) wird als Klystier gegen Madenwürmer angewendet.

Extractum Chrysanthemi seu Pyrethri florum, durch Ausziehen der Blüthen mit Weingeist und Eindampfen zur Extraktstärke gewonnen, wird zu 4,0 mit Eigelb und 120,0 Wasser emulgirt im Klystier gegen Ascariden empfohlen.

Tinctura Chrysanthemi seu Pyrethri florum. Aus 1 Th. gepulv. Blüthen und 5 Th. Weingeist (95 proc.) durch Maceration. Substit. dem Waschwasser zugesetzt, gegen Mückensteche. Mit kaltem Wasser im Zimmer verstäubt, zum Vertreiben der Fliegen.

Tinctura Chrysanthemi aetherea. 1 Th. gepulv. Blüthen, 5 Th. Ätherweingeist.

Acetum Pyrethri compositum.

Rp. Radix Pyrethri gr. pulv.	100,0
Opil pulverat.	15,0
Spiritus	100,0
Acid. (5 proc.)	500,0

Nach älterer Maceration presst man aus (Metallgefäße vermeiden!) Dient als Zusatz zu Mund- und Zahnbürsten.

Aqua dentifricia rubra O'MEARA.

Rp.	1. Radix Pyrethri	100,0
	2. Caryophyllorum	5,0
	3. Rhizom. Iridii	
	4. Fruct. Coriandri aa	10,0
	5. Radix. Alkanemi	15,0
	6. Oel. Menthae pip.	7,5
	7. Oel. Bergamott.	3,0
	8. Spiritus	1000,0

Aqua destillata viridis O'MARA.

Man esset in voriger Vorschrift 3-7 durch
 Kreosot 5,0
 Ölöl Acid stictic 5,0
 Ölöl Citri 5,0
 Ölöl Fendrei 5,0
 Pollen. Urticae urent. recent. 100,0.

Cantelas contra muscas et lineas.

Fliegen-, Mücken-, Schnaken- und
 Mottenkuren.

Rp. Flor. Pyrethri sub. pulv. 50,0
 Carbon. Edgoli * * 5,0
 Kali nitric * * 10,0
 Radix. Althaeae * *
 Tragacanthae * * 5,0

Man mischt sorgfältig, stößt mit Misch. Tragacanth.
 zur Masse und formt Kerchen von 2-3 g.

Klixir odontalgicum Asennot.

Rp. Tinct. Pyrethri radice. 60,0
 Spiritus diluti 40,0
 Ölöl Rosmarini gita. X
 Ölöl Lavandulae gita. V.

Gargarium antiphlogisticum QUAIN.

Rp. 1. Radix. Pyrethri com. 50,0
 2. Ammonii hydrochlor. 50,0
 3. Spiritus Cackleariae 50,0
 4. Aquae Salviae 500,0
 5. Mellis depurati 50,0

Man digerirt 1-4 während 6 Stunden, weilt durch
 und fñgt 5 hinzu.

Pulvis contra cimices.**Wansepulver.**

Rp. Flacum Pyrethri pulv. 50,0
 Radix. Pyrethri Rom. polv. 45,0

Dalma, von Apotheker LARA in Würzburg, ist Insektenpulver in versiegelten
 Flaschen.

Entomocline, BRIDGMAN's, ist eine Tinktur aus Spanischem Pfeffer und Insek-
 tenpulver.

Entomofoba vom Apotheker LEONARDI ist Tinct. Chrysanthemi.

Floriline von ALB. MÖLLER. 1) Ein verdünnter Auszug aus Rad. Pyrethri und
 Gewürzen. 2) Eine Zahnpasta mit wenig Tinct. Pyrethri.

Insektenpulver, Ueberseeisches, von J. PLAZ ist gewöhnliches Insektenpulver.

Insektenvertilgungsmittel, Metallisches, zerstäubungsfähiges, von G. CALOV, D. R.-P.
 No. 55321, besteht aus Zinkstaub, Magnesiumkarbonat und Insektenpulver. (THOMAS.)

Insektenvertilgungsmittel von P. LEONARDI und Genossen in Venedig sind mit
 einem Auszug aus Insektenpulver getränkte Räucherkerzen.

Muchein ist lediglich Insektenpulver (Apoth.-Zig.)

Mortein ist Insektenpulver mit $\frac{1}{10}$ Ultramarin.

Paragual, KÖNIGSEER, ist eine Tinktur aus Bertramwurzel und Schafgarbe.

Pyrethrumseife von J. ZACHERL enthält das Pulver und das Weichharz der Py-
 rethrumplanze. (HANS und HOLZFART.)

Zacherlin von J. ZACHERL in Wien ist Insektenpulver in Flaschen.

Zahntinktur von J. WALKER ist eine mit Kampfer und Guajakharz versetzte Tinct.
 Pyrethri radiceis.

Acid. carbonic.

Ölöl Citronellae 25,0

Man mischt mit Brantwein zum Sied in und esset
 ihn in die Fugen.

Pulvis contra insecta fortior.

Rp. Flor. Pyrethri pulv. 30,0
 Cortic. Quillajae sub. polv. 10,0

Pulvis contra lineas PERRASCH.**Mottenpulver.**

Rp. Fruct. Capsici pulv. 10,0
 Naphthalini * 40,0
 Flor. Chrysanthemi * 50,0

Zwischen die aufzubewahrenden Kleidungsstücke
 etc. zu streuen.

Tinctura odontalgica BASCHER.

Rp. Radix. Pyrethri 10,0
 Camphora 5,0
 Cyli pulv.
 Ölöl Caryophyllor. 25,0
 Spiritus diluti 100,0

Tinctura Pyrethri composita.**Tinctura odontalgica Hamburgensis**

Rp. Radix. Angelicae
 Radix. Pyrethri 50,0
 Cort. Cinnamomi
 Resin. Guaiaci 50,0
 Ligni Santali rubri 150,0
 Spiritus diluti 500,0

Man digerirt, preest und fñgt hinzu
 Spiritus Cackleariae 500,0.

Vet.**Bransenöl für Pferde.**

Rp. Tinct. Pyrethri Rac. 50,0
 Ölöl Lauri 10,0
 Naphthol 20,0
 Aetheris acetic 10,0

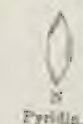
Pyridinum.

† Pyridinum (Ergänzb.). Pyridin. Pyridine (franz.). Pyridina (engl.). C_5H_5N .
 Mol. Gew. = 79.

Die Gewinnung des Pyridins erfolgt fabrikmäßig durch Abscheidung desselben
 aus den Destillationsprodukten stickstoffhaltiger organischer Substanzen, namentlich der
 Knochen.

Handb. d. pharm. Praxis. II.

Eigenschaften. Im reinen Zustande eine farblos, leicht bewegliche, flüchtige Flüssigkeit von eigenthümlichem, widerlich scharfem, brenzlichem Geruche und brennendem Geschmacke; beim Annähern von Salzsäure bildet sie Nebel. Das spec. Gew. ist bei 15° C. = 0,980, der Siedepunkt liegt bei 116–117° C. Pyridin löst sich sehr leicht in Wasser, Alkohol und Aether. Diese Lösungen bläuen rothes Lackmuspapier, röthen dagegen Phenolphthalein nicht. Pyridin ist ziemlich erheblich hygroskopisch; es zieht schon aus der Luft Feuchtigkeit an, wodurch das specifische Gewicht etwas steigt, der Siedepunkt aber beträchtlich erniedrigt wird. In den Lösungen der meisten Metallsalze (nicht aber in Bleiacetat- und Magnesiumsalz-lösungen) bringt Pyridin Niederschläge hervor. — Tertiäre Base, welche sich mit Säuren unter Addition derselben zu Salzen vereinigt.



Prüfung. 1) Pyridin siede bei 116–118° C. und sei klar mischbar mit Wasser, Alkohol, Aether, Benzol, fetten Oelen. Das spec. Gew. betrage 0,980. — 2) An der Luft verändere es sich nicht (fremde organische Verunreinigungen, z. B. Furfuröl). — 3) Die wässrige Lösung (1:10) werde durch Phenolphthalein nicht geröthet (Ammoniak). — 4) Versetzt man 5 ccm der 10proc. Lösung mit 2 Tropfen Kaliumpermanganatlösung (1:1000), so muss die rothe Färbung mindestens 1 Stunde bestehen bleiben (leicht oxydierbare organische Verunreinigungen). — 5) 1 ccm Pyridin, in 20 ccm Wasser gelöst, erfordert zur Neutralisation (Cochenilletinctur als Indikator) 12,4 ccm Normal-Salzsäure.

Aufbewahrung. Vorsichtig; zweckmässig auch vor Licht geschützt.

Anwendung. Innerlich zu 3–4 Tropfen dreimal täglich, mit Wasser verdünnt, als erregendes Mittel bei Herkrankheiten. Aeusserlich zu Inhalationen gegen Dyspnoe bei Herzleiden empfohlen. 3–5 g Pyridin werden auf einem Teller ausgebreitet, und dieser wird in das Zimmer des Asthmaticus gestellt. Bei 20–25° C. ist diese Menge in etwa 1 Stunde vergast. Dreimal täglich eine Sitzung von 20–30 Minuten Dauer.

† **Pyridium nitricum.** Salpetersaures Pyridin. $C_5H_5N \cdot HNO_3$. Mol. Gew. = 142. Lange farblose Nadeln, leicht löslich in Wasser, weniger löslich in Alkohol. Beim vorsichtigen Erhitzen unersetzt sublimirbar. Vorübergehend zum innerlichen Gebrauche empfohlen worden.

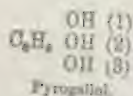
† **Pyridium sulfuricum.** Schwefelsaures Pyridin. $(C_5H_5N)_2 \cdot H_2SO_4$. Mol. Gew. = 256. Krystallinisch, in jedem Verhältnisse in Wasser und in Alkohol löslich. Vorübergehend zum innerlichen Gebrauche empfohlen worden.

Pyrogallolum.

I. † **Pyrogallolum** (Germ. Helv.). Pyrogallol (Gall. U-St.). Acidum pyrogallicum (Austr.). Pyrogallussäure. Brenzgallussäure. Pyrogallin. Acide pyrogallique. Pyrogallie acid. $C_3H_3(OH)_3$. Mol. Gew. = 126.

Darstellung. Man erhält das Pyrogallol aus der Gallussäure: a) Man erhitzt Gallussäure mit der drei- bis vierfachen Menge Wasser in einem Autoklaven etwa $\frac{1}{2}$ Stunde auf 200–210° C. Man erhält so eine Lösung von Pyrogallol, welche durch Thierkohle entfärbt und durch Eindampfen zur Krystallisation gebracht wird. Ferner kann man sie zur Reinigung im Vacuum destilliren, bezw. sublimiren. b) Man erhitzt die bei 100° C. getrocknete Gallussäure in einer tubulirten Retorte im Oelbade auf 210–220° C. und sublimirt sie unter Einleiten von Kohlensäure über.

Eigenschaften. Weiss, glänzende, geruchlose Nadeln oder Blättchen, welche bei 131° C. schmelzen, bei 210° C. unter theilweiser Zersetzung destilliren. Bei vorsichtigem Erhitzen kann Pyrogallol, ohne Zersetzung zu erleiden, sublimirt werden; sicherer gelingt diese Sublimation im Kohlensäureströme oder im Vacuum. Beim raschen Erhitzen an der Luft hinterlässt eine braune amorphe, Mellangallussäure genannte Substanz. Pyrogallol löst sich bei 15° C. in etwa 1,7 Th. Wasser oder in 1 Th. Weingeist, oder in 1,2 Th. Aether. In Schwefelkohlenstoff, Chloroform oder Benzol ist es schwer löslich. Die wässrige Lösung



ist farblos, neutral und schmeckt bitter. Sie färbt sich beim Stehen an der Luft allmählich gelb, braun, dunkel und nimmt zugleich saure Reaktion an. Noch leichter erfolgt die Oxydation des Pyrogallols durch den Luftsaurestoff in alkalischer Lösung.

Pyrogallol ist ein Reduktionsmittel. — Es schlägt aus den Lösungen der Gold-, Silber- und Quecksilbersalze die betreffenden Metalle nieder, indem es selbst zu Essigsäure und Oxalsäure oxydirt wird.

Fügt man zu einer Lösung von Silbernitrat etwas Pyrogallollösung, so entsteht eine rasch verschwindende Trübung, indem sich zunächst Pyrogallolsilber bildet. Die Flüssigkeit bleibt einige Augenblicke klar, trübt sich jedoch allmählich unter Abscheidung von grauem, pulverförmigem metallischem Silber. Bei Gegenwart von Ammoniak dagegen erfolgt momentan Abscheidung von schwarzbraunem metallischem Silber.

Mit oxydfreier Ferrosulfatlösung giebt Pyrogallol nur eine weisse Trübung; ist das Ferrosalz oxydhaltig, so entsteht eine indigoblaue Färbung, durch Eisenchloridlösung aber entsteht eine braunrothe Färbung; diese Lösung dürfte kaum noch unverändertes Pyrogallol enthalten.

Salpetrige Säure bräunt, wenn sie in geringer Menge vorhanden ist, die wässrige Pyrogallollösung sofort; daher kann Pyrogallol zum Nachweis der salpetrigen Säure dienen.

Prüfung. Ob ein Pyrogallol rein ist, lehrt zunächst das äussere Aussehen. Reines und trockenes Pyrogallol hält sich auch an der Luft ziemlich lange farblos. Bei Zutritt von Feuchtigkeit und ammoniakalischer Luft nimmt es Färbung an. Ferner muss es ohne Rückstand auf dem Platinblech sublimiren oder doch wenigstens verbrennen, andernfalls sind unorganische Verunreinigungen zugegen.

Wesentlich ist, dass das Pyrogallol in 1,7 Th. Wasser von 15° C. löslich sein soll. Präparate, welche erheblich mehr Wasser zur Lösung bedürfen, enthalten Gallussäure. — Dagegen muss man zulassen, dass die wässrige Pyrogallollösung gegen Lackmus schwach sauer reagirt; neutrale Reaktion kann von Pyrogallol des Handels nicht verlangt werden.

Aufbewahrung. Mit Rücksicht auf die leichte Oxydirbarkeit, welche dem Pyrogallol eigenthümlich ist, werde dasselbe in sehr gut verstopften Gefässen vor Tageslicht geschützt aufbewahrt. Pyrogallol ist stark giftig.

Anwendung. Dieselbe gründet sich auf die reducirenden Eigenschaften des Pyrogallols. Man benutzt es lediglich äusserlich bei Hautkrankheiten (Psoriasis) und syphilitischen Geschwüren. Vorsicht wegen möglicher Resorption! — Es färbt Haut und Haare braun, dient aus letzterem Grunde zum Braunfärben der Haare, mit ammoniakalischer Silbernitratlösung combinirt zum Schwarzfärben der Haare. — In der Photographie dient es zum Entwickeln der exponirten Platten. — Durch Condensation von Pyrogallol mit Phthalsäureanhydrid und darauf folgende Oxydation entsteht das zur Gruppe der Phthalone gehörige Gallätn, welches auch als Indikator verwendet wird.

† **Eugallol.** Pyrogallolmonoacetat. $C_6H_3(OH)_2CH_3CO_2$. Mol. Gew. = 168. Durch Acetyliren von Pyrogallol dargestellt. Eine sirupdicke, durchsichtige, braungelbe, in Wasser leicht lösliche Masse. Als Ersatz des Pyrogallols bei der Behandlung der Psoriasis anwendbar, jedoch nur in der Hand eines erfahrenen Spezialisten. Es lässt sich, in gleichen Theilen Aceton gelöst, bequem aufpinseln und bleibt nach Verflüchtigung des Acetons auf der Haut als ein fester, elastischer Firnis zurück. Im Handel ist das Eugallol bereits mit 33 Proc. Aceton verdünnt an erhalten.

Leugallol. Pyrogalloltriacetat. $C_6H_3(CH_3CO_2)_3$. Mol. Gew. = 252. Durch vollständiges Acetyliren von Pyrogallol dargestellt. Ein weisses, in Wasser völlig unlösliches Pulver, welches erst beim Erwärmen mit wässrigen Alkalien unter Spaltung gelöst wird. Es wirkt sehr mild, ist ungiftig, erzeugt weder Hautreizung noch Bindehautentzündung der Augen und beschmutzt die Wäsche nicht. Auf gesunder Haut verhält es sich selbst in 50procentiger Salbe räthlos. — Anwendung in 0,5–5,0procentiger Salbe bei akuten und subakuten Eczemen, namentlich der Kinder, in 50procentiger Salbe gegen Psoriasis.

Saligallol. Pyrogalloldisacrylat. $C_6H_3(OH)(C_2H_3O_2)_2$. Mol. Gew. = 366. Könnte dem Leugallol vorgezogen werden, wenn es nicht ein schwer verreibbarer, harziger, fester Körper wäre, wohl aber ermöglicht seine Löslichkeit in 2 Th. Aceton oder

in 15 Th. Chloroform die Anwendung als Firnis. Wirkt sehr mild. Eine Auflösung von 1 Th. Saligallol in 2 Th. Aceton ist als Solutio Saligalloli im Handel.

Pyrogallolum oxydatum. Pyraloxin (Ussu). Zur Darstellung lässt man Pyrogallol, welches mit Ammoniak angefeuchtet ist, in flachen Holzkästen längere Zeit an der Luft stehen. Es nimmt alsdann unter Dunkel-färbung aus der Luft Sauerstoff auf. — Ein braunschwarzes, luftbeständiges Pulver. Anwendung bei Psoriasis. Es soll die gleiche Heilwirkung haben wie Pyrogallol, aber nicht die schädlichen Nebenwirkungen entfalten wie dieses.

II. Phloroglucin. $C_6H_3(OH)_3$. Mol. Gew. = 120.

Ist isomer mit Pyrogallol. Wird fabrikmässig durch Schmelzen von Resorcin mit Natriumhydrat dargestellt.

Eigenschaften. Es krystallisiert aus der wässrigen Lösung in farblosen, süß schmeckenden Krystallen mit 2 Mol. Krystallwasser. Die Krystalle verwittern an trockener Luft und werden bei 100° C. wasserfrei. Wasserfreies Phloroglucin schmilzt bei 218 bis 220° C. und sublimiert bei noch höherer Temperatur ohne Zersetzung. Phloroglucin ist in Wasser, Alkohol und Aether leicht löslich. Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid tiefviolettroth, Bleiessig bewirkt weisse Fällung, alkalische Kupferlösung (Fehling'sche Lösung) wird in ähnlicher Weise wie durch Traubenzucker reducirt. Mit Vanillin und Salzsäure färbt sich Phloroglucin intensiv roth (dient zum Nachweis von Salzsäure im Magensaft). Wird Holz (Ligninsubstanz) mit einer Lösung von Phloroglucin in Salzsäure befeuchtet, so färbt es sich intensiv karminroth. Dient zum mikroskopischen Nachweise verholter Gewebe, s. S. 390.

Anwendung. Nicht arzneilich, sondern nur als Reagens.

Schwarzhaarfarbe. Der Gebrauchsanweisung nach nur für todtes Haar bestimmt. Für blond, braun und schwarz. Diese Haarfarbmittel bestehen sämtlich aus Lösungen von Pyrogallol, Kupferchlorid (und Eisenchlorid). Blond: Kupferchlorid ($CuCl_2 + 2H_2O$), Pyrogallol je 1,0, Wasser 100,0. Braun: Kupferchlorid 1,0, Ferrichlorid 0,5, Pyrogallol 1,5, Wasser 100,0. Schwarz: Kupferchlorid 0,5, Ferrichlorid 2,0, Pyrogallol 2,0, Wasser 100,0.

Krinochrom. Melanogene. Unter diesen Namen werden zwei Flüssigkeiten abgegeben: A) Eine Lösung von 2 Th. Pyrogallol in 100 Th. eines 50procentigen Weingeistes (oder eine Lösung von 2 Th. Pyrogallol in 50 Th. verdünntem Weingeist und 50 Th. rektifiziertem Holzeisig). B) Eine Lösung von 2,5 Th. Silbernitrat in 80–90 Th. destilliertem Wasser. Diese Lösung wird mit soviel Ammoniakflüssigkeit versetzt, dass der entstehende Niederschlag wieder in Lösung geht. Zum Gebrauch werden die Haare zunächst mit einer schwachen Sodaaflösung (5 Proc.) gewaschen. Nach dem Trocknen durchfeuchtet man sie mittels einer Borstenbürste mit A. und nach dem Trocknen durch Verlauf von 1 Stunde mittels einer Borstenbürste mit B. Wöchentlich 1–2mal zu wiederholen.

Haar-Konservirungs-Pomade von Dr. John Brown. Ein Gemisch aus 4,0 Pyrogallol, 50,0 Pomade und 10 Tropfen Kaliumkarbonatlösung (Schwaben).

Vegetabilisches Haarfarbmittel von Dr. Benigouin. Flasche A) Eine verdünnte Eisenchloridlösung. Flasche B) Eine Lösung von Pyrogallol in Eau de Cologne.

Hair-Dye von Ayr in Wien. Drei Flaschen. A) Pyrogallollösung. B) Ammoniakalische Silbernitratlösung. C) Schwache Schwefelleberlösung. Vergl. Bd. I, S. 379.

Emplastum Pyrogalloli Forster.	
Franz. Hospitalvorschrift.	
Rp. Gummi Ammoniaci	20,0
Kautschuk-Lanolin (S. 278)	
Cera Flava	50,0
Colophoni	20,0
Terebinthina Veneta	50,0
Acid. pyrogallol	120,0

Colleplastum Pyrogalloli 3 Proc.

Rp. Massae Colleplastae	500,0
Rheumatis Iridia pulv.	70,0
Sandacina	30,0

Pyrogallol	15,0
Acid. salicylic	4,0
Oil Rosae	30,0
Aetheria	150,0

Remedium antipsoricum Lassan.

Lassan's Psoriasismittel.	
Rp. Acid. pyrogallol	10,0
Adipis Linae cum aqua	50,0

Unguentum Pyrogalloli compositum Ussu.

Rp. Acid. pyrogallol	5,0
Acid. salicylic	2,0
Ammonii sulfocarbonylic	5,0
Vaselin. flav.	85,0

Quassia.

Gattung der Simarubaceae.

Quassia amara L. fil. Heimisch von Surinam und dem nördlichen Brasilien bis Panama und den Antillen. Kleiner Baum oder Strauch mit dreizählig oder zweiföhrig-unpaarig gefiederten Blättern und schönen rothen, zu anscheinlichen Trauben geordneten Blüthen. Liefert im Holz: *Lignum Quassiae* (Germ. Helv. Austr.), *Lignum Quassiae Surinamense* s. *verum*. — Quassiaholz. Surinamisches Bitterholz. Fliegenholz. — Bois amer de Surinam. Quassie amère (Gall). Bois de quassia.

Ausser dieser Art liefert auch Quassiaholz:

Picraena excelsa Lindl. (Simarubaceae). Heimisch auf Jamaika und den kleinen Antillen, besonders Antigua und St. Vincent. Anschlicher Baum mit fünfzöhrigen Blättern und zu anscheinlichen Rispen geordneten, blassgröngelblichen, unscheinbaren Blüthen. Liefert im Holz: *Lignum Quassiae* (Brit.). Quassia (U-St.). *Lignum Quassiae novae s. Jamaicensae*. — Jamaikanisches Bitterholz. — Bois de quassia de la Jamaïque. — Quassia wood. Bitter wood.

Germ. Helv. Austr. u. Gall. lassen neben Quassia amara auch das Holz der Picraena zu, Brit. u. U-St. nur dieses.

Beschreibung. Das Quassiaholz von Surinam kommt in fingerbis armlichen Knütteln oder geraspelt in den Handel. Das Holz ist leicht, weich, hellfarbig, gut spaltbar, auf dem Querschnitt concentrisch geschichtet.

Markstrahlen 1—2 Zellreihen breit und 5—20 Zellreihen hoch. Das Holz besteht vorwiegend aus dickwandigen Fasern und weifomigen Gefässen, von Parenchym umlagert. Auf dem Querschnitt erscheinen schwarze Flecken und Streifen, sie sind von blauschwarzen Pilzfäden hervorgerufen. — Geschmack rein und anhaltend bitter.

Das Quassiaholz von Jamaika kommt in Form bis 30 cm dicker Stamm- oder Aststücke in den Handel, oder eben-



Fig. 92

Tangentialschnitt durch Lign. Quassiae Surinamense. M Markstrahl.



Fig. 93.

Tangentialschnitt durch Lign. Quassiae Jamaicensae. M Markstrahl. o Oxalatkristalle.

fälle geraspelt. Die Markstrahlen sind 2—3 Zellreihen breit und 10—25 Zellreihen hoch. Im Parenchym Einzelkristalle von Oxalat, ebenso im Mark.

Bestandtheile. Der Bitterstoff Quassiin $C_{21}H_{44}O_6$, er bildet rektanguläre Prismen, löslich in Wasser, Alkohol und Chloroform, schwer löslich in Aether und Petroleumäther. Das Surinamholz enthält 0,265 Proc., das Jamaikaholz 0,072 Proc. — Daneben enthält die Droge das geschmacklose Quassol $C_{16}H_{26}O \cdot H_2O$. Nach Masson (1890) sind die Bitterstoffe der beiden Hölzer nicht identisch, das Surinamholz enthält vier Quassine, deren Schmelzpunkte zwischen 210 und 240° C. liegen, zwei derselben haben die Zusammensetzung $C_{25}H_{48}O_{10}$ und $C_{27}H_{50}O_{10}$. Das Jamaikaholz enthält zwei Picramine, das eine $C_{25}H_{48}O_{10}$ bei 204° C. schmelzend, das andere $C_{26}H_{50}O_{10}$ bei 209 bis 212° C. schmelzend.

Verfälschung ist vorgekommen mit dem Holze von *Rhus Metopium* L., das aber Gerbstoff enthält, der dem Quassiaholze fehlt.

Aufbewahrung. Für pharmaceutische Zwecke hält man das Quassiaholz nur geschnitten vorrätig, eine feine Specieform für Auszüge, eine gröbere für Theemischungen. Für letztere eignet sich besonders das durch gleichmässigen Schnitt ausgezeichnete Lign. Quassiae □ concis. der Drogisten, dessen Bezug unbedenklich ist, da Erkennung wie auch Unterscheidung der beiden Sorten durchs Mikroskop leicht sind. Als Fliegenholz erfüllt die geraspelte Handelsware, die Austr. vom Gebrauche ausschliesst, vollkommen ihren Zweck; wo sie vorrätig gehalten wird, giebt man ihr eine entsprechende Bezeichnung, etwa „Lignum muscarum“.

Anwendung. Quassia ist ein Bittermittel, das nur selten bei Verdauungsschwäche, Weichstieber etc. in Form des wässrigen Auszuges gebraucht wird (5:150–200). Als Klystier auch gegen Spulwürmer. Aus dem Holze gedrochnelte Becher, Quassiabecher, auch Kugeln oder Würfel dienen zur Bereitung wässriger oder weiniger Auszüge, da sie den Bitterstoff in kurzer Zeit an die betreffenden Flüssigkeiten abgeben. Auf Fliegen und andere kleine Gliederthiere wirkt das sonst ziemlich unschädliche Quassiaholz als Gift, es wird deshalb zur Herstellung von sogenanntem giftfreiem Fliegenspapier benutzt. Als Ersatz des Hopfens findet das Holz seit langer Zeit Verwendung. Die Homöopathie gebraucht Quassia gegen Mischchen.

Aqua Quassiae Rademacheri (Ergänzb.). 9 Th. grob zerschnittene Quassiarinde, 48 Th. grob zerschnitt. Quassiaholz, 16 Th. Weingeist, 72 Th. Wasser lässt man 45 Stunden stehen, fügt q. s. Wasser hinzu und destillirt 123 Th. ab.

Extractum Quassiae. Quassiaextrakt. *Extrait de Quassia.* *Extract of Quassia.* Ergänzb.: Aus mittelfein zerschnittenem Quassiaholz wie Extr. Dulcamarae. Ergänzb. (Bd. I, S. 1047). — Helv.: Aus grob gepulvertem Holz wie Extr. Cardui benedicti Helv. (Bd. I, S. 864). — Austr.: Wie Extr. Chinae Austr. (Bd. I, S. 734). — U-St.: 1000 g gepulvertes Holz (Nr. 20) befeuchtet man mit 400 cem Wasser, erschöpft im Perkolator mit Wasser, kocht den Auszug auf $\frac{1}{2}$, ein, seigt durch und verdampft zu Pilleconsistenz. — Gall.: Wie Extr. Gentianae Gall. (Bd. I, S. 1213). — Man beachte, dass das Extrakt der Gall. weicher, das des Ergänzb., der Helv. und U-St. dick, das der Austr. trocken sein soll. Zu 0,2–0,5 mehrmals täglich in Pillen.

Extractum Quassiae fluidum (U-St.). *Fluid Extract of Quassia.* Aus 1000 g Quassia (Nr. 60) und q. s. einer Mischung aus 500 cem Weingeist (91proc.) und 600 cem Wasser im Verdrängungswege; man befeuchtet mit 400 cem, fängt die ersten 900 cem für sich auf und bereitet l. s. 1000 cem Fluidextrakt. Ist in Form der Impfung oder Subkutaninjektion als Schutz gegen Cholera empfohlen worden.

Extractum Quassiae solidum E. Distraction wie *Extractum Colombo solidum* Distraction (Bd. I, S. 937), doch statt 4 und 5 hier 900,0 Sacchar. album.

Tinctura Quassiae. Quassiaholz-tinktur. *Tincture ou Alcoolé de Quassia.* Tinctura of Quassia. Ergänzb.: 1 Th. mittelfein zerschnittenes Quassiaholz, 5 Th. verdünnter Weingeist (60proc.). — Brit.: 100 g geraspelt. Quassiaholz, 1000 cem Weingeist (45 Vol-proc.). — U-St.: Aus 100 g Quassiaholz (No. 40) und q. s. einer Mischung aus 350 cem Weingeist (91proc.) und 650 cem Wasser bereitet man im Verdrängungswege (zum Befeuchten 100 cem) 1000 cem Tinktur. — Gall.: 1 Th. grob gepulvertes Quassiaholz, 5 Th. Weingeist (60proc.).

Vinum Quassiae. *Vinum de Quassia amara* (Gall.). *Vin ou Oenoé de quassia.* Wie *Vinum Colombo* Gall. (Bd. I, S. 937).



Fig. 91. Quassiaschnitt durch Cortex Quassiae.
a Kork. b Mittelrinde. c Ring aus Steinzellen.
d Bast mit geschlängelten Markstrahlen

Cortex Quassiae (Ergänzb.). Quassia-rinde.

Die Rinde von *Quassia amara* L. fil. ist 1–2 mm dick, braungrün. Sie besteht aus einer 0,4 mm dicken Korkschicht aus zarten Zellen, einer Mittelrinde, die zahlreiche Drüsen und Krystallisand von Oxalat enthält, sowie Steinzellen, die sich nach innen zu einem Ring ordnen. Markstrahlen im Bast eine Zellreihe breit.

Extractum Quassiae corticis bereitet man wie *Extractum Quassiae ligni*.

Aqua muscarum E. Distinction.**Fliegenwasser.**

Rp. Syrupi Quassiae	50,0
Spiritus	40,0
Aquae	330,0

Mit der Mischung tränkt man Fliegenpapier, das auf Tellern ausgebreitet ist. Nur bei Bedarf zu mischen.

Charta muscarum a veneno libere.**Giftfreies Fliegenpapier.**

Rp. 1. Ligni Quassiae min. conc.	1000,0
2. Aquae	5000,0
3. Syrupi communis	150,0
4. Spiritus longi gr. pulv.	100,0
5. Spiritus	
6. Aquae	60 150,0
7. Solut. Rosaeblad spirit.	q. s.

Man macerirt 1 mit 6 24 Stunden, kocht 1 Stunde, seiht durch, fügt 3 hinzu, dampft auf 1600,0 ein, mischt eine Tinktur aus 4—6, dann 7 hinzu und tränkt Fliegenpapier, das man dann auf Schiffsen trocknet.

Infusum Quassiae (Bell.).**Infusion of Quassia.**

Rp. Ligni Quassiae min. conc.	10,0
Aquae destill. frigid.	1000,0

Nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsieben.

Fliegenpulver von MARCEL. Mit Quassia getränkter gepulverter Lehm.

Fliegenteller von O. THORSEN sind Papierteller, die angeblich mit einer Abkochung von Quassia und langum Pfeffer getränkt sind.

Gastrophon von J. FÜRER ist ein weingeistiger Auszug aus Quassia, unreifen Pomeranzen, Galgant, Cardamom etc.

Königsthee, Holländischer Kräuterthee. Mischung aus Lign. Quassiae, Rad. Althaeae, Liquirit., Rhiz. Graminis und Stipit. Dulcamarae.

Schwedischer Bitterthee, Backens, besteht aus 3 Sternanis, je 4 Quassia und Karobenedikts.

Stärkende Mittel von F. ROCKEN. Lösungen von Chinin-, Eisen-, Magnesiumsulfat etc. in Quassiawasser.

Liquor Quassiae concentratus (Bell.).**Concentrated Solution of Quassia.**

Rp. 1. Ligni Quassiae pulv. (No. 40)	100,0 g
2. Spiritus (30 vol. proc.)	1100,0 com
	vel q. s.

Man bedecktes 1 mit 100 com von 2, stellt 3 Tage im Fackelator bei 30°C, anschüttelt, laßt man alle 12 Stunden 100 com von 2 auflesen, so dass man 1000 com Flüssigkeit erhält.

Pilula Quassiae (Bell.).**Tisane de Quassia amara.**

Rp. Ligni Quassiae conc.	5,0
Aquae destill. frigid.	1000,0

Nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsieben.

Pellets quassianus HERB.**Stuckantennepulver.**

Rp. Ligni Quassiae pulv.	30,0
Lycopodium	10,0
Alaba pulv.	5,0
Ol. Sesam.	gram. VI.

Messerspitzenweise.

Siropea Quassiae E. Distinction.

Rp. 1. Ligni Quassiae raspat.	1000,0
2. Aquae	5000,0
3. Syrupi communis	150,0

Man macerirt 1 mit 2 24 Stunden, kocht $\frac{1}{2}$ Stunde, giest nach 24 Stunden aus, fügt 3 hinzu und dampft auf 300,0 ein.

Quebracho.

1. Cortex Quebracho (Ergänz. Hdy. Austr.). Cort. Quebracho blanco.¹⁾ Aspidosperma (U-St.). — Quebrachorinde. Weisses Quebracho. — Quebracho bark.

Ist die Rinde von *Aspidosperma Quebracho blanco* Schlechtendal (Apocynaceae — Plumierioideae — Plumieraceae — Alstoniinae). Heimisch in Argentinien in den Grenzgebieten gegen Chile. Hoher Baum mit lanzettförmigen, ganzrandigen, scharf zugespitzten Blättern, die bis 8 cm lang und zu dreien im Wirtel gestellt sind. Die Blüthen sind klein, 5zählig, gelb. Die Früchte sind eiförmige, zweiklappig aufspringende Kapseln, die die breitgeflügelten Samen mit langem Funiculus enthalten.

Die Droge wird von der dicken Stammrinde gebildet, die bis 4 cm dick und tief verklüftet ist. Farbe rothgelb oder rothbraun, auf der Innenseite hellbraun, längsfaltig. Bruch kurzsplitterig. Der Querschnitt lässt in der braunen Grundmasse dunklere Korkbänder und helle Punkte und Körner erkennen.

Das Mikroskop lässt erkennen, dass die Droge ausschliesslich aus Kork und sekundärer Rinde besteht, die primäre Rinde ist durch Rorkenbildung völlig abgeworfen. Der

¹⁾ Mit dem Namen Quebracho von „quebrar“, zerbrochen und „acha“ die Art, also „Zerbrocher“ bezeichnet man im spanisch sprechenden Amerika eine ganze Reihe harter Hölzer und deren Rinden.

Kork besteht aus mäßig flachen, meist dünnwandigen Zellen. Der Bast (Fig. 95) ist charakterisiert durch bis 1,5 mm lange, 0,06 mm breite, fast völlig verdickte Fasern, die vollständig von Oxalatzellen, die Einzelkrystalle



Fig. 94. Querschnitt durch Cortex Quebracho.
M Markstrahlen, S Siebröhren, St Steinzellen,
F Fasern mit Krystalleinschlüssen.

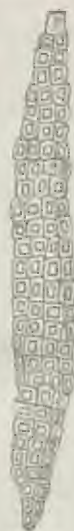


Fig. 95. Einzelne Faser aus Cortex Quebracho mit Krystalleinschlüssen.

führen, ungetrennt sind (Fig. 96). Sie sind höchst charakteristisch und ermöglichen ein Erkennen der Rinde auch im Pulver mit Leichtigkeit. Ausserdem finden sich im Bast Gruppen stark verdickter Steinzellen, welche (die Gruppen) ebenfalls von Krystallzellen umschlossen worden. Die Markstrahlen sind bis 5 Zellreihen breit und ihre Zellen, wo sie an die Gruppen von Steinzellen grenzen, ebenfalls zu solchen umgewandelt. Im Parenchym kleinkörnige Stärkekügelchen.

Bestandtheile. In einer Gesamtmenge von 0,3–1,4 Proc. folgende Alkaloide: Aspidospermin $C_{22}H_{20}N_2O_2$, Quebrachin $C_{21}H_{20}N_2O_2$, Quebrachamin, Aspidospermatin $C_{22}H_{20}N_2O_2$, N $_2$ O $_2$, Aspidosamin $C_{22}H_{20}N_2O_2$, Hypoquebrachin $C_{20}H_{18}N_2O_2$. Quebrachin und Aspidosamin scheinen hauptsächlich Träger der Wir-

kung zu sein. Ausserdem enthält die Rinde einen dem Cholesterin nahestehenden Alkohol: Quebrachol $C_{26}H_{44}O \cdot xH_2O$, und einen Zucker: Quebrachit $C_6H_{11}(OH)_5$, den Monomethyläther des Inosits. Der Gerbstoffgehalt beträgt 2–4 Proc.

Anwendung. Die Droge wurde zuerst (1880) empfohlen als Fiebermittel, hat aber den auf sie gesetzten Hoffnungen nicht entsprochen. Dagegen ist sie wirksam bei asthmatischen Beschwerden, besonders infolge von Herzleiden. Speziell wird sie empfohlen bei den Anfällen, die manche Personen, die eine Idiosynkrasie gegen Ipecacuanha haben, nach dem Einathmen des Pulvers dieser Droge bekommen.

Extractum Quebracho aquosum bereitet man wie **Extractum Dulcamarae** (Bd. I, S. 1047). Ausbeute etwa 12 Proc.

Extractum Quebracho (spirituosum). (Ergänzb.) **Extractum Aspidospermatis.** Aus mittelfein zerschnittener Rinde wie **Extractum Coffeae** Ergänzb. (Bd. I, S. 906). Nach E. Diermann genügen etwa $\frac{1}{2}$ des vorgeschriebenen Lösungsmittels. Ausbeute ca. 11 Proc.

Extractum Quebracho siccum (Ergänzb.) erhält man durch Eindampfen des vorigen zur Trockne. Ausbeute 9–10 Proc.

Extractum Quebracho fluidum (Aust.). **Extractum Aspidospermatis fluidum** (U-St.). **Flüssiges Quebrachoeextrakt.** **Fluid Extract of Aspidosperma.** Austr. und Dread. Vorsehr.: 100 Th. gepulverte Rinde macerirt man mit 400 Th. destill. Wasser 25 Stunden, kocht 1 Stunde, fügt nach dem Erkalten 100 Th. Weingeist (87 proc.) hinzu, stellt 24 Stunden am warmen Orte bei Seite, presst aus, filtrirt, dampft auf 90 Th. ein und bringt mit 10 Th. Spiritus auf 100 Th. — U-St.: Aus 1000 g gepulverter Rinde (Nr. 60) und einer Mischung aus 100 ccm Glycerin, 600 ccm Weingeist (91 proc.) und 300 ccm Wasser im Verdrängungsweg. Man befeuchtet mit 400 ccm, erschöpft zuerst mit dem Rest, dann mit q. s. einer Mischung aus 200 ccm Weingeist und 100 ccm Wasser, fängt die ersten 800 ccm Perkolat für sich auf und stellt 1 s. 1000 ccm Fluidextrakt her. — Bei Athembeschwerden zu 2,0–4,0 mehrmals täglich.

Tinctura Quebracho. **Quebrachotinktur.** Ergänzb.: Aus 1 Th. grob gepulverter Rinde und 5 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.). Helv.: Wie **Tinctura Calami** Helv. (Bd. I, 537).

Tinctura Quebracho Pentzold. **Extractum Quebracho liquidum Pentzold** (Munch. Ap.-Ver.). 100 Th. grob gepulverte Rinde zieht man 8 Tage mit 1000 Th. Weingeist (87 proc.) aus, dampft den filtrirten Auszug zum dicken Extrakt ein und löst dieses in 200 Th. heissem Wasser.

Vinum Quebracho. Quebrachowein. Aus 1 Th. grob gepulverter Rinde und 10 Th. Sherry durch achtägige Maceration.

Kesselsteinmittel der Compagnie des chemins de fer ist eine wässerige Lösung, die ca. 2 Proc. Quebrachoztrakt, 9 Proc. Blauholzextrakt und 80 Proc. Soda enthält.

Quebrachotannin ist ein Kondensationsprodukt aus dem Quebrachofarbstoff und Formaldehyd. (Vgl. Bd. I, S. 139.)

II. Quebracho colorado ist das Holz von **Schinopsis Lorentzii Engler** (syn. **Loxopterygium Lorentzii Grisebach**) und **Sch. Balansae Engl.** (Anacardiaceae — Rhoideae), heimisch in Argentinien.

Das schön dunkelrothe Holz ist ein auch in Europa viel angewendetes Gerbmateriel. Es enthält 28 Proc. Gerbstoff, ferner einen dem Catechin ähnlichen Körper, der sich zuweilen in den Spalten des Holzes ansammelt, einen gelben Farbstoff $C_{18}H_{16}O_6$ und zwei Alkaloide, von denen das eine, Loxopterygin, die Zusammensetzung $C_{14}H_{11}NO$ hat.

Im Holz sind die Gefässe oft mit Thyllen angefüllt, die Oxalatkrystalle enthalten. Die Markstrahlen sind bis 4 Zellreihen breiter. — Von in den Handel kommenden Extrakten des Holzes enthält ein weiches Extrakt 45 Proc., ein festes 60–95 Proc. Gerbstoff

Quercus.

Gattung der Fagaceae.

I. Quercus pedunculata Ehrh., die Stiel- oder Sommerleiche. Heimisch im grössten Theile von Europa. Mit kurzgestielten, am Grunde gehörten Blättern, langgestielten, lockeren, weiblichen Kätzchen.

Quercus sessiliflora Sm., die Trauben- oder Winterleiche. Aehnliche Verbreitung wie die vorige. Mit langgestielten, am Grunde keilförmigen Blättern und kurzen, gedrungenen, weiblichen Kätzchen.

Beide liefern 1) **Cortex Quereus** (Germ. Halv. Austr.). — Eichenrinde. — **Ecorce de chêne blanc** (Gall.). — Oak bark.

Beschreibung. Man verwendet die Rinde jüngerer, bis 20 Jahre alter, ungefähr 10 cm dicker Stämme, die noch keine Rinde gebildet hat, die sogenannte Spiegel- oder Glanzrinde, wie sie für Zwecke der Gerberei im Schilwaldbetrieb gewonnen wird. — Sie ist nicht rissig oder schuppig, sondern höchstens etwas längerunzelig, glänzend silbergrau bis braun, bis 3 mm dick, Röhren bildend. Die Innenseite ist hellbraun oder braunroth, der Bruch säbe und faserig.

Unter dem Mikroskop erkennt man zu Ausserst einen Kork aus zahlreichen Lagen flacher Zellen, die inneren mit braunem Inhalt. Daran schliesst sich die primäre Rinde, deren Ausserste, an den Kork grenzende Zelllagen aus Collenchym bestehen, ihre Zellen enthalten häufig Oxalatdrusen, die auch sonst im Parenchym der Rinde häufig vorkommen. Gegen die Innenrinde liegt ein aus Bündeln primärer Fasern und Steinzellen gebildeter, „gemischter sklerotischer Ring“, der zuweilen durch Parenchym unterbrochen ist. Steinzellen finden sich einzeln oder in Gruppen auch sonst in der primären Rinde. Die sekundäre Rinde ist aus Weichbast und Hartbast, der aus Gruppen stark verdickter Fasern, die von Krystallzellen, die Einzelkrystalle führen, umschieden sind, deutlich geschichtet. Daneben finden sich auch vereinzelt Steinzellen wie in der primären Rinde. Die Markstrahlen können sehr breit werden; wo sie in den Faserschichten verlaufen, werden ihre Zellen nicht selten sklerotisch. Ausserdem enthalten sie selbständige Gruppen von Steinzellen. Im ganzen Parenchym kann man Gerbstoff und Stärke nachweisen. Geruch beim Anfeuchten deutlich lohartig, Geschmack herbe und bitter.

Bestandtheile. Eichengerbsäure $C_{12}H_{18}O_6$ bis 15,3 Proc.; Ätere Rinde, die aber noch keine Borka hat, und solche, die im Frühjahr geschält ist, ist am gehaltreichsten. Ferner Gallussäure 1,59 Proc., Rohfaser 58,28 Proc., Zucker, Apfelsäure und Extraktivstoffe 8,38 Proc., Harze und Fette 5,31 Proc., Phosphorsaurer Kalk 0,4 Proc., Magnesiumoxyd 1,15 Proc., Gummi 5,8 Proc., Eichenroth 2,34 Proc., Pectinstoffe 6,77 Proc., Asche 4—5 Proc.

Andere Sorten. Ausser den beiden genannten Arten liefern auch *Quercus Cerris* L. und *Q. pubescens* Willd. Rinde.

Einsammlung und Aufbewahrung. Man sammelt die Rinde von den jüngeren Stämmen und Wurzelschösslingen im Frühling vor Entwicklung der Blätter, trocknet sorgfältig und bewahrt sie theils geschnitten, theils gepulvert in dichtveracklossenen Gefässen aus Blech oder braunem Glase auf. Bei sorgloser Aufbewahrung, besonders am Licht und an feuchter Luft, geht der Gerbstoffgehalt erheblich, nach Möhre und Schüss in 14—16 Monaten bis zur Hälfte, zurück. Zu verwerfen ist die rissige, mit Flechten besetzte Rinde älterer Stämme oder Zweige, die viel ärmer an Gerbstoff ist, ebenso die gewöhnliche zerkleinerte Loh des Handels, wie sie in Gerbereien gebraucht wird.

Anwendung. Die Rinde dient als zusammenziehendes Mittel; man gebraucht sie in den gleichen Fällen wie Tannin innerlich als Abkochung (10,0—20,0:100,0), äusserlich zu Streupulvern, Gurgelwässern, Einspritzungen, Waschungen, Bädern (500 g Rinde mit 3—4 l Wasser abgekocht auf ein Bad, wofür einfacher eine Lösung von 50 g Tannin); in der Thierheilkunde.

Extractum Quercus corticis. Eichenrinde wird mit kochendem Wasser behandelt, der Auszug zur Trockne eingedampft. Wird durch Tannin vollkommen ersetzt.

2) Die Samen: *Semen Quercus* (Austr.). *Glandes Quercus exocorticatae*. — Eicheln. Eichensamen. — Glands. — Acorns.

Die reifen Eicheln werden im Herbst gesammelt, von der Becherhülle befreit, mehrmals mit Wasser gewaschen, wobei man die oben auf schwimmenden entfernt, hierauf zuerst an der Luft, dann bei künstlicher Wärme scharf getrocknet (100 Th. geben etwa 50 Th. trockene) und schliesslich von der Fruchtschale befreit, die 14—18 Proc. ausmacht.

Die Keimblätter bestehen aus einem gleichartigen Parenchym atonisch grosser, dünnwandiger Zellen mit kleinen Interzellularen und Gefässbündelanlagen mit Spiralgefässen. Die Parenchymzellen sind nicht mit Stärke erfüllt. Vergl. Band I, S. 904.

Bestandtheile. In den geschälten getrockneten Eicheln nach König: Wasser 15 Proc., Stickstoffsubstanz 5,02 Proc., Fett 4,22 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 57,22 Proc., Holzfaser 4,87 Proc., Asche 1,97 Proc. — Sie enthalten ferner 6 bis 9 Proc. Gerbstoff und Quercit $C_{12}H_{18}O_6$.

Sie dienen zur Darstellung des

Semen Quercus tostum. (Ergänzb. Austr.) Eichelkaffee. Geröstete Eicheln. Café de gland. Roasted acorn seed.

Geschälte Eicheln röstet man in einer eisernen Trommel unter beständigem Umdrehen über Feuer, bis sie braun und leicht zerbrechlich geworden sind, lässt erkalten und verwandelt sie in ein grobes Pulver. Ansheute etwa 85 Proc. Das Rösten wird abgekhrt, wenn die Samen zuvor grob geschnitten sind. Vosska empfiehlt, die zerschnittenen Eicheln 1—2mal mit heissem Wasser zu behandeln, um die Stärke aufzuschliessen und dann erst zu brennen. — Der Eichelkaffee wird an einem trockenen Orte in gut schliessenden Blech-, Glas- oder Porcellangefässen aufbewahrt. Lagert das Pulver in feuchten Räumen, so stellt sich gerne der Zuckergest, *Lepisma saccharina*, ein. Im Aufguss, 4—8 g auf eine Tasse, dient der Eichelkaffee als Ersatz des gewöhnlichen Kaffees bei schwächlichen oder atrophischen Kindern, besonders bei Neigung zu Durchfällen; in letzterem Falle giebt man dem damit bereiteten wohlchmeckenden Eichelkakao (Band I, S. 524, 526) häufig den Vorzug.

Bestandtheile der geschälten und gerösteten Eicheln: Wasser 12,50 Proc., stickstoffhaltige Substanz 6,78 Proc., Fett 4,35 Proc., Zucker und andere stickstofffreie Extraktivstoffe 59,27 Proc., Rohfaser 5,02 Proc., Asche 2,07 Proc.

II. Quercus alba L. Heimisch in Nordamerika. Blätter an der Basis keilförmig in den Blattstiel verschmälert, stumpfspitzig, gelappt bis fiedertheilig, in der Jugend beiderseits graufilzig.

Liefert Cortex *Quercus albae*. *Quercus alba* (U-St.). — White Oak.

Beschreibung. Bildet fast flache, vom Kork befreite Stücke, im Innern rothbraun. Die Rinde ist ausgezeichnet durch die starke Sklerose der Markstrahlen und des Bastes, der gegenüber die Fasergruppen zurücktreten.

III. Quercus ilex L. Steineiche, Heimisch in den Mittelmeerländern. Blätter klein, starr, meist ganzrandig, unterseits filzig.

Liefert Cortex *Quercus viridis*. — *Ecorce de chêne vert* (Gall.). Enthält 5 bis 11 Proc. Gerbstoff.

IV. Quercus Ballota Desf. Heimisch im westlichen Mittelmeergebiet. Die Samen liefern Sem. *Quercus Ballotae* — *Gland doux* (Gall.). Das daraus gewonnene Stärkemehl wird unter dem Namen Kaenhout als Kindernahrung verwendet. Essbare Früchte haben ferner: *Quercus ilex* L., *Qu. macrolepis* Kotschy, *Qu. Vallonea* Kotschy, *Qu. alba* L., *Qu. agrifolia* Née, *Qu. chrysolepis* Liebm., *Qu. undulata* Torr.

V. Quercus Vellonea Kotschy und einige verwandte Arten liefern in ihren Fruchtschalen die technisch des Gerbstoffgehalts wegen verwendeten *Vallonea*, *Wal-lonea* oder *Valaney*, orientalische oder levantinische Knoppern. Sie enthalten bis 31,8 Proc. Gerbstoff, die Schuppen der Becher allein bis 42,0 Proc.

VI. Quercus Suber L. Korkeiche. Heimisch im westlichen Mittelmeergebiet. Mit gestielten, ledrigen, eiförmigen Blättern. Liefert in den äusseren Theilen der Rinde: *Suber*. *Suber quercinum*. *Cortex Suberis*. *Lignum suberinum*. — Kork. Pantoffelholz. — Liège. — Cork.

Gewinnung. Die Korkbildung beginnt am Baum mit dem 4. Jahre; dieser natürliche Kork (Jungfernkork, männlicher Kork) wird mit den 15.—20. Jahre entfernt, indem man horizontale und Längsschnitte in den Baum macht, die Rinde klopft und den Kork lossprengt. Er ist rissig mit vielen braunen Stellen (vgl. unten), zur Herstellung von Korken unbrauchbar. Der sich nun neu bildende Kork (weiblicher Kork) zeigt wenige Risse, er ist aber meist auch noch wenig brauchbar, erst die neuen Schälungen, die etwa alle 10—15 Jahre wiederholt werden, liefern guten Kork. In Katalonien erreicht man eine Dicke von 23 mm, wie sie für grössere Stopfen erforderlich ist, in zehn Jahren. — Die Korkplatten werden so Haufen aufgeschichtet, mit Steinen beschwert und getrocknet. Dann kocht man sie eine Stunde im Wasser, wobei Unreinigkeiten entfernt werden und der Kork aufquillt, streckt zu Platten und kratzt die äussere unreine Schicht ab.

Beschreibung. Der Kork ist von hellbrauner Farbe und lässt concentrisch verlaufend hellere und dunklere Schichten erkennen. Mit diesen sich kreuzend, verlaufen durch den Kork in radiater Richtung dunkle Streifen, die mit lockerem Parenchym und Steinzellen erfüllt sind (Lenticellen). Sie beeinträchtigen die Verwendung und die Stopfen müssen daher so geschnitten werden, dass diese Streifen den Stopfen quer durchsetzen, nur ganz grosse Spunde muss man so schneiden, dass die Streifen senkrecht verlaufen, sie bedürfen daher noch besonderer Dichtung (Pergamentpapier u. s. w.). Spec. Gew. 0,12—0,25, Wassergehalt im lufttrocknen Zustand 4—5 Proc., Asche 0,5—0,5 Proc. Der Kork ist elastisch, undurchlässig für Gase und Flüssigkeiten; nach längerer Verwendung verliert der Kork seine Elasticität, erlangt sie aber durch Einlegen in heisses Wasser z. Th. wieder.

Die Wand der einzelnen Korkzelle setzt sich aus 3 Lamellen zusammen: 1. einer verholzten, 2. einer aus Cellulose bestehenden und 3. der eigentlichen verkorkten Lamelle, die die Eigenschaften des Korkes bedingt.

Bestandtheile. Phellonsäure $C_{21}H_{34}O_4$, Phloionsäure $C_{21}H_{34}O_4$, Suberinsäure $C_{19}H_{30}O_4$ und wenig bekanntes Korkwachs. Ferner Glycerin, Stearinsäure, Gerbstoff.

Die **Verwendung** des Korkes zu Stöpseln, Schalen, Rettungsgürteln und -booten, Korktopfich (Linoleum) ist bekannt.

Aqua Glandium Quercus RADMACHERI.
Rp. Semina Quercus gr. pulv. 4,0
Spiritus 1,0
Aqua q. s.
Man destillirt ab 5,0.

Decoctum Quercus aluminatum Ph. Russ.
Rp. Decoct. cort. Quercus 10,0; 100,0
Alumina 2,0
Sirup Sacchari 10,0.

Extractum Glandium Quercus.
Eichelnkaffee-Extrakt E. DITTERICH.
Rp. 1. Semina Quercus tost. pulv. 1000,0
2. Aquae destillatae 4000,0
Spiritus (90 proc.) 1200,0
3. Aquae destillatae 2400,0
Spiritus 800,0.

Man macerirt 24 St. mit 2, dann mit 3 je 48 Stunden, destillirt von der filtrirten Trassessigigkeit 1500,0 Weingeist ab, dampft den Rückstand (A) auf 100,0 ein, fügt 100,0 Destillat hinzu und dampft nach 24 Stunden soweit ein, dass sich das Extrakt zerzupfen lässt. Man trocknet im Trockenschrank und bewahrt das trockne Extrakt in dichtschliessenden Gläsern auf. Ausbeute 10 Pfm.

Extractum Glandium Quercus saccharatum
E. DITTERICH.

Versackertes od. lösliches Eichelnkaffee.
Die nach der vorg. Vorschrift erhaltene Flüssigkeit A dampft man nach Zusatz von Sacchari albi pulv. 800,0
Sacchari Lactis pulv. 800,0
auf 400,0 ein, fügt 100,0 Destillat hinzu und verdunstet weiter, wie oben angegeben. Ausbeute 500,0.
1 Th. Extrakt = 2 Th. gerösteten Eicheln.

Antigonorrhoeicum des Dr. WANKEL ist Tinct. amara mit 10 Proc. Tannin.

Cortex Quercus dialysat. Golas siehe Fussnote Bd. II, S. 380.

Extractum antiphthiticum Barruel ist die zur Extraktstärke eingedampfte Lohbrühe der Gerbereien; Lösungen derselben in Kirschbierwasser geben die Guttas antiphthiticae, in Sirup mit Morphiumzusatz die Mixture antiphthitica Barruel.

Kesselsteinmittel. RUAR's besteht aus Eichenrinde, Soda und Asienatron; — BUNNAT's aus Eichenrinde, Gallapfein, Isländ. Moos und Leim.

Kräuter-Haarbalsam von M. SCHWANN ist eine mit Glycerin und Ricinusöl versetzte Eichenrindenabkochung.

Species adstringentes dialysatae Golas (s. Fussnote, S. 380) enthält Cortex Quercus, Radix Tormentill., Herba Salicariae.

Pulvis Cacao cum Extracto Glandium Quercus.
Eichel-Kakao.

Rp. Extracti Glandium Quercus 25,0
Pulv. Cacao delectat. 275,0
Sacchari albi pulv. 500,0
Farinae Tritici tost. 300,0.

Vel. Bell adstringentes antidiaerhoei vitulorum.

Rp. Cortic. Quercus pulv.
Herbas Absinthii +
Radice Liquirit. +
Radice Gentian. + ad 100,0
Catechu + 20,0
Sirup communis q. s.

Man formt 50 Bull. Gegen Durchfall des Küber.

Vel. Eleaetarium antidiaerhoeum squarum.

Rp. Cortic. Quercus pulv.
Radice Althaeae +
Favinae Scutell. + ad 50,0
Ferri sulfuric. + 20,0
Aqua communis q. s.

Vel. Pease antidiaerhoeum porcorum.

Rp. Cortic. Quercus concus.
Fol. Menthae pip. gr. pulv.
filicum Tormentill. + ad 20,0
Entwässern den vierten Theil im Aufguss.

Vel. Pulvis antidiaerhoeus vitulorum.

Rp. Cortic. Quercus pulv. 50,0
Cortic. Cascarillae + 20,0
Cortic. Cinnamon. + 10,0
Radix Liquiritiae + 20,0

Knetmittelweise mit Milch.

Quillaja.

Gattung der Rosaceae — Spiraeoideae — Quillajaceae.

Quillaja Saponaria Molina. Heilmisch in Chile, Peru und Bolivien. Immergrüner Baum mit dicklederigen Blättern und kleinen, hinfälligen Nebenblättern. Blüten in end- und achselständigen Doldentrauben. Früchte sternförmig gespreizt, 2klappig aufspringend mit vielen langgedügelten Samen. Liefert in der Rinde: Cortex Quillajae (Germ.). Quillajae cortex (Brit.). Quillaja (U-St.). — Selsenrinde. Panamaholz.¹⁾

¹⁾ Der auffallende Name zeigt an, dass die Droge früher über die Landenge von Panama nach Europa gelangte. Jetzt kommt sie direkt nach Europa, meist nach Hamburg.

Panamarinde, Panamasphäne, Waschholz. — Bois de Panama (Gall.). Ecorce de Panama ou de Quillal. — Quillaja bark. Panama bark. Soap bark.

Beschreibung. Sie bildet schwere, flache oder wenig rinnenförmige Stücke, die bis 10 cm breit, 1 m lang und 1 cm dick sind. Die braune Rinde ist meist entfernt, so dass die hellbraune oder mattgelbe inneren Theile zum Vorschein kommen. Gewöhnlich besteht die Droge im wesentlichen aus sekundärer Rinde. Der Querschnitt erscheint unter der Länge ungefähr quadratisch gefeldert. Unter dem Mikroskop erkennt man, dass diese Zeichnung zu Stande kommt durch regelmässigen Wechsel dunklerer, tangential gedehnter Bastfaserbündel und hellerer Theile von Weichbast, welche beide von den Markstrahlen ziemlich regelmässig durchbrochen werden. In zahlreichen Zellen des Bast-

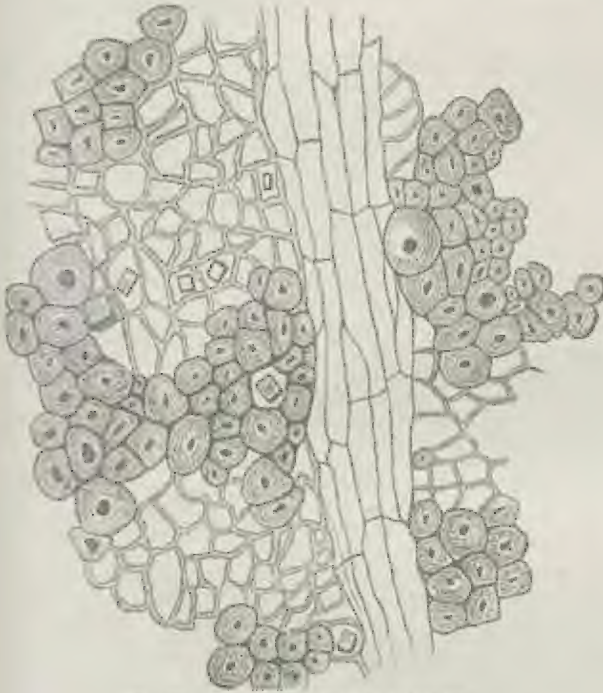


Fig. 97. Querschnitt durch Cort. Quillajae.



Fig. 98. Tangentialschnitt durch Cort. Quillajae.

parenchyma finden sich bis 0,2 mm lange und bis 0,02 mm dicke klinorhombische Krystalle von oxalsäurem Kalk, die für die Erkennung der Rinde besonders charakteristisch sind. Die Fasern sind höchstens 1 mm lang, 0,06 mm breit. Sie sind stark verdickt, an den Enden oft knorrig und lassen selten Tüpfel erkennen. Auf sie ist beim Nachweis von Quillaja in Gemengen, z. B. in Insektenpulver, ebenfalls zu achten.

Bestandtheile. Das Saponin des Handels, das meist aus dieser Droge zu 9 Proc. gewonnen wird, besteht aus 1) dem reinen Saponin, völlig ungiftig. 2) Der Quillajasäure $C_{10}H_{20}O_{10}$ (Munck'sches Präparat $C_{20}H_{40}O_{10}$), stark giftig. In Wasser und kaltem Alkohol leicht löslich, unlöslich in Aether und Chloroform, löslich in alkoholhaltigem Chloroform. Reducirt nach dem Kochen mit Säuren Fehling'sche Lösung. Vielleicht giftige Modifikation von 1. 3) Sapotoxin $C_{11}H_{24}O_{12}$ (Munck'sches Präparat $C_{22}H_{48}O_{12}$), ebenfalls giftig, von neutraler Reaktion, löslich in heissem absolutem Alkohol. Bedingt mit 2 die Wirkung der Droge. 4) Lactonin, ein Kohlehydrat.

Substitutionen. Infolge des hohen Preises der Droge sind wiederholt andere Saponin enthaltende Drogen in den Handel gekommen, die ihr aber weit nachstehen; so

1) eine Seifenrinde von Maracaiibo, von ähnlichem Aussehen, deren primäre Rinde stark chloroformirt ist und die in der sekundären Rinde Bündel von Kammerfasern, sowie in den Markstrahlen Oxalatdrüsen enthält. 2) das Holz einer Sterculiacee, ausgezeichnet durch den außerordentlichen Reichtum an Parenchym; die der Droge zuweilen beigemengte Rinde lässt im Bast sehr deutlich Schlichtung aus Hartbast und Weichbast erkennen.

Aufbewahrung. Man hält die Seifenrinde in einer größeren Form, □ *conclusa* der Drogisten, für den Handverkauf, und in einer feineren Speciesform für Auszüge vorräthig. Das Zerkleinern der Rinde ist eine der unangenehmsten Arbeiten, wegen des die Schleimhäute heftig reizenden Staubes, und daher mit der nöthigen Vorsicht (Schutzmaske!) auszuführen. Das Umfüllen und Abfassen der Quillajarinde nimmt man nicht in der Offizin, sondern in einem Nebenraume vor, da manche Personen von dem hierbei entwickelten Staube schon aus einer gewissen Entfernung zu anhaltendem Niesen veranlasst werden.

Anwendung. Innerlich wird die Rinde neuerdings zur Beförderung des Auswurfs statt der Senega im Aufguss oder in der Abkochung (5,0:200,0 ohne jeden Zusatz) empfohlen. Aeusserlich dient sie zu Zahnpulver, zur Bereitung von Mundwässern und Kopfwassern; der wässrige Auszug leistet gegen überliechenden Schweiß, nasse Flechten etc. gute Dienste. Ihre hauptsächlichste Verwendung findet sie aber in der Industrie und im Haushalte als Ersatz der Seife bei farbigen, empfindlichen Geweben, da sie deren Farben nicht angreift; aus demselben Grunde wird Quillaja-Aufguss auch zum Reinigen alter Oelgemälde u. dergl. benutzt.

Quillajainktur besitzt die Eigenschaft, fette Oele und Wasser durch blosses Schütteln zu einer emulsionsähnlichen Mischung zu vereinigen (siehe unten).

Extractum Quillajae fluidum (Nat. form.). Fluid Extract of Quillaja. Aus gepulverter Seifenrinde (Nr. 40) und verdünntem Weingeist (41 proc.) wie Extr. Jugland. fluid. Nat. form., S. 161. — Giebt durch Eindampfen zur Trockne das Extr. Quillajae siccum.

Tinctura Quillajae. Quillaja- oder Seifenrindentinktur. *Telature on Alcoolé de bois de Panama.* Tincture of Quillaja. Brt: Aus 50 g gepulverter Rinde (No. 20) und q. s. Weingeist (60 Vol.-proc.) bereitet man im Verdrängungsweise (zum Befeuchten 25 cem) 1000 cem Tinktur. — U-St. 200 g grob gepulverte Rinde kocht man mit 800 cem Wasser 15 Minuten, seiht durch, wäscht mit 100 cem Wasser aus, dampft auf 600 cem ein, mischt 350 cem Weingeist (91 proc.) hinzu, lässt absetzen, filtrirt und bringt mittels Wasser auf 1000 cem. — Gall: Aus 1 Th. grob gepulverter Rinde und 5 Th. Weingeist (80 proc.) durch 10tägige Maceration. — Dresdn. Vorschr.: Mit 60 proc. Weingeist ebenso. — Manch. Vorschr.: Aus 1 Th. Rinde, 4 Th. verdünntem Weingeist.

Tinctura Quillajae concentrata. Die aus 1 Th. Rinde und 5 Th. verdünntem Weingeist erhaltene Tinktur dampft man auf 1/2 Th. ein und fügt 1 Th. Weingeist hinzu.

Fleckseife oder -stifte. Gallseife (E. Dittmerich). 5,0 Quillajaeextrakt, 5,0 Borax verreibt man mit 20,0 frischer Ochsen-galle, stößt mit 75,0 Seifenpulver zur Masse und bringt diese in Formen oder Stängelchen, die man trocknet und in Stanniol hält.

Fleckwasser. 20,0 Weingeistige Ammoniakflüssigkeit, 50,0 Aether, 150,0 Bennis, 5,0 Lavendelöl, 275,0 Quillajainktur, 500,0 Weingeist. (Feuergefährlich!)

Fleckwasser, zum Entfernen von Oelflecken aus Marmor. Man reibt gebrannte Magnesia mit Quillajaabkochung zu einem Brei an, bestreicht damit die Flecken und lässt trocknen.

Aqua Atheniensis.

Ess. Atheniensis. Kopfschuppenwasser.

Rp. Borscha	1,0
Glycerin	16,0
Aqua Rosae	20,0
Spiritus Cinnamonis	10,0
Tinctur. Quillajae	35,0

1 Th. mit 2 Th. Wasser gemischt zum Waschen der Kopfhaut.

Aqua crisalla Vomilæ.

Haarwasser.

Rp. Oel Cardui	
Oel Myrsinæ auris	52 1/2
Tinctur. Capsici	5,0
Ammonii carbonat	1,5

Chloralhydrat	1,0
Acid. tannic	2,0
Tinctur. Quillajae	250,0
Oel Prunus odorat.	q. s.

Aqua dentifricia Borsari.

Rp. Tinctur. Quillajae	100,0
Glycerin	20,0
Oel Gaultheriae	
Oel Menthae pipereit.	22 gtt.
Spiritus dilut	80,0

Aqua dentifricia Maron.

Rp. Tinctur. Quillajae	300,0
Aquae Menthae pip.	800,0
Glycerin	100,0
Oel Gaultheriae	1,5
Sol. Camphor (24: 1, 5 250, 1) q. s.	

Aqua destillata Rapaesrahn.

Rp. Tinctur. Quillaja	250,0
Glycerin	100,0
Aquae Rosae	400,0
Tinctur. Balsamiae	45,0
Acid. carbonic. crys.	0,0
Öl. Gerani	
„ Caryophyllor.	
„ Boiss.	
„ Cinnamonyl	22 0,5

Emulsion Öl. Jascaria cum Quillaja.
 Quillaja Emulsion of Cod-Liver Oil
 Nat. formul., A. Bd. I, S. 1094.

Odacina (Form. Americ.).

Rp. Cortic. Quillaja	120,0
Paste Roccosae (Orseille)	4,0
Spiritus	500,0
Aquae	600,0

Max. maceriert, filtriert und flugt klars.

Gemfeum, ebenso Gummi-Crème, zur Schaumentwicklung in kohlensauren Wässern, ist Tinctura Quillaja oder Saponariae.

Krepella ist Tinct. Quillaja mit Spuren äther. Oele, ebenso

Fulcherin, beides kosmetische Mittel.

Quillajarine, ein Wasch- und Unguentummittel ist Gallseife mit 10 Proc. Berliner Blau.

Saponium technicum. Ein fast farbloses, besonders zum Reinigen empfindlicher Gewebe geeignetes Quillajaextrakt stellt Dr. R. STAMMEN in Hamburg durch Verwendung von Formalin und verdünnter Schwefelsäure her (D.R.P. 118591).

Öl. Anis	0,5
Heliotropin.	0,1
Öl. Myrtos pip.	1,0
Glycerin	100,0

Wenige Tropfen auf die mit Wasser befeuchtete Zahnbürste.

Pannin Rualère.

Rp. 1. Cortic. Quillaja min. conc.	1,0
2. Aquae ferulac.	0,0
3. Natrii sulfuric. aq.	q. s.

Man erschöpft 1 mittels 2, dampft den Auszug zum Syrup ein, beugt mit 3 zur Pasta und formt Stübchen daraus.

Shampooing Water.

Rp. Spiritus Rosmarin. compositi	500,0
Spirit. Myrcine (Bay Rum)	250,0
Tinct. Quillaja	125,0
Glycerin	75,0
Amoniac carbonic	25,0
Boracis	25,0
Tinctura Cantharidum	0,0

Rapa.

I. Brassica campestris L. (syn.: Brassica Rapa L.), der Rübsen. Wahrscheinlich in Südeuropa heimisch, vielfach kultiviert und aus den Kulturen verwildert. Ein- und zweijährig. Mit aufrechtem Stengel. Untere Blätter gestielt, leierförmig-fiederspaltig, obere eiförmig mit herzförmigem Grunde stengelumfassend. Unentwickelte Blüthen von den aufgeblühten überragt. Kelch zuletzt wagerecht abstechend. Schoten fast aufrecht. In mehreren Formen zur Gewinnung von Öl gebaut:

a) annua Koch., „Sommerrübsen“, einjährig, und b) oleifera D.C. „Winter-rübsen“, zweijährig.

II. Brassica Napus L., der Rapa. Die unentwickelten Blüthen die aufgeblühten überragend. Kelch zuletzt aufrecht abstechend. Schoten abstechend. In denselben Formen wie I. als Oel Saat gebaut:

Beide liefern aus den Samen fettes Öl.

Die Oele beider Arten werden zuweilen unterschieden und zwar von I. als Oleum Rapae (Ergänzb.). Oleum Raparum. — Rüböl. Rübsenöl. — Huile de rabette. — Rubsen seed oil. Von II.: Oleum Napi. — Rapsöl. Repsöl. — Huile de navette. Raps seed oil. Raps oil., indessen findet meist im Handel eine Unterscheidung nicht statt. — Die Samen sind mit dem gefärbten Samen von Sinapis juncea (vergl. Sinapis) verwechselt vorgekommen. — Der Oelgehalt beträgt 30–45 Proc., durch Pressen gewinnt man 10–18 Proc. — Die Rückstände von der Oelfabrikation, die Rapskuchen, enthalten: 23–33 Proc. Rohprotein, 8–11 Proc. Rohfett, 26–30 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe.

Konstanten des Oeles. Spec. Gew. bei 15° C. 0,910–0,9175. Spec. Gew. der Fettsäuren bei 100° C. 0,8758. Schmelzpunkt der Fettsäuren: Beginn bei 18–19° C., Ende bei 21–22° C. Erstarrungspunkt 12,3° C. Erstarrungspunkt des Oeles bei –2 bis

—10° C. Brechungscoefficient 1,4731—1,4735. Hermann'sche Zahl 95,0. Verseifungszahl 173,3—178,7. Reichert'sche Zahl 0,25—0,4. Jodzahl 99,5—105,0. Jodzahl der Fettsäuren 98,3—105,8.

Bestandtheile. Die Glyceride der Erucasäure $C_{22}H_{44}O_2$ und der Rapinsäure $C_{23}H_{46}O_2$ zu ungefähr gleichen Theilen und etwa 4 Proc. freie Arachinsäure $C_{22}H_{42}O_2$. — Das raffinierte Oel ist hellgelb, von charakteristischem Geruch. 100 Th. Alkohol lösen 0,584 Th. Oel.

Verfälschungen und Prüfung. Als Verfälschungen kommen vor: Leinöl, Hanföl, Mohnöl, Eidotteröl, Hederichöl, Harzöl, Paraffinöl und Thran. Mit Ausnahme von Paraffinöl und Hederichöl erhöhen sie das spec. Gewicht. — Leinöl, Hanföl, Mohnöl verfarben sich durch die höhere Jodzahl. — Rüböl wird mit reinem Fischöl verfälscht. Dasselbe hat spec. Gew. 0,931, seine Fettsäuren schmelzen bei 26° C., erstere bei 19° C. Verseifungszahl des Fettes 218. Jodzahl 142. 20 Proc. Fischöl lassen sich noch durch die Cholesterinreaktion nachweisen.

Anwendung. Das rohe Rüböl dient bisweilen als billiger Ersatz für Olivendöl, in einzelnen Gegenden als Speiseöl. Durch Raffiniren erhält man daraus das

Oleum Rapae depuratum & raffinatum. **Oleum Raparum.** Gereinigtes oder raffiniertes Rüböl — das mittels Schwefelsäure oder Kaliumchromat und Schwefelsäure von Schleim, Harz und zum Theil den Farbstoffen befreite Oel, welches sich allein für pharmaceutische Zwecke eignet und stets verabfolgt wird, wenn Ol. Rapae vom Arzte verordnet ist. Es dient statt des theuren Olivenöls zu kasserlichen Zwecken, ausserdem im Haushalte als Brennöl, in der Technik als Schmieröl.

Oleum Rapae desecinatum, entharztes Rüböl, ist ein durch Behandeln mit Kaliumpermanganat, hierauf mit Natriumbikarbonat von harzigen Stoffen und freien Fettsäuren befreites Rüböl.

Pyroleum Rapae. **Oleum Rapae adustum.** **Pyroléine de Colza,** zur Darstellung von Maschinenschmieren, ist ein durch Kochen mit $\frac{1}{10}$ Proc. Minium oxydirtes Rüböl.

Liquamentum ammoniacum ses volatile
(F. sing. Berol.).

Rp. Oel Rapae	80,0
Liquor. Ammonii caust.	20,0.

Schmieröl von O. HILLER ist Rüböl mit 5—10 Proc. Paraffinöl.

Wanzenmittel. Da bekanntlich Insekten aller Art durch jedes fette Oel sofort getödtet werden, so ist das rohe

Rüböl ein sehr billiges Mittel zur Vertilgung der Wanzen und eignet sich dazu besonders, weil es die Polirer der Möbel nicht angreift. Man pinselt es einfach in die Fugen.

Ratanhia.

Radix Ratanhiae (Germ. Helv. Austr.). **Krameriae radix** (Brit.). **Krameria** (U-St.). **Radix Ratanhao.** — Peruanische oder Payta-Ratanhia. **Ratanhiawurzel.** — **Racine de ratanhia** (Gall.). — **Rhatany root.**

Die Droge wird geliefert von **Krameria triandra Ruiz et Pavon** (Caesalpiaceae — Krameriaceae). Heimisch auf den peruanischen Anden. Kleiner, sperrig-ästiger Stranch mit niederliegenden Zweigen. Blätter einfach, silbergrau behaart. Blüthe schön roth.

Beschreibung. Die Droge besteht aus der Hauptwurzel mit ihren Zweigen, nebst Resten der oberirdischen Aste. Die Hauptwurzel ist am oberen Ende oft faustdick, knorrig, weiter nach unten gedreht, die Aeste gleichmässig bis 1,5 cm dick. Die Arzneibücher schreiben einfach die Wurzel vor, nur Helv. verlangt ausschliesslich die Aeste, die auch zweifelslos am wertvollsten sind und die Hauptmenge der Handelswaare ausmachen. Sie sind von einer 1 mm dicken, dunkelrothen Rinde bedeckt, die, auf Papier gestrichen, abfärbt. Die Droge bricht kurzfasrig und schmeckt adstringirend mit schwach sämlichem Nachgeschmack. Das Holz ist blässersthlich oder braungelblich, radial gestreift, geschmacklos.

Zu äusserst ist die Rinde von Kork bedeckt, der aus dünnwandigen Zellen besteht, die einen rothbraunen Inhalt haben. In den Baststrahlen kleine Gruppen von Fasern, denen Krystalzellen mit Einzelkrystallen von Oxalat angelagert sind. Die Siebröhren obliteriren frühzeitig. Markstrahlen im Holz eine Zellreihe breit. In den Holzstrahlen deutliche, die Markstrahlen verbindende Brücken von Parenchym, sonst wird die Hauptmasse des Holzes von den Tüpfelgefässen und den stark verdickten Holzfasern gebildet.

Bestandtheile. Gerbstoff und zwar in der ganzen Droge 8,4 Proc., in der Rinde allein 42,5 Proc. Er wird mit Eisenchlorid dunkelgrün und ist glykosidischer Natur, mit verdünnten Säuren liefert er reducirenden Zucker und Ratanhiaroth $C_{28}H_{32}O_{11}$, ein Phlobaphen, das beim Schmelzen mit Kali Phloroglucin und Protocatechusäure liefert. Der alkoholische Auszug der Droge giebt mit gesättigter alkoholischer Bleizuckerlösung einen rothbraunen Niederschlag und ein rothbraunes Filtrat.

Andere Sorten. Sabanilla, kolumbische oder Ratanhia der Antillen von *Krameria Ixina* var. β . *granatenais* Triana. Rinde dicker. Der alkoholische Auszug wird mit Bleizuckerlösung violett-grau gefärbt, das Filtrat ist farblos.

Para-, Ceara- oder brasilianische Ratanhia von *Krameria argentea* Martius. Reaktion mit Bleizucker ähnlich, aber der Niederschlag weniger violett.

Texas-Ratanhia von *Kr. secundiflora* D. C. und Guayaquil-Ratanhia, die wahrscheinlich von gar keiner *Krameria* stammt, sind noch weniger wichtig.

Ein früher aus Südamerika in den Handel gekommenes

Extractum Ratanhiae ist wahrscheinlich ein auf Spalten der Rinde von *Ferreira spectabilis* Allemão (Leguminosae) ausgeschiedener Stoff. Es enthält Methyl-Tyrosin (Ratschin) $C_9H_{10}(CH_3)NO_2$.

Beim Einkauf ist darauf zu achten, dass die Wurzel nicht von der Rinde entblüht ist, da auf dieser ihre Wirksamkeit beruht. Die Extraktausbeute fällt um so reicher aus, je weniger vom Wurzelstock und je mehr von den dünneren Wurzelketten in der Droge enthalten ist.

Aufbewahrung. Man hält die Wurzel in feiner Speciesform für Abkochungen und als grobes Pulver für



Fig. 99. Querschnitt durch Radix Ratanhiae. k Kork, p Rindenparenchym, f Fasern, s Siebröhren, o Oxalatkrystalle, m Markstrahl, c Cambium, g Gefäss, h Holoparenchym. Nach ARTHUR MEYER.



Fig. 100. Querschnitte durch: 1. Para-Ratanhia, 2. Sabanilla-Ratanhia, 3. Texas-Ratanhia.

die sonstigen Zubereitungen vorrätig. Ist die Darstellung eines feinen Pulvers erforderlich, so treibt man die holzigen Theile nicht mit durchs Sieb; sie lassen sich gelegentlich zur Extraktbereitung verwenden. Das Pulver wird in Glasgefässen aufbewahrt.

Anwendung. Die Ratanhia gehört infolge des hohen Gerbstoffgehaltes der Rinde zu den zusammenziehenden Mitteln und wird innerlich als Pulver zu 0,5–1,5 g, häufiger aber als

Abkochung (10,0:100,0—200,0) oder als Tinktur zu 20—25 Tropfen bei Katarrhen der Schleimhäute, Durchfällen, innerlichen Blutungen, Verdauungsstörungen gebraucht. Aeusserlich zu Mund- und Zahnwässern bei Skorbut u. dergl. Auch zu Einspritzungen und Klystieren. Man beachte, dass wässrige Ratanhiamaazüge vor Luftzutritt zu schützen sind, da sie Bodensätze bilden.

Extractum Ratanhiae (Ergänzb. Helv. Austr.). **Extractum Krameriae** (Brit. U-St.). **Ratanhiextract.** **Extrait de Ratanhia** (Gall.). **Extract of Krameria.** Ergänzb.: 2 Th. grob gepulverte Wurzel zieht man je 24 Stunden zuerst mit 10, dann mit 5 Th. Wasser aus, kocht die Pressflüssigkeit auf, seigt durch und verdampft zur Trockne. — Austr.: Aus 1 Th. Wurzel und 6, dann 2 Th. Wasser ebenso. — Helv.: 1 Th. Wurzel (III) wird zweimal 6 Stunden mit je 4 Th. siedendem Wasser digerirt, die Auszüge werden in verschlossenen, ganz gefüllten Gefässen 24 Stunden bei Seite gestellt, klar abgeseiht und zur Trockne verdampft. — Brit. U-St.: 1000 g gepulverte Wurzel (No. 20 Brit., No. 40 U-St.) werden in einem gläsernen Perkolator l. a. mit destill. Wasser erschöpft, der Auszug wird aufgeköcht, durchgeseiht und zur Trockne verdampft. — Gall.: Aus grob gepulverter Wurzel wie **Extractum Gentianae** Gall. (Bd. I, S. 1213). **Weiches Extrakt.** — Durch Eindampfen zur Sirupdicke und Aufstreichen auf Glatafeln erhält man das Extrakt in Lamellenform. Ausbeute je nach der Droge verschieden; aus dem Wurstock allein ca. 6, aus den Wurzelstücken ca. 11 Proc. auf kaltem Wege; heisses Wasser erhöht wohl die Ausbeute, giebt aber ein an wirksamen Stoffen ärmeres Extrakt. — Hier, wie bei allen Auszügen aus Ratanhia, sind metallene, besonders eiserne Geräthe zu vermeiden! Man giebt das Extrakt innerlich zu 0,5—1,0 g. als Klystier 5,0—10,0 in Lösung. Behufs Auflösung reibt man es zunächst für sich fein, fügt dann das Wasser ganz allmählich hinzu; die Lösung ist trübe, wird auf Zusatz von Weingeist klar, mit Eisenchlorid dunkelgrün (Helv.). Bei diesem Präparate ist Selbstdarstellung geboten.

Extractum Ratanhiae fluidum. **Extractum Krameriae fluidum** (U-St.). **Fluid Extract of Krameria.** Aus 1000 g gepulverter Wurzel (Nr. 30) und einer Mischung aus 100 cem Glycerin und 900 cem verdünntem Weingeist (41 proc.) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 400 cem, erschöpft zuerst mit dem Rest, dann mit verdünntem Weingeist, fängt die ersten 700 cem für sich auf und bereitet l. a. 1000 cem Fluidextrakt.

Tinctura Ratanhiae s. **Krameriae.** **Ratanhiatinktur.** **Tincture de ratanhia.** **Tincture of Krameria** or of **Rhatany.** Germ. Helv. Austr. Gall.: Aus 1 Th. mittel-fein zerschnittener (Germ. Austr.) oder grob zerstoßener (Helv. Gall.) Wurzel und 5 Th. verdünntem Weingeist durch Maceration, nach Austr. durch Digestion. — Brit.: Aus 200 g gepulverter Wurzel (No. 40) und q. s. 60 vol. proc. Weingeist (zum Befeuchten 100 cem) im Verdrängungswege 1000 cem Tinktur. — U-St.: Mit 41 proc. Weingeist ebenso, doch zum Befeuchten 200 cem.

Aqua destillata adstringens.

Eau destillée Eugénie.

Rp. Cori. Cinnamon.	50,0
Rad. Ratanhia.	100,0
Spiritus (67 proc.)	200,0
Aquae	500,0
Olei Menthae pip. gtt. x.	

Aqua destillata Rhatana.

Rp. Tinctur. Baucoia.	
Tinctur. Ratanhia 25 60,0.	

Bei Bleichsucht, 1 Theelöffel auf 1 Glas heissem Wasser zum Mundspülen.

Infusum Krameriae (Brit.).

Infusion of Krameria or of **Rhatany.**

Rp. Rad. Ratanh. conc.	50,0
Aquae destill. ebull.	1000,0.

Nach $\frac{1}{2}$ Stunde seilt man durch.

Liquor injectorius Blumii ratanhiacinae

TRANDAFINUSCU.

Rp. Blumii ratanhiacinae.	10,0
Aquae destill.	240,0.

Nach $\frac{1}{4}$ stündigem Schütteln seigt man durch Leinwand. Das ratanhiageruchende Wismut erhält man durch Mischen von 20 Th. Ratanhiageruchende, 8 Th. Wismuthoxyd und 16 Th. Wasser und Eintrocknen.

Liquor Krameriae concentratus (Brit.).

Concentrated Solution of Krameria.

Rp. 1. Radice Ratanhia pulv. (No. 40)	500,0
2. Spiritus (25 vol. proc.)	1250,0 cem
	vol. q. s.

Man befeuchtet 1 mit 250 cem von 2, erschöpft im Perkolator, indem man alle 12 Stunden 100 cem aufgiesst, und bringt l. a. auf 1000 cem.

Mixtura adstringens Osmundae.

Rp. Extracti Ratanhiae	5,0
Aquae Cinnamon aliq.	170,0
Mixtur. sulfur. acid.	1,5
Sirup. Aurantii cort.	25,0.
Bei innerlichen Blutungen mittelheisse.	

Mixtura anticholerica DELROUX.

Rp. Extracti Ratanhiae	5,0
Sirup. spirital.	30,0
Aquae Menthae pip.	
Aquae Millef. 22 60,0	
Spiritus aetherei	5,0.
Bei Cholera, Durchfall.	

Pilulae Ratanhiae (Gall.).

Pilae de Ratanhia.

Rp. Radice Ratanhia conc.	20,0
Aquae destill. ebull.	1000,0.
Nach 2 Stunden seigt man durch.	

Folia dentifoliae Adstringens.
Ratanhia-Zahnpulver.

Rp. Radix. Ratanh. subv. pulv.	20,0
Tartar. depurat.	"
Sacchar. lactis	" 25 15,0
Ol. Menthae pip.	3,0

Bei Blutungen des Zahnfleischs.

Saga dentifoliae FRANKS.

Rp. Thymol.	0,5
Extract. Ratanhine	3,0
Glycerin.	10,0

Man löst durch Erwärmen und schüttelt klara

Magnesia alba	1,0
Horae	12,0
Sapida mediet.	62,0
Ol. Menthae pip.	3,0

Syrupus Ratanhiae seu Krameriae.

Syrupus cum extracto Ratanhiae.
Ratanhiastrop. Sirup de Ratanhia.
Syrup of Krameria.

I. Belgien.

Rp. 1. Extract. Ratanhiae	70,0
2. Aquae	50,0
3. Sirup. Sacchari	250,0

Man löst 1 in 2 unter Erwärmen, mischt mit 3 und dampft ein auf 1000,0

II. United States.

Rp. Extract. Krameriae fluid.	450 gram
Sirup. Sacchari	500 "

III. Gallien.

Rp. Extract. Ratanhiae	25,0
Aquae destill.	50,0
Sirup. Sacchari	275,0

Vorbereitung wie nach Helvet.

Suppositoria cum extracto Ratanhiae (Gall.).

Suppositores d'extraite de ratanhia.

Rp. Extract. Ratanh. pulv.	5,0
Ol. Cacao	3,0

Zu einem Stuhlöffner.

Tinctura Ratanhiae Horae.

Dresdener Versuch.

Rp. Acid. borac.	6,0
Spiritus	120,0
Tinctur. Ratanhine	15,0
Ol. Menthae pip.	gtes. X.

Tinctura Ratanhiae cum Salole.

Dresdener Versuch.

Rp. Salol	5,0
Spiritus	120,0
Tinctur. Ratanhine	15,0
Ol. Menthae pip.	gtes. X.

Agypten von F. PAUL ist ein Mundwasser von Ratanhiatinktur, Pfefferminzol, Salicylsäure, Saccharin, Vanillin, Menthol (Acquarior).

Balsam de Malthe ist ein weingeistiger Auszug aus Ratanhiawurzel, Tolu balsam und Weibrauch.

Mundwasser von EICHMANN ist eine weingeistige Lösung von Ratanhiainextrakt, Nelken- und Pfefferminzol.

Mundwasser von Dr. SACHS: Myrthen- und Ratanhiatinktur mit Pfefferminzol.

Tinctura Ratanhiae saccharata.

Rp. Extract. Ratanhiae	5,0
Tincturae Sacchari	70,0
Spiritus dilut.	80,0

Tinctura Ratanhiae calleylata.

Dresdener Versuch.

Rp. Acid. calleylic.	5,0
Spiritus	120,0
Tinctur. Ratanhine	15,0
Ol. Menthae pip.	gtes. X.

Trochisc. Krameriae (U-St.).

Rp. Extract. Krameriae sub. pulv.	3,0
Sacchari	" 65,0
Tingensanthae	" 2,0
Aquae Atrag. Ros. dest.	q. s.

Man formt 100 Zäpfchen.

Trochiscus Krameriae (Brit.).

Krameria or Rhazany Lozenges

Rp. Extract. Krameriae	3,0000
------------------------	--------

Man formt mittels Fruit basis (s. unter Mille) zur Pastille.

Trochiscus Krameriae et Coccalinae (Brit.).

Rp. Extract. Krameriae	0,0047
Cocain. hydrochlor.	0,00225

Man formt mittels Fruit basis (s. unter Mille) zur Pastille.

Unguentum contra peroneas.

Frankreich.

Rp. Thymol.	5,0
Tinctur. Jodi	1,0
Campheae	4,0
Extract. Ratanhiae	3,0
Unguent. Pastifici	85,0

Viemal täglich aufzutragen.

Unguentum stypticum.

Diaphoriques' Brestwarzenwunde.

Rp. Extract. Ratanhiae

Glycerin	25 2,0
Aquae destillatae	0,5
Ol. Cacao	15,0
Ol. Amygdalar.	3,0
Balsam. peruviani	0,5

Vel. Folis apidiarrhoeis caulis.

Rp. Extract. Ratanh.	5,0
Hiomat. pulchric.	2,0
Sacchari	12,5

20 10 Pulvern. Bei Durchfall der Hände.

Resorcinum.

Resorcinum (Aust. Germ. Helv. U-St.). Résorcine (Gall.). Metadihydroxybenzol.

Resorcinol. $C_6H_4O_2$. Mol. Gew. = 110.

Die Darstellung erfolgt fabrikmäßig durch Verschmelzen von Benzolmetadiisulfosäurem Natrium mit Natriumhydrat in der sog. Natronschmelze. Vergl. Bd. I, S. 24.

Eigenschaften. Das reine Resorcin bildet farblose, tafel- oder säulenförmige Krystalle von kaum merklichem (uradsem) Geruch und unangenehm süßlich kratzendem Geschmack. — Es löst sich in etwa 1 Th. Wasser zu einer farblosen, gegen Lackmus neutralen Flüssigkeit, es löst sich ferner in ca. 0,7 Th. Weingeist, ebenso in Aether und in Glycerin, dagegen ist es nur schwer, bezw. sehr schwer löslich in Chloroform, Schwefelkohlenstoff, Bensa, Benzol. Es schmilzt in reinem Zustande bei 118°C ., siedet bei 276°C ., verdunstet sich jedoch schon bei niedrigerer Temperatur ziemlich erheblich und verbrennt, entzündet, leicht und ohne einen Rückstand zu hinterlassen. Der Schmelzpunkt wird von den Pharmacopöen wie folgt angegeben: $110\text{--}111^{\circ}\text{C}$. (Austr. Germ. Helv.), $110\text{--}119^{\circ}\text{C}$. (Gall. U-St.).

Das Resorcin ist eine Substanz, welche ausserordentlich zur Farbstoffbildung neigt, weshalb man ohne Schwierigkeiten einige Dutzend Farbreaktionen für dasselbe aufstellen könnte. Ausserdem ist beachtenswerth, dass alle alkalischen Resorcinalösungen (vgl. auch Pyrogallol) Sauerstoff mit Leichtigkeit z. B. aus der Luft aufnehmen, wobei sie verschiedene Färbungen annehmen. Ammoniakalische Silbernitratlösung wird durch Resorcin bald reducirt, in der Regel unter hübscher Spiegelbildung. — Die wässrige Lösung des Resorcins wird durch neutrales Bleiacetat nicht, dagegen durch Bleiessig weiss gefällt (Brenz-kateschin wird von neutralem Bleiacetat gefällt). — Durch Eisenchloridlösung wird sie dunkelviolett und blau gefärbt. Durch Bromwasser entsteht eine Abscheidung nadelförmiger Krystalle von Tribromresorcin $\text{C}_6\text{HBr}_3(\text{OH})_2$.

Erhitzt man 0,1 g Resorcin und 0,1 g Zucker mit concentrirter Salzsäure, so erhält man eine hübsche rothe Färbung, welche durch Verdünnen mit Wasser blasser wird und durch Natronlauge in Gelb umschlägt. — Erhitzt man 0,05 g Resorcin mit 0,1 g Weinsäure und 10 Tropfen Schwefelsäure vorsichtig bis zur beginnenden Gasentwicklung, so erhält man eine karminrothe dickliche Flüssigkeit, welche auf Zusatz von Wasser sich in diesem zu einer gelblichen Flüssigkeit löst und nach Uebersättigung mit Natronlauge grün fluorescirt. — Beim Erhitzen mit Chloralhydrat und etwas Chlorzink erhält man eine ähnliche rothe Masse. — Schmilzt man Resorcin mit Natriumnitrit vorsichtig zusammen, so erhält man eine dunkle Schmelze — Laccmoif —, welche sich mit blauer Färbung in Wasser löst und mit Säuren und Alkalien die gleichen Farbenwandlungen wie Lackmus zeigt.

Nun Nachweis sehr kleiner Mengen Resorcin fñgt man zu den ätherischen Lösungen einige Tropfen einer mit Salpetrigsäure gesättigten Salpetersäure. Nach 24 Stunden sammelt man das ausgeschiedene Diazoresorcin, welches sich in wässrigem Ammoniak mit blauer Farbe löst.

Prüfung. Für die Reinheit des Resorcins ist folgendes massgebend: Es sei ungefärbt und schmelze bei etwa 118°C . — Die wässrige Lösung 1 — 2 sei farblos, röthe blaues Lackmuspapier nur sehr schwach und entwickle beim Erwärmen keinen Phenolgeruch. Die Arzneibücher fordern, da sie eine schwache Färbung des Präparates, sowie den Schmelzpunkt $110\text{--}111^{\circ}\text{C}$. zulassen, kein ganz reines Resorcin, andererseits stellen sie die kaum zu befriedigende Forderung, dass die wässrige Lösung neutral sein soll.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, da auch völlig farbloses Resorcin unter dem Einfluss von Luft und Licht und namentlich der ammoniakhaltigen Atmosphäre allmählich eine röthliche Färbung annimmt. Nach Austr. auch vorsichtig aufzubewahren.

Anwendung. In seiner Wirkung steht das Resorcin der Karbolsäure nahe, doch ist es nicht so toxisch wie diese. Man benutzt es äusserlich in concentrirter Lösung zu schmerzlosen Aetzungen, in Form von Salben bei Hautkrankheiten, bei der Wundbehandlung in Form von Lösungen, Watte, Gaze. Auf der Haut entstandene braune Flecken können durch Betupfen mit Citronensäurelösung entfernt werden. Innerlich nur selten als antifermentatives Mittel bei Magenkatarrhen und falschen Gährungen im Magen.

Ausgeschieden wird das Resorcin zum Theil als solches, zum Theil als Aetherschwefelsäure; der Urin nimmt nach dem Gebrauche dunkle Färbung an oder er färbt sich

doch beim Stehen an der Luft dunkel. — In der Technik dient Resorcin zur Darstellung zahlreicher Farbstoffe, namentlich des Fuchsins, der Eosine u. s. w.

Acetono-Resorcin. Gleiche Moleküle Aceton und Resorcin werden mit Hilfe von rauchender Salzsäure bei höherer Temperatur kondensirt.

Acetono-Resorcin

Kleine, prismatische Krystalle, unlöslich in Wasser, schwerlöslich in Alkohol, Aether, Chloroform, leicht löslich in Alkalien.

Indikation wie die des Resorcins.

Monoacetylresorcin. Resorcinmonoacetat. Euresol. $C_8H_6(OH)CH_3CO_2$. Mol. Gew. = 152.

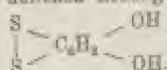
Zur Darstellung wird Resorcin unter Vermeidung starker Erwärmung mit Essigsäureanhydrid oder Acetylchlorid verestert (D.R.P. 103857). Eine angenehm riechende, dickflüssige, honiggelbe, durchsichtige Masse, Siedep. $253^\circ C$, in Aceton leicht löslich. Wird in Substanz und in Aceton gelöst auf dem behaarten Kopfe bei Taigiluss und im Bart bei Bartflechte angewandt.

Resacetin. Ist angeblich das Natriumsalz der Oxyphenylsäure ($CH_3C_6H_4OH$) ($COONa$). Nähere Angaben fehlen.

† **Phenoresorcin.** 67 Th. Phenol und 33 Th. Resorcin werden durch Zusammen-schmelzen gemischt. Giebt mit dem doppelten Gewicht Wasser eine klare Lösung.

Thioresorcin, $C_6H_4O_2S_2$ wird erhalten, indem man 1 Mol. Resorcin mit 3 Mol. Natriumhydroxyd und 8 Mol. Schwefel unter Zusatz von Wasser erhitzt, bis Lösung erfolgt ist. Aus der letzteren scheidet sich beim Ansäuern das geschwefelte Resorcin in amorphen gelben Flocken aus, welche durch Auflösen in Alkalien und Ansäuern der Lösung gereinigt werden.

Gelbliches, nicht krystallisierendes Pulver, leicht löslich in Alkalien, Alkalicarbonaten und Alkalisulfiden, in den sonstigen üblichen Lösungsmitteln. Konstitutionsformel:



Die Verbindung wurde vorübergehend als Schwefelpreparat in der dermatologischen Praxis angewandt.

Colloplastrum Resorcin 5 Proc.

E. Diernbach.

Rp. Masse Colloplastrum	800,0
Rheumatis fideis pulv.	50,0
Sandarac pulv.	50,0
Resorcin	10,0
Acidi salicylic.	5,0
Olei Rosmar.	50,0
Aetheris	10,0

Colloplastrum Resorcin 10 Proc.

Rp. Rheumatis fideis pulv.	40,0
Resorcin	50,0

Darun abgeben wie das vorige.

Injectio antigonorrhoeae UNNA.

Rp. Zinci sulfocarbolic.	1,0
Resorcin	4,0
Aquae Foeniculi	200,0

Linctamentum contra perulones BOZCH.

Rp. Resorcin	4,0
Gummi arabic. pulv.	0,5
Aquae destillatae	7,5
Tinct. Vanillae pulv.	1,0

Pasta Resorcin fortior LAMAR.

(Erglencz, Hamb. Vorsch.).

Rp. Resorcin	
Zinci oxydat.	
Amyli Tritici aa	20,0
Paraffini liquid.	40,0

Pasta Resorcin mitis LAMAR.

(Erglencz, Hamb. Vorsch.).

Rp. Resorcin	10,0
Zinci oxydat.	
Amyli Tritici aa	20,0
Paraffini liquid.	40,0

Spiritus capillaris UNNA.

Rp. Resorcin	5,0
Spiritus (35 Proc.)	150,0
Spiritus Colonicus	50,0
Olei Ricini	2,0

Gegen Alopecia areata.

Schälpaste, schwache UNNA.

Rp. Pastae Zinci	50,0
Resorcin	
Vasellin	aa 20,0

Schälpaste, starke UNNA.

Rp. Pastae Zinci	
Resorcin	aa 40,0
Ammonii ichthyolici	
Vasellin	aa 10,0

Unguentum compositum Resorcin UNNA.

Rp. Resorcin	5,0
Ammonii sulfocarbolic.	5,0
Acidi salicylic.	5,0
Unguenti simplici	55,0

Unguentum marmoratum LAMAR.

LAMAR's Handbuchs für Ärzte.

Rp. Olei Olivae	
Glycerini	
Lanolini a. aqua	
Vasellin	aa 24,5
Resorcin	2,0

Unguentum pomadinum compositum UNNA.

Rp. Butteri persicorum	4,5
Resorcin	2,0
Unguenti pomadin.	100,0

Unguentum Resorcin (Münc. Vorsch.).

Rp. Resorcin	10,0
Unguenti Paraffini	90,0

† **Dijodthioresorcin**. $C_6H_2O_4J_2$. Mol. Gew. = 424. Wird dargestellt durch Behandeln von Jodresorcin mit Chlorschwefel. Braunes, in Wasser unlösliches, amorphes Pulver. Zersetzt sich beim Erhitzen unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff, ohne zu schmelzen. Vorsichtig aufzubewahren. Als Trockenantisepticum angewendet etwa wie Aristol.

Pikrol. Unter dem Namen „Pikrol“ wurde von Dargens und Demons das Dijodresorcinmonosulfosaure Kalium $C_6H_2(OH)SO_3K$ als ungiftiges Antisepticum empfohlen. Der Name „Pikrol“ wurde wegen des bitteren Geschmackes der Verbindung gewählt. Das Präparat ist übrigens ein Analogon des Sosojodols.

Anusol. Ist Jodresorcinmonosulfosaures Natrium. Darstellung und Formel unbekannt, die freie Säure dürfte jedoch ein Analogon des Sosojodols sein. Wird namentlich auf die hyperämische Mastdarmschleimhaut bei Hämorrhoiden, bei Schrunden des After und anderen Erkrankungen der Mastdarmschleimhaut angewendet.

Suppositoria Anusol. Rp. Anusol 7,5, Zinci oxydati 6,0, Balsami Peruviani 1,5, Olei Cacao 18,0, Unguenti cerei 2,5. Fiat suppositoria No. 12.

Bismutan. **Isutan**. Als Antidiarrhoicum namentlich bei Kindern empfohlen. Kanariengelbes, geruchloses, leicht süßlich schmeckendes, in Wasser unlösliches Pulver aus Wismutnatrium und Resorcin bestehend. Nähere Zusammensetzung unbekannt.

Liquor Anthracis compositus FISCHER. Ist eine Lösung von Steinkohlentheer unter Zusatz von Schwefel, Resorcin und Salicylsäure.

† **Resorcinol**. Eine Mischung aus gleichen Theilen Resorcin und Jodoform wird bei gelinder Wärme (104–110° C.) zum Schmelzen gebracht und dann erstarren gelassen. Man beachte, dass die U-St. die Namen „Resorcinol“ als Synonym des Resorcins auführt.

SCHUBALD'S Haarflaktur. 5 Proc. Resorcin und 3 Proc. Perubalsam werden in einem wässrig-alkoholischen Auszuge frischer Orangenschalen gelöst (WELLS).

Rhamnus.

Gattung der Rhamnaceae-Rhamnaceae.

1. Rhamnus cathartica L. Heimisch in der gemäßigten Zone der alten Welt bis nach Nordafrika. Strauch mit eiförmigen, herbiggeäderten, gegenständigen Blättern, aus deren Achseln die mit ihrem Ende in einen geraden Dorn sich umwandelnden Zweige entspringen. Blüthen polygam-dioecisch, vierzählig. — Liefert in den Früchten:

Fructus Rhamni catharticae (Germ.). **Baccae Spinae cervinae**. **Baccae domesticae**. — Kreuzdornbeeren. Kreuzbeeren. Gelbbeeren. Amselbeeren. — **Fructus nerpruni purgatif** (Gall.). **Bales de nerprun**. — Buckthorn-berries. Rheubarberry. Frenchberries. Yellow berries.

Beschreibung. Die Frucht ist eine anfänglich grüne, später dunkle, glatte Steinfrucht, deren Fruchtfleisch beim Trocknen stark runzelig zusammenschrumpft. Sie ist kugelig, mit einem Durchmesser von höchstens 1 cm, am Grunde von dem achststrahligen Kelch gestützt. Die in den vier pergamentartigen Steinkernen sitzenden Samen sind von einer tiefen Rückenfurche durchzogen, so dass ihr Querschnitt hufsenförmig ist. Sie enthalten ein Endosperm und in demselben den Embryo. — Sie ist frisch von unangenehmem Geruch und schmeckt anfangs süßlich, dann ekelhaft bitter, etwas scharf. — In zahlreichen Zellen des Fruchtfleisches hat sie Inbalskörper, die mit Alkalien blau, und besonders in den unreifen Früchten mit Eisenchlorid schwarz werden. (Vergl. Ceras-tonia, Bd. I, S. 700.)

Bestandtheile. Der abführend wirkende Bestandtheil ist Rhamnoemodin $C_{20}H_{16}O_8$. Ferner verschiedene Farbstoffe: Rhamnocitrin $C_{20}H_{16}O_8$, bildet gelbe Krystalle, die bei 221–222° C. schmelzen; Rhamnocetin $C_{20}H_{16}O_8$, krystallisiert in hellen Nadeln, die bei 240° C. sich zusammenschieben und über 260° C. schmelzen; Rhamnochrysin $C_{20}H_{16}O_8$, von orange Farbe, schmilzt bei 225–226° C.; β -Rhamnocitrin, dem Rhamnocitrin isomer, schmilzt über 260° C. Ferner hat man amorphes Zucker, Pektin, Gummi, Bitterstoffe, Chlorophyll und Fett nachgewiesen. Asche bei reifen Früchten 2,30 Proc., bei unreifen Früchten 3,27 Proc.

Einsammlung und Anwendung. Die reifen Früchte werden im September und Oktober gesammelt, und entweder sofort zum Sirup etc. verarbeitet, oder getrocknet. Die getrockneten Beeren sind nur noch ein Gegenstand des Handverkaufs; sie dienen als mildes Abführmittel.

Aus den nicht ganz reifen Früchten wird „Saftgrün oder Blasengrün“ (*Succus viridis*) gemacht.

Sirupus Rhamni catharticae (Germ. Helv.). **Sirupus Spinae cervinae.** **Sirupus domesticus.** Kreuzdornbeeren-sirup. Sirup de nerprun (Gall.). Sirup of buckthorn. Germ.: Aus frischen Beeren wie Sir. Cerasorum (Germ. Bd. I, S. 698). 100 Th. Beeren geben 110–120 Th. Sirup. — Helv.: Wie Sir. Mori Helv. (S. 406). — Gall.: Gleiche Gewichtshälfte *Succus Rhamni* und Zucker kocht man bis zum spez. Gew. von 1,27 und seigt durch. — Nat. form.: 450 cem des ausgegohrenen Saftes kocht man mit 500 g Zucker auf und brüht nach dem Erkalten mit q. s. Saft auf 1000 cem. — Ein violetter Sirup, der als mildes Abführmittel gebraucht wird. Eisdolffweise, Kindern Eisdolffweise.

Sirupus Rhamni compositus. 85 Sirup. Rhamni cathart., je 5 Sirup. Anisi, Cinnamomi, Zingiberis.

Succus Rhamni. **Succus e fructu Rhamni.** **Suc de nerprun** (Gall.). Man lässt die zerquetschten Früchte vorgähren, presst aus und filtrirt den Saft.

Succus Rhamni catharticae inspissatus. **Kroob Spinae cervinae.** **Kreuzbeersaft.** **Kreuzbeersalse.** 10 Th. frische Beeren erhitzt man eine Stunde im Wasserbade, presst aus, rührt den Rückstand nochmals mit 5 Th. Wasser aus, seigt die Pressflüssigkeit durch und dampft zur Muskatensistenz ein. Ausbeute 12–13 Proc.

Succus viridis. **Saftgrün.** **Blasengrün.** Vert de vessie. Ausgegohener Kreuzbeersaft wird mit kleinen Mengen Alaun und Pottasche zum Mus eingedampft und in Tierblasen, die man in Rauchhängen aufhängt, völlig ausgetrocknet.

II. Ebenfalls als Abführmittel benutzt man die Früchte von *Rhamnus dahurica* Pall. in Indien und von *Rh. japonica* Maxim. in Japan. Die Früchte von *Rh. Humboldtiana* Römer et Schulte in Mexiko sollen ähnlich wie Curare wirken.

III. Die Früchte mehrerer Arten verwendet man zum Färben, so liefert *Rhamnus infectoria* L. die sogen. Avignonkörner oder persischen Gelbbeeren, *Rh. saxatilis* L. die ungarischen und französischen Gelbbeeren.

IV. *Rhamnus Purshiana* D. C. Heimisch in Nordamerika in den Rocky Mountains. Liefert:

Cortex Rhamni Purshianae (Ergänz. Helv. Austr.). **Cortex Rhamni americanae.** **Cascara Sagrada** (Brit.). **Rhamnus Purshiana** (U-St.). — Amerikanische Paulbaum- oder Kreuzdornrinde. — **Écorce de Cascara sagrada** (Gall. Suppl.). **Écorce sacrée.** — **Sacred bark.**

Beschreibung. Die Rinde bildet röhrenförmige Stücke, die mit dünnem grauem oder braunem Kork bedeckt sind, zuweilen sind Lenticellen vorhanden. Innen ist sie gelb, bei langer Aufbewahrung braun und brüchig. Der Bau ist den der *Cortex Frangulae* (Bd. I, S. 1179) gleich, doch lässt die primäre Rinde Gruppen stark verdickter, poröser Steinzellen erkennen.

Bestandtheile. Soviel wir wissen, dieselben wie in *Cortex Frangulae*. Awnes (1899) hat Chrysophansäure und Emodin aufgefunden, beide in Benzol löslich; ferner wenig Pseudo-frangulin und in grösserer Menge ein bei der Hydrolyse Frangularamnetin lieferndes Glukosid, beide in Benzol und absolutem Alkohol löslich, und endlich, in 60proc. Alkohol löslich, ein dem Frangularhamnin gleichendes Glukosid.

Substitutionen. An Stelle der Rinde von *Rhamnus Purshiana* sollen zuweilen die Rinden von *Rhamnus californica* Eschsch. und *Rhamnus crocea* Nutt. in den Handel kommen. Die Rinde der letztgenannten Art giebt einen dunkelgelben Aufguss.

Anwendung. Obwohl die Arzneibücher es nicht ausdrücklich vorschreiben, ist es auch hier aus den bei *Cortex Frangulae* angegebenen Gründen (s. Bd. I, S. 1180) geboten, die Rinde erst nach wenigstens einjähriger Aufbewahrung in Gebrauch zu nehmen (Caesar & Loretz in Halle halten sogar 10jährige Rinden auf Lager.) Wie jene, dient

sie, gewöhnlich in der Form des Fluidextrakts, als Abführmittel, zur Anregung der Magen- und Darmthätigkeit, bei Leberleiden etc.

Die Entbitterung der Rinde wird wie bei der Faulbaumrinde durch gebrannte Magnesia bewirkt (s. unten); die aus entbitterter Sagradarinde dargestellten Zubereitungen sind angenehm im Gebrauch und zuverlässig in der Wirkung, haben übrigens vor den entsprechenden Präparaten aus der einheimischen Faulbaumrinde nichts voraus.

Als das vortheilhafteste Lösungsmittel zum Ausziehen der Rinde wird Weingeist mit einem Zusatz von 10 Proc. Ammoniakflüssigkeit empfohlen; das damit bereitete Fluidextrakt soll nicht nachtrüben.

Cortex Cascaræ sagradae examaratus. Entbitterte Sagradarinde. 100 Th. mittelfein gepulverte Rinde, 5 Th. gebrannte Magnesia und 200 Th. Wasser mischt man gleichmäßig, bringt nach 12 Stunden im Wasserbade zur Trockne und treibt durch ein Sieb.

Extractum Cascaræ sagradae (Brit.). **Extractum Rhamni Purshianae** (aquosum). **Extract of Cascara Sagrada.** Gepulverte Rinde (No. 20) erschöpft man im Verdrängungswegs l. a. mit destill. Wasser und verdampft den Auszug zur Trockne.

Extractum Cascaræ sagradae (spirituosum seu) aleoole paratum (Gall. Suppl.). **Extrait de Cascara Sagrada.** 1 Th. mittelfein gepulverte Rinde erschöpft man l. a. im Verdrängungswegs mit 6 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.), destillirt vom Auszuge den Weingeist ab und verdampft zum weichen Extrakt. — (E. Dietl.): 1000 gepulverte Rinde, 1200 Weingeist, 1800 Wasser; nach 6 tägigem Stehen presst man aus, zieht nochmals 8 Tage mit 800 Weingeist, 1200 Wasser aus, destillirt von den Auszügen 1500 Weingeist ab und verdampft sie zu einem dicken Extrakt. Ausbeute gegen 30 Proc.

Extractum Cascaræ sagradae fluidum (Ergänzb.) seu **liquidum** (Brit.). **Extractum Rhamni Purshianae fluidum** (U-St.). **Sagrada-Fluidextrakt.** **Fluid or liquid Extract of Cascara Sagrada or of Rhamnus Purshiana.** Ergänzb.: Aus mittelfein gepulverter Rinde genau so wie Extr. Frangulae fluid. Germ. (Bd. I, S. 1181). — Brit.: 1000 g gepulv. Rinde (No. 20) werden mit 750 ccm destill. Wasser befeuchtet, in Perkolator l. a. mit Wasser erschöpft; der Auszug wird auf 600 ccm eingedampft und durch Hinzufügen von 200 ccm Weingeist (90 vol.-proc.) und 200 ccm Wasser auf 1000 ccm gebracht. — U-St.: Aus 1000 g gepulv. Rinde (No. 60) und q. s. verdünntem Weingeist (41 proc.) im Verdrängungswegs; man befeuchtet mit 400 ccm, fängt die ersten 800 ccm Perkolat für sich auf und bereitet l. a. 1000 ccm Fluidextrakt.

Extractum Cascaræ sagradae fluidum examaratum (Ergänzb.). **Extractum Rhamni Purshianae fluidum** (Helv. Austr.). **Entbittertes Sagrada-Fluidextrakt.** Ergänzb. Helv.: 100 Th. mittelfein gepulv. Rinde und 5 Th. gebrannte Magnesia befeuchtet man mit einer Mischung von je 25 Th. Wasser und Weingeist, lässt 48 Stunden stehen und erschöpft im Perkolator mit q. s. derselben Mischung; man fängt die ersten 80 Th. für sich auf und bereitet l. a. 100 Th. Fluidextrakt. — Austr.: Unter Zusatz von 10 Proc. Magnesiumoxyd wie Extr. Hydrastidis fluid. Austr. (S. 79). — Klare, tiefbraunrothe, schwach bitter schmeckende Flüssigkeit, die 26–30, nach Helv. wenigstens 30 Proc. Trocknenrückstand hinterlässt (bei 110° C). Dosis 0,5–1,0 mehrmals täglich, oder 1–5 g auf einmal. — E. Awano schlägt zur Entbitterung Kalkwasser vor (Apoth. Zeitg. 1900, No. 98).

Extractum Cascaræ sagradae siccum erhält man durch Eindampfen des Extr. Cascar. sagrad. spirituos. zur Trockne. Ausbeute etwa 25 Proc. der angewendeten Rinde. Im Handel auch in Gallertkapseln.

Tinctura Cascaræ sagradae. **Sagrada-Tinktur.** **Tincture de Cascara sagrada.** Gall.: Aus 1 Th. gepulv. Rinde und 5 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.) durch 10 tägige Maceration. Dresd. Vorschr.: Ebenso. — Münch. Vorschr.: 20 Th. entbittertes Sagrada-Fluidextrakt, 80 Th. verdünnter Weingeist.

Vinum Cascaræ sagradae (Ergänzb.). **Sagrada-Wein.** 50 Th. entbittertes Sagrada-Fluidextrakt dampft man auf 20 Th. ein und löst es in 80 Th. eines süßen Süßweines. Auch hier ist, wie bei Vinum Chinae, ein Zusatz von 0,1 Proc. Leim zu empfehlen.

Elisir Cascaræ sagradae.

I.	
Rp. Extract. Cascar. sagrad. fluid.	48,0
Tinct. Aurum. cort.	10,0
Aquae Cinnamon. spirit.	20,0
Sirop. Sacchar.	56,3

II.

Cascara ligulata Alexandro.	
Rp. Cort. Cascar. sagr. conc.	80,0
Spiritus (60 proc.)	120,0
Vin. Maderensis	500,0
Sirop. Sacchar.	250,0
Aquae destillat.	120,0
vel q. s. ad Coct.	1200,0

Elixir Rhamni Perschianae (Nat. form.).
Rp. Extract. Rhamni Persh. fluid. 250 cem
(U-St.)
Elixir Taraxaci comp. 250 cem.
(Nat. form.)

Elixir Rhamni Perschianae compositum
(Nat. form.).
Compound Elixir of Cascara sagrada.
Elixir laxativum Laxative Elixir.
Rp. Extr. Rhamni Persh. fluid. (U-St.) 125 cem
Extr. Sennae fluid. (U-St.) 75 "
Extr. Juglandis fluid. 55 "
(Nat. form. S. 161)
Elixir Taraxaci comp. (Nat. form.) 755 "

Elixir laxativum Flourensae.
Wiener Abführendes Magenheilmittel.
Rp. Cort. Cascar. sagrad. 30,0
Rhamn. Rhöl 30,0
Radix. Gentianae 30,0
Rhamn. Zedoariae 30,0
Opel 30,0
Spiritus (70 Proc.) 1000,0.

Extractum Cascarae sagradae compositum fluidum.
Rp. Extract. Cascar. sagr. fluid. 40,0
Extract. Glycyrrhizae " 40,0
Extract. Bechsteiniae " 20,0.

Extractum Rhamni Perschianae fluidum aromaticum (Nat. form.).
Aromatic Fluid Extract of Cascara sagrada.
Rp. 1. Cort. Cascar. sagrad. (No. 69) 1000 g
2. Rad. Glycyrrhizae (No. 40) 100 "
3. Magnesia usta 125 "
4. Glycerol 250 cem
5. Spirit. Aurant. comp. (U-St.) 10 "
6. Spiritus (90 proc.) 500 "
7. Aquae destill. q. s.
8. Spiritus diluti (51 proc.) q. s.

Cascarae Bitters, gegen Verdauungsstörungen ist ein Lölör aus Cascara sagrada, Taraxacum, Gentiana etc.

Cascarine Leprince, eine französische Specialität in Form von Pillen oder Elixir, soll den wirksamen Bestandteil der Sagdarinde enthalten.

Palatable Fluidextract of Cascara sagrada oder Cascara aromatic ist ein entbittertes Sagrada-Fluidextrakt mit geschmackverbessernden Zusätzen. In Deutschland stellt es E. Meuck in Darmstadt dar.

Paskolatabletten, zum Abführen, bestehen aus Sagradaextrakt, Sennafrüchten, Ulmenrinde, Süssholz und Zucker.

Pillulae Marienbadenses, von Hofrath Bismarck, gegen Fettsucht, enthalten neben Kochsalz, kohlensauren und schwefelsauren Salzen Sagradaextrakt und Bindemittel.

Rhamnalin ist gleichbedeutend mit Extractum Frangulae fluidum.

Sagradalin, ist eine 20proc. Lösung von entbittertem Sagradaextrakt mit 2 Proc. Spirit. Mentli. pip. (Rinderns Mentor).

V. Rhamnus Wightii W. et Arn. Heimisch in Vorderindien und auf Ceylon. Die Rinde bildet Röhren oder gekrümmte Stücke von 2—3 mm Dicke, aussen ist sie schmutziggelblich mit zahlreichen Korkleisten, jüngere Stücke aschgrau. Innenseite chokoladenbraun bis fast schwarz. Bau anscheinend ähnlich wie bei IV.

Bestandtheile anscheinend denen von IV. ähnlich. Sie wird auch ähnlich verwendet.

VI. Rhamnus Frangula Bd. I, S. 1173.

Man befeuchtet 1—2 mit 2000 cem von 7, bringt nach 12 Stunden ins Wasserbad zur Trockne, perkolirt mittels einer Mischung von 4, 6 und 250 cem von 7, darauf mittels 8, bringt die ersten 250 cem Perkolat für sich auf und bringt mit 6 und 9, a. von 8 l. a. auf 1000 cem Gesamtmenge.

Pillulae Cascarae sagradae.
Sagradapillen (Hof. Ap.-V.).

Rp. 1. Extract. Cascar. sagrad. sicc. 10,0
2. Radix. Liquirit. pulv. 5,0
Man rührt mit Gummiwasser an und formt 100 Pillen. Die Dose. Vorschr. enthalten statt 2 Cort. Cascar. sagrad. 8,0; die Pillen sind mit Tabaksaft zu überziehen (nach anderen Vorschriften zu überziehen oder zu verreiben).

Pillulae laxantes Kleemann.

Rp. Extract. Cascar. sagrad. 30,0
Rhamn. Rhöl 30,0
Radix. Helioscopiae 30,0
Podophyllin 30,0
Cort. Cascar. sagrad. q. s.

Man formt 50 Pillen.

Sirupus Cascarae sagradae.

Rp. Extract. Cascarae sagradae fluidi 10,0
Sirup. Sacchari 90,0.

Sirupus Cascarae aromaticus (Brit.).

Rp. Extract. Cascarae sagradae liquid. 400 cem
Tinctur. Aurant. cort. 100 "
Spiritus (90 vol. proc.) 50 "
Aqua Cinnamon. 150 "
Sirup. Sacchari 300 "

Tabulettae Cascarae sagradae.

Rp. Extract. Cascarae sagradae sicc. 5,0
Mucosa Cacao 3,0
Oleum Cacao 1,0
Sacchari albi 1,5.

Man formt 10 Tabletten und bestreut sie mit Magnesia usta.

Rheum.

Gattung der Polygonaceae — Rumicoidae — Rumiceae.

I. Rheum officinale Baill. Heimisch im westlichen China. Bis 2½ m hoch. Die grundständigen Blätter bis 1,35 m gross. Das Blatt zeigt fünf hervortretende Lappen, von denen der mittlere Lappen nicht stark hervorspringt, so dass das Blatt danach oft breiter wie lang erscheint. Am Grunde ist die Spreite herzförmig oder fast geöhrt. Blütenstängel dicht ährenförmig, nickend, Blüten weiss. — Ändert ab mit wenig eingeschnittenen Blättern, straffen Blütenständen und rothen Blüten. — Seit 1867 bekannt.

II. Rheum palmatum L. Die Spreite der Blätter im Umriss rundlich herzförmig, handförmig gelappt, die Lappen zugespitzt und buchtig-kleinlappig bis ganzrandig. Blütenstand straff aufrecht, Blüten weiss. — Seit 1758 bekannt. Die durch den Reisenden Pazawalaki 1873 vom See Kuku-Nor mitgebrachte Pflanze, die durch Maximowicz als *var.: tanguticum* beschrieben wurde, ist mit *Rheum palmatum* völlig identisch.

Von diesen beiden Arten wissen wir, dass ihre Rhizome den nachher zu beschreibenden, charakteristischen Bau der Droge besitzen, ob aber beide dieselbe liefern oder nur eine, ist unsicher. Mit ziemlicher Bestimmtheit darf angenommen werden, dass II. an der Lieferung der Droge theilhaftig ist. Beide Arten bilden ein mehr dickes, wie langes Rhizom, welches, nachdem die Pflanze geblüht hat, kräftige Seitenzweige entwickelt, die nach mehreren Jahren ebenfalls blüthentragende Aehren bilden. Dieses Rhizom und seine Zweige liefern die Droge. Man gräbt die Rhizome im Herbst aus, reinigt sie zuerst oberflächlich, zertheilt sie, schält und schneidet sie zurecht, worauf man sie trocknet, indem man sie auf Fäden zieht. Man sammelt meist die Droge von wildwachsenden Pflanzen, die von kultivirten gewonnene soll minderwerthig sein. Ausführplatz in China ist gegenwärtig ausschliesslich Shanghai. In Europa unterliegt die Droge noch einer Bearbeitung, indem schlechte, dunkle oder faulige Stellen entfernt werden.

Rhizoma Rhei. Radix Rhei¹⁾ (Germ. Holv. Austr.). Rhei Radix (Brit.). Rheum (U-St.). Radix Rhabarbari. Rhabarbarum verum. — Rhabarber. Rhabarberwurzel. Chinesischer, echter, edler Rhabarber. — Rhubarbe de Chine, de Moscovie ou de Perse (Gall.). Rhubarbe. Racine de rhubarbe. — Rhubarb. Rhubarb root.

Beschreibung. Die Droge besteht aus Stücken des Rhizoms, die kurz-rübenförmig, fast kugelig, cylindrisch oder flach sind. Das letztere ist der Fall, wenn das Rhizomstück gespalten wurde. Sie sind auf der Aussenfläche geschält, an den Kanten oft durch Fallen oder Raspeln mehr oder weniger abgerundet, oft mit einem unregelmässigen Loch versehen, in dem sich zuweilen noch Reste des Strickes befinden, an dem die Stücke zum Trocknen aufgereiht waren. Die Stücke sind bis 10 cm lang, selten länger, 3–8 cm breit resp. dick. Von aussen sind die Stücke mit Pulver bestäubt und von lebhaft gelbrother Farbe. Sie müssen ziemlich schwer sein und dürfen, besonders im Innern, keine schlechten, dunklen oder schwarzen Stellen erkennen lassen. — Auf der der Rinde entsprechenden Aussenfläche betrachtet, lassen manche Stücke aetherische, rhombische Felder erkennen, und in denselben an günstigen Stellen zarte dunkle Striche, die Markstrahlen. Wo die Schälung nicht parallel zur Längsaxe vorgenommen ist, verschieben sich die Felder, und es kommen in der rothgelben Grundmasse mehr oder weniger unregelmässig verlaufende Linsen zum Vorschein. Auf einem glatten Querschnitt (Fig. 101) oder frischen Querbruch durch die Droge erkennt man an Stücken, die nicht zu weit geschält sind, in der Nähe der Peripherie die dunkle

¹⁾ Die Bezeichnung der Droge als „Wurzel“ ist falsch und stammt aus einer Zeit, wo jeder unterirdische Pflanzentheil als Wurzel bezeichnet wurde. Sollten sich Wurzelstücke unter der Droge befinden, so müssen sie entfernt werden, da sie den Beschreibungen der Arzneibücher nicht entsprechen.

Linie des Cambiums, die freilich häufig durch liegendes Schalen grossentheils entfernt ist. Zu beiden Seiten des Cambiums ist der Bau deutlich strahlig, man kann die dunklen, meist im Bogen verlaufenden Markstrahlen gut erkennen. Diese strahlige Partie umschliesst eine die Hauptmenge der Droge ausmachende centrale Masse, die zunächst markmörtig aussieht, d. h. in einer weissen Grundmasse erscheinen reichlich rothbraune oder gelbrothe, unregelmässig verlaufende Linien und Flecke. An günstigen Stücken, am besten an nicht zu dicken vollständigen Rhizometücken erkennt man zunächst innerhalb der erwähnten strahligen Partie einer unregelmässigen Zone rundliche Gebilde, die reichlich von dunklen Radialen durchsetzt sind (Maserkreise). Innerhalb dieser Zone verlaufen unregelmässige Linien durch die Mitte des Stückes. Die Maserkreise sind nicht immer leicht aufzufinden, dürfen aber nicht fehlen, da sie für das echte Rheubarbar besonders charakteristisch sind. Unter dem Mikroskop sieht man, dass es besondere Gefässysteme, aber mit umgekehrter Orientirung der einzelnen Theile sind; sie haben ein deutliches Cambium, aussenhalb desselben erkennt man Gefässe, innerhalb Siebröhren, das Centrum wird von einer Gruppe von Siebröhren eingenommen. Die schieb durch die Mitte des Stückes verlaufenden Bündel haben denselben Bau. Wenn man also Stücke der Droge betrachtet, die soweit geschält sind, dass die erwähnte normale, strahlige Partie um das Cambium völlig entfernt ist, dann können auch auf der Aussenseite der Stücke solche Maserkreise zum Vorschein kommen. Diese umgekehrt orientirten Bündel gehen hervor aus zarten Siebsträngen, die theils an der Innenseite der normalen strahligen Partie axial verlaufen, theils (in den Knoten des Rhizoms) quer verlaufen. Sie umgeben sich mit einem Cambium, welches nun weiter nach innen Siebröhren etc., also Phloem, und nach aussen Gefässe etc., also Xylem, bildet.

Weiter lässt das Mikroskop Folgendes erkennen:

Das Parenchym enthält reichlich Oxalatdrüsen, die einen Durchmesser von $145\ \mu$ erreichen, und Stärkekorn, dessen Kornchen bis $17\ \mu$ gross sind; sie sind entweder rundlich, einfach mit kleinem centralen Spalt, oder bestehen aus bis vier Theilchen (Fig. 102). Am reichlichsten kommt im Parenchym und besonders in den Markstrahlen brauner Inhalt vor, der mit Alkalien schön roth wird. Die Markstrahlen sind bis 4 Zellen breit, bis 30 Zellen hoch. In dem äusseren Theile der Rinde, aber bei der Handelswaare stets abgeschält ist, finden sich grosse Schleimbüden (Fig. 101 Sch).



Fig. 101. Querschnitt durch ein ungeschältes, frisches Rhabarberrhizom. K Kork. Sch Schleimbüden. M Markstrahlen. C Cambium. F Farbstoffzellen. Ma Maserkreise.

Geruch sehr charakteristisch, Geschmack bittersch-äromatisch, daneben süß. Die Droge knirscht beim Kauen zwischen den Zähnen.

Bestandtheile. Rhabarber gehört zu den organischen Abführmitteln, die wie Frangula, Aloë, Senna, Rhamnus cathartica und Rhamnus Purshiana (vergl. die entsprechenden Artikel) ihre Wirkung einem Gehalt an Oxymethylanthrachinon, einem Emodin der Formel $C_{15}H_{10}O_6$ und verwandten Körpern verdanken. Nach AWEKE (1901) sind diese Bestandtheile bei Frangula, Cascara sagrada und Rhabarber völlig identisch und sind in der Droge in glykosidischer Bindung enthalten. AWEKE unterscheidet bei diesen Drogen primäres Glukosid, das bei der Hydrolyse sekundäres und dieses dann erst Emodin liefert.

Für die Werthbestimmung des Rhabarbers und der genannten Rinden giebt AWEKE folgende Vorschrift: 10 g der grobgepulverten Droge werden mit 10 ccm Salmiakgeist, 90 ccm Wasser und 100 ccm 95proc. Alkohol in verschlossener Flasche unter öfterem Schütteln drei Tage macerirt, dann filtrirt, 150 ccm Filtrat (= 7,5 g Droge) werden im Wasserbade zum dünnen Extrakt eingedampft, mit Wasser aufgenommen, heiss mit Essigsäure schwach angesäuert, zu 150 ccm aufgefüllt mit Wasser und 12 Stunden stehen gelassen. Die ausgeschiedenen, sekundären Körper I werden abfiltrirt und das Filtrat II bei Seite gestellt. Die Körper I werden mit kaltem Wasser ausgewaschen, bis dasselbe farblos abläuft, getrocknet, zerrieben und im Soxhlet zuerst mit Benzol, dann mit 90proc. Alkohol extrahirt. Der Benzolauszug besteht grossentheils aus Emodin und Chrysophansäure, die beide abführend wirken. Der Alkoholauszug wird mit dem doppelten Volum Aether gemischt, wobei ein Spaltungsprodukt der Frangulensäure ausfällt (Bd. I, S. 1180), ein anderes Spaltungsprodukt der Frangulensäure ist vom Alkohol nicht aufgenommen. Die im Aether-Alkohol gelöst bleibenden Körper sind Pseudo-frangulin (Bd. I, S. 1180) und etwas Pseudoemodin, sie wirken ebenfalls abführend. Man kann die Körper I auch nur mit Alkohol im Soxhlet ausziehen und den alkoholischen Auszug ebenso weiter behandeln. Man erhält dann Emodin, Chrysophansäure und das Spaltungsprodukt der Frangulensäure zusammen. — 100 ccm des Filtrats II (= 5 g Droge) werden auf dem Wasserbade auf 15 ccm eingedampft und mit 85 ccm 95proc. Alkohol gemischt, die Frangulensäure fällt aus, sie wird abfiltrirt, auf dem Filter mit Wasser gewaschen, die Lösung eingedampft und bei 100° getrocknet. Das alkoholische Filtrat enthält ein Doppelglukosid, es wird ebenfalls eingedampft und getrocknet gewogen (Bd. I, S. 1180). Wir möchten aber bemerken, dass diese Methode praktische Nachteile hat, da das Filtriren, Auswaschen etc. lange Zeit in Anspruch nimmt.

Nach AWEKE liefert also der Rhabarber: ein Doppelglukosid, eine Verbindung der Frangulensäure mit dem früher als Pseudo-frangulin bezeichneten Körper. Das Glukosid wird in beide Komponenten gespalten beim Erhitzen der alkoholischen Lösung mit Essigsäure. Durch Erhitzen der alkoholischen Lösung des Pseudo-frangulins mit Salzsäure erhält man den als Pseudoemodin bezeichneten Körper. Das Doppelglukosid aus Rhabarber unterscheidet sich von denen der beiden Rinden durch seine Fällbarkeit mit Leimlösung, wonach es nicht unmöglich ist, dass die in der Droge vorhandene Verbindung noch komplizierter ist, nämlich aus einer Verbindung des Doppelglukosids mit Gerbstoff besteht. — Nach HASSZ enthält der Rhabarber neben Chrysophansäure $C_{15}H_{10}O_6$, auch Methylchrysophansäure $C_{16}H_{12}O_6$ und neben Emodin das denselben isomere Rhabarbarin $C_{15}H_{10}O_6$. — Ob alle diese Körper und die anderen oben genannten im Rhabarber präexistiren oder erst während der Verarbeitung aus dem Doppelglukosid entstehen, ist noch nicht bekannt. Ferner enthält die Droge Gerbstoff: Rheumgerbstoff, der mit verdünnten Säuren in Zucker und Rheumsäure, ein Phlobaphen, sich spaltet.

Der Aschengehalt ist ein ausserordentlich schwankender: 3–24 Proc., es werden sogar 45,27 Proc. angegeben. Die Asche enthält vorwiegend Calciumkarbonat und Kaliumkarbonat, wenig Thonerde und Magnesia. Der Gehalt an Oxalsäure beträgt 1,0–4,59 Proc.

Handelssorten. Nach freundlicher direkter Mittheilung der Herren Gebrüder BREXNER in Hamburg ist über die gegenwärtig im Handel befindlichen Sorten und ihre Behandlung folgendes zu sagen: Chinesischer Rhabarber kommt aus der Provinz Shensi, was aber so zu verstehen ist, dass er grossentheils nicht in dieser Provinz, die am Mittellauf des Hoang-ko liegt, sondern weiter westlich gesammelt wird, aber durch Kaufleute nach Shensi gelangt, wo man ihn reinigt und bearbeitet. Aus der Provinz Shensi wandert er südwärts an den Jang-tse-kiang, erreicht in Shanghai das Meer, von wo gegenwärtig sämtlicher Rhabarber verschifft wird.

Man unterscheidet folgende Sorten:

A) An der Luft getrockneter Rhabarber.

a) Shensi, gilt als beste Sorte, aber gegenwärtig selten im Handel. Bildet rundliche resp. walzenförmige und flache Stücke, letztere aus gespaltenen Rhizomzweigen, von ziemlich heller, etwas rötlicher Farbe. Die Stücke sind schwer und lassen auf der Aussen-seite die oben erwähnte, aus Rhomben bestehende Zeichnung gut erkennen. Im Bruch meist roth marmorirt, körnig, Maserkreise deutlich.

Beim Kauen zwischen den Zähnen knirschend, Geschmack schwach aromatisch-bitter. Geruch stiellich-aromatisch. Asche 19,4 Proc., Alkoholisches Extrakt 30,74 Proc., Wasseriges Extrakt 25,66 Proc., Doppelglukosid 15,66 Proc., Frangulasäure 1,1924 Proc.

b) Kanton,¹⁾ ebenfalls in rundlichen resp. flachen Stücken von etwas weniger heller, mehr gelber Farbe wie a). Die Stücke sind auffallend leicht und lassen auf der meist nicht recht glatten Aussenseite die bei a) erwähnte Zeichnung kaum erkennen. Bruch mehr bräunl. Beim Kauen weniger zwischen den Zähnen knirschend, Geschmack schwach aromatisch, kaum bitter. Geruch wie a). Asche 7,92 Proc., Alkoholisches Extrakt 36,506 Proc., Wasseriges Extrakt 23,78 Proc., Doppelglukosid 19,104 Proc., Frangulasäure 0,886 Proc.

B) Im Ofen getrockneter Rhabarber.

c) Szechuen,²⁾ ausschliesslich flache Stücke, Farbe wie b). Bruch etwa wie a), Geschmack schwach aromatisch-bitter, beim Kauen zwischen den Zähnen knirschend. Geruch schwach rauchig. Die am reichlichsten im Handel vorkommende Sorte. Asche 4,17 Proc., Alkoholisches Extrakt 43,97 Proc., Wasseriges Extrakt 39,41 Proc., Doppelglukosid 21,64 Proc., Frangulasäure 3,398 Proc.

d) Common reand, Stücke rundlich, resp. walzenförmig, stark längsrunzelig, wenig geschält, sonst wie c), der Geschmack deutlich rauchig. Die am wenigsten geschätzte Sorte. Asche 4,92 Proc., Alkoholisches Extrakt 39,73 Proc., Wasseriges Extrakt 31,14 Proc., Doppelglukosid 19,092 Proc., Frangulasäure 2,748 Proc.

Eigentlich entsprechen alle vier Sorten, also jeder chinesische Rhabarber, wenn er nicht gerade verdorben ist (vergl. Prüfung) den Anforderungen und Beschreibungen der Arzneibücher, es versteht sich aber von selbst, dass der Apotheker nur die besten d. h. gehaltreichsten Sorten, anwenden wird. Die Preise in den einzelnen Sorten können noch bedeutend differiren, so verzeichnet eine uns vorliegende Preisliste Shensi zu 2,30 Mark bis 11,50 Mark und Kanton zu 12,0 Mark. Sehr beachtenswerth ist dabei, dass, wie die suchen mitgetheilten Zahlen (die mit von Gehr. Braunm. freundlich zur Verfügung gestellten Mustern erhalten wurden) ergeben, Shensi den Vorrang nicht verdient, sondern Szechuen die gehaltreichste Sorte ist.

Die Bezeichnungen der Preislisten $\frac{1}{2}$ mundirt etc. beziehen sich auf den Grad der Schälung, eine solche Waare ($\frac{1}{2}$ mundirt) ist von den dunkel gefärbten Aussenparthien völlig befreit, was bei $\frac{1}{4}$ und $\frac{1}{8}$ weniger der Fall sein wird. Es ist schon erwähnt, dass die Stücke in Europa nachmundirt werden.

Bewurtheilung, Pulver, Verfälschungen. Auf die Form der Stücke ist wenig Gewicht zu legen, wenn schon eine gewisse Gewohnheit rundliche, kompaktere Stücke be-zurugen mag. Die flachen Stücke sind aus dicken Rhizomen durch Spalten hergestellt und ermöglichen ohne weiteres, das Innere des Rhizoms zu beurtheilen. Dicke, rundliche Stücke schlägt man auf, um sich zu überzeugen, dass das Innere nicht misfarbig ist oder faule, schwarze Stellen zeigt. — Die Stücke sollen derb, schwer, nicht leicht und schwammig sein, bei welchen der Verdacht vorliegt, dass sie nicht zur richtigen Zeit, in der Ruheperiode der Pflanze, gesammelt sind, wobei freilich nicht ausser Acht bleiben sollte, dass solche derben Stücke ihre Beschaffenheit einem besonders reichlichen Gehalt an Stärke und Oxalat, also unwirksamen Stoffen, verdanken.

Die Stücke sind gewöhnlich mit Rhabarberpulver abgerieben, um ihnen ein recht gleichmässiges Aussehen zu geben. Die wahre, etwas dunklere Farbe erkennt man daher, wenn man die Stücke mit einer scharfen Bürste abreibt, wobei auch mehr oder weniger deutlich die oben beschriebene Struktur, besonders die Maserkreise, zu Tage treten muss. Hier

¹⁾ Der Name hat also mit der Herkunft der Droge nichts zu thun.

und da treten dabei Bohrlöcher eines Käfers, *Sinodendron pusillum*, zu Tage, die absichtlich verklebt sind. Solcher Rhabarber würde zu verwerfen sein. Im Querschnitte müssen die Stücke stark rothbraun und weiss marmorirt erscheinen; zu hell, die besonders reich an Stärke und Oxalat sind, sind durchaus minderwertig. Wenn man sich in der Praxis Gelegenheit verschafft, guten Rhabarber zu sehen, so eignet man sich bald den nöthigen Blick für seine Erkennung an. — Verhältnissmässig dünne, rüben- oder knüppelförmige Stücke sind darauf hin zu untersuchen, ob sie nicht aus Wurzeln bestehen, die sich hier und da unter der Droge finden: auf dem Querschnitt sieht man, dass die Markstrahlen bis zum Centrum reichen, dass ihnen also das grosse Mark mit den Maserkreisen und den Querbündeln fehlt.

Die Helv. verlangt, dass der Rhabarber mindestens 33 Proc. alkoholischer, trockener Extrakt gebe. E. Durrant setzt die Menge auf 40 Proc. und für wässrigen Extrakt auf 35 Proc. fest. (Vergl. oben.)

Das Pulver sollte der Apotheker unter allen Umständen selbst herstellen, zumal der Rhabarber zu denjenigen Drogen gehört, die am leichtesten zu pulvern sind. Nach unseren Erfahrungen ist die Gefahr, dass das Rhabarberpulver mit fremden Substanzen vermischt werde, nicht sonderlich gross (vergl. unten), viel wahrscheinlicher ist es, dass zu seiner Herstellung minderwerthiger und schlechter Rhabarber, der unzerkleinert schwer



Fig. 104. Elemente des Rhabarberpulvers. P Parenchymzelle mit Stärke. St Stärkekügelchen. N Bruchstücke von Gefässen. D Oxalatkristallen.

der *Pharmacia elegans* verwendeten Würfel und Kugeln gemahlen, wegen die, wenn das Ausgangsmaterial tadelloch war, nicht viel einzuwenden ist, aber daneben eben auch Abfälle beim Schalen des Rhabarbers in Europa und minderwerthige Waare. — Was für das Pulver gilt, gilt in noch erhöhtem Masse für die galenischen Präparate, hier sind die zu ihrer Herstellung speciell angebotenen Waaren „concias, in fragmentis etc.“ oft genug verdächtig.

Als fremde Substanzen, die unter das Pulver gemahlen werden sollen, werden genannt: Gelber Bolus und Ocker, beide durch die Aschenbestimmung zu ermitteln, Gummi, würde mit dem Pulver geschütteltes Wasser schleimig machen, Stärcemehl (Mais), durch das Mikroskop zu ermitteln (Bd.I, S. 294), Curcuma. Letztere fällt schon unter dem Mikroskop an den gelbgefärbten Klumpen aus verkleisterten Stärkekörnern auf. Zur weiteren Prüfung darauf reibt man (nach Helv.) 1 g des Pulvers mit Aether und Chloroform zu einer dünnen Paste an, die man auf Filterpapier bringt und austrocknen lässt. Der nach dem Entfernen des Pulvers bleibende Fleck ist von hellgelblicher Farbe, er darf mit heissgesättigter, wässriger Borsäurelösung nicht orangeroth und danach mit Ammoniak nicht schwarzblau werden.

Europäischer, kultivirter Rhabarber. Schon seit mehreren Jahrhunderten werden in Europa eine Reihe von Rheum-Arten für arzneiliche Zwecke angebaut, so *Rh. Emodi* Wall., *Rh. undulatum* L., *Rh. compactum* L., *Rh. palmatum* L., *Rh. officinale* Baill. Die Droge zeigt, wenn sie von den beiden letztgenannten Arten stammt, natürlich den Bau des chinesischen Rhabarbers, indessen sind die Stücke weniger fest und derb. Sehr häufig besteht übrigens dieser Rhabarber im Handel neben dem Rhizom auch aus Wurzeln. Vom Gebrauch in der Apotheke ist diese Waare auszuschliessen. Sie soll für Veterinärzwecke Verwendung finden.

oder gar nicht verkäuflich sein würde, verwendet wird. Ein Blick in manche Preislisten lehrt das ohne weiteres: eine derselben, die uns vorliegt, normirt den Preis für Shensi auf 14 Mk., für Kanton auf 7,50 Mk. und 12 Mk., wogegen der höchste Satz für Pulver nur 6,50 Mk. beträgt, danach der Fabrikant für die Ehre, das Pulver bereiten zu dürfen, noch zuzählt. Freilich werden unter das Pulver die Abfälle von der Herstellung der jetzt in

Zerkleinerungsformen. Als solche kommen nach den Vorschriften der Arzneibücher in Betracht die grobe, mittelfeine und feine Speciesform, grobes und sehr feines Pulver und die von Germ. vorgesehene Scheiben. Man stellt diese letzteren in einer Dicke von 3–4 mm mittels eines scharfen Wurzelschneidmessers oder einer kleinen Kreissäge her. Die Scheiben wie die Speciesformen müssen zur Erzielung klarer Auszüge sorgfältig von dem beim Schneiden entstandenen feinen Pulver durch Abreiben befreit werden. Eine im Handverkaufe sehr beliebte Schnittform sind die Würfel, Rhizoma Rhei in cubulis, welche aus der besten Handelsorte durch Sägen gewonnen werden. Das Gleiche gilt für die Rhabarberkugeln.

Man zerschneidet die zum Pulvern bestimmten Stücke in Scheiben, entfernt dabei misserbige Theile, die sich an den mit Bohrlöchern versehenen Stücken gewöhnlich vorfinden, trocknet bei höchstens 40° C., treibt durch ein feines Florasieb (VI Germ. VII Helv.) und mischt das fertige Pulver gleichmässig durch. Mörser und Sieb hält man natürlich bedeckt — trotzdem ergibt sich beim Pulvern ein Verlust von 5–7 Proc.

Aufbewahrung. Man bewahrt die Schnittformen des Rhabarbers in Blechgefässen, das Pulver, welches leicht Feuchtigkeitzunzieht und sich dabei dunkler färbt, in dicht verschlossenen Hafengläsern auf; man schützt es vor Licht, besonders aber vor Ammoniakdämpfen.

Anwendung. Rhabarber regt in kleineren Gaben die Eadlust an, wirkt magenstärkend und stopfend, bei wiederholter Anwendung oder in grösseren Gaben dagegen abführend, ohne heftige Nebenerscheinungen hervorzurufen; er wird daher auch bei Kindern und schwächlichen Personen mit Vorliebe gebraucht. Man giebt ihn zu 0,2–0,5 g mehrmals täglich zur Beförderung der Verdauung, bei veraltetem Darm- und Magenkatarrh, Leber- und Milzleiden u. dergl. als Abführmittel zu 1–2–4 g in Pulvern, Pillen, Tabletten, Pastillen, Gallertkapseln, Aufgüssen oder Auszügen (Abkochungen sind ganz unzweckmässig); zur Verbesserung des Geschmacks dienen Zusätze von Cardamomen, Zimmt, Ingwer, Pfefferminzblätter. Die abführende Wirkung unterstützt man in Pillen durch Sapo medicatus, in Aufgüssen, bei deren Bereitung nur ein Durchsiehen oder höchstens ein ganz gelindes Auspressen angewendet werden darf, durch Natriumsulfat, Tartarus natronatus, seltener durch Mineralsäuren, da diese Umsetzungen hervorrufen (Schütteltrank!). Metallsalze oder Alaun und Rhabarber gehören zu den unverträglichen Arzneimischungen. Abgetheilte Rhabarberpulver sind in Kapseln aus Ceresinpapier, Pulvermischungen mit Rhabarber am besten in Stöpselgläsern abzugeben. Vorräthig zu haltende Rhabarberpillen pflegt man mit Gelatine zu überziehen.

Rhabarber ist in Deutschland dem freien Verkehre entzogen.

Extractum Rhei. Rhabarberextrakt. *Extrait de rhubarbe.* *Extract of Rhubarb.* Germ. Helv.: 2 Th. grob zerschnittener (Helv. III) Rhabarber werden mit 4 Th. Weingeist und 6 Th. Wasser, dann 2 Th. Weingeist und 8 Th. Wasser je 24 Stunden ausgezogen, die Pressflüssigkeiten filtrirt und zur Trockne eingedampft. — Austr.: Man verfährt wie bei *Extract. Centaur. min.* Austr. (Bd. I, S. 684), verdampft aber zur Trockne. Brit.: Rhabarberpulver (No. 20) erschöpft man mit Weingeist (60 vol.-proc.) im Verdrängungswege und verdampft den Auszug zur Trockne. — U-St.: Aus 1000 g gepulv. Rhabarber (No. 30) und einer Mischung aus 800 ccm Weingeist (91 proc.) und 200 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 400 ccm, fängt die ersten 1000 ccm Perkolat für sich auf und lässt bei gelinder Wärme auf 500 ccm eindampfen, erschöpft vollständig, verdampft den zweiten Auszug zum Sirup, vereinigt mit dem ersten und dampft bei höchstens 70° C. zur Pillenkonsistenz ein. — Gall.: Ebenso wie *Extr. Gentianae Gall.* (Bd. I, S. 1213). — Ausbeute je nach der verwendeten Wurzel 40–50 Proc. beim Macerationsverfahren, die Perkolations ist hier weniger zu empfehlen. Man bewahrt das trockene Extrakt (Germ. Helv. Austr. Brit.) am besten grob zerstoßen in kleineren Hafengläsern mit Korkverschluss über Aetzkalk auf, an feuchter Luft fließt es zusammen und ist dann nur mit Gefahr für die Standgefässe diesen zu entnehmen. In Gaben von 0,1–0,5; als Abführmittel 0,5–1,0; gewöhnlich in Pillen.

Extractum Rhei fluidum (U-St.). *Fluid Extract of Rhubarb.* Ebenso wie *Extractum Rhei U-St.*, doch fängt man hier die ersten 750 ccm Perkolat für sich auf und stellt l. a. 1000 ccm Fluidextrakt her.

Sirupus Rhei. Rhabarbersirup. *Sirap de rhubarbe.* *Sirup of Rhubarb.* Germ.: 10 Th. Rhabarber in Scheiben, 1 Th. Kaliumkarbonat, 1 Th. Borax nicht mac. 12 Stunden mit 80 Th. Wasser aus, drückt gelinde aus, kocht auf, lässt erkalten und filtrirt; aus 60 Th. Filtrat, 20 Th. Zimmtwasser und 120 Th. Zucker bereitet man 200 Th. Sirup

— *Helv.*: 5 Th. Rhabarber (II), 0,3 Th. gereinigte Pottasche, 1 Th. chinesis. Zimmt (III) macerirt man 24 Stunden mit 50 Th. Wasser, presst aus, kocht auf und löst in 40 Th. des Filtrats 65 Th. Zucker. — *Austr.*: 25 Th. zerstoßenen Rhabarber und 0,5 Th. Kaliumkarbonat übergießt man mit 300 Th. heissem destill. Wasser, presst nach 1 Stunde stark aus und bringt 250 Th. der Flüssigkeit mit 400 Th. Zucker zum Sirup. — *Brit.*: 50 g gepulv. Rhabarber (No. 20) und 50 g Koriander (No. 20) perkollirt man l. a. mit einer Mischung aus 200 ccm Weingeist (90 vol.-proc.) und 600 ccm Wasser, dampft das Perkollat auf 350 ccm ein und bereitet mittels 600 g Zucker 1000 g Sirup. — *U.-St.*: 100 ccm Rhabarberflüextrakt, 4 ccm Zimmtspiritus (Bd. I, S. 844), 10 g Kaliumkarbonat, 50 ccm Glycerin, 50 ccm Wasser, Zuckersirup q. s. ad 1000 ccm. — Wegen des Gehaltes an Kaliumkarbonat sind Säuren in Arzneimischungen mit Rhabarbersirup zu meiden!

Sirupus Rhei decemplex siehe Bd. I, S. 231.

Tinctura Rhei aquosa (*Germ.*, *Helv.*, *Austr.*, *Nat. form.*). *Tinctura Rhei Roffinelli*. *Anima Rhei*. *Infusum Rhei kaliaum*. *Wässerige Rhabarbertinktur*. *Téinture de rhubarbe aqueuse*. *Aqueous Tincture of Rhubarb*. *Germ.*: 10 Th. Rhabarber in Scheiben, 1 Th. Borax, 1 Th. Kaliumkarbonat übergießt man mit 90 Th. siedendem Wasser, läßt $\frac{1}{2}$ Stunde in verschlossenem Gefäße stehen, fügt 9 Th. Weingeist hinzu, seiht nach 1 Stunde unter gelindem Druck durch Flanell und mischt 85 Th. mit 15 Th. Zimmtwasser. — *Helv.*: Aus 10 Th. Rhabarber (I), 75 Th. Wasser, 20 Th. Zimmtwasser, je 5 Th. Natriumkarbonat und Weingeist durch 12stündige Maceration; man seiht durch ohne zu pressen und filtrirt. — *Austr.*: 10 Th. Rhabarber und 3 Th. krystall. Natriumkarbonat übergießt man mit 150 Th. heissem Wasser, seiht nach $\frac{1}{2}$ Stunde durch, drückt aus und filtrirt nach dem Erkalten. — *Nat. form.*: 100 ccm Rhabarberflüextrakt, 10 g Borax, 10 g Pottasche, 150 ccm Zimmtwasser, 75 ccm Weingeist, Wasser q. s. zu 1000 ccm Gesamtlöslichkeit. Nach dieser Vorschrift erhält man die Tinktur der *Germ. ex tempore*. — Die Tinktur ist kühl und vor Licht geschützt aufzubewahren. Man nimmt sie theelöffel- bis esslöffelweise. Mit Säuren, Ammoniak- und Eisensalzen ist sie unverträglich.

Tinctura Rhei (*U.-St.*). *Tinctura Rhei spiritiosa*. *Teinture ou Alcoolé de rhubarbe* (*Gall.*). *Tincture of Rhubarb*. *U.-St.*: Aus 100 g gepulv. Rhabarber (No. 40) und 20 g Cardamomen (No. 40) und einer Mischung aus 100 ccm Glycerin, 600 ccm Weingeist (91 proc.) und 300 ccm Wasser im Verdrängungswege; man befeuchtet mit 100 ccm, erschöpft, zuerst mit dem Rest, dann mit einer Mischung aus 6 Raumth. Weingeist und 3 Raumth. Wasser, bis man 1000 ccm Tinktur erhalten hat. — *Gall.*: Aus 1 Th. grob gepulv. Rhabarber und 5 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.) durch 10tägige Maceration.

Tinctura Rhei vinosa (*Germ.*). *Tinctura Rhei vinosa Darrelli* (*Austr.*). *Vinum Rhei compositum* (*Helv.*). *Elixir salutis*. *Weinge Rhabarbertinktur*. *Darrelli's weingeistige Rhabarbertinktur*. *Rhabarberwein*. *Téinture vineuse de rhubarbe*. *Vin de rhubarbe composé*. *Vinous Tincture of Rhubarb* (*Nat. form.*). *Germ.*: 8 Th. Rhabarber in Scheiben, 2 Th. mittelfein zerschnittene Pomeranzenschalen, 1 Th. gequetschte Cardamomen zieht man 8 Tage mit 100 Th. Sherry aus und löst in 7 Th. des filtrirten Auszuges 1 Th. Zucker. 100 Th. Wein geben ca. 108 Th. fertige Tinktur. — *Helv.*: Aus 10 Th. Rhabarber (II), 3 Th. Pomeranzenschale (II), 1 Th. Cardamomen (III) und 100 Th. Marsalwein durch 8tägige Maceration. — *Austr.*: 20 Th. zerstoßenen Rhabarber, 5 Th. Orangenschalen, 2 Th. Cardamomen digerirt man 8 Tage mit 200 Th. Malagawein, löst in der Pressflüssigkeit 30 Th. Zucker und filtrirt. — *Ex tempore* bereitet man die Tinktur nach *Nat. form.*: 80 ccm Extract. Rhei fluidi, 20 ccm Extract. Aurant. amar. fluidi, 80 ccm Tinctur. Cardamomi, 125 g Sacchari, Vin. Xerensis q. s. ad 1000 ccm. Die nach *Germ.* bereitete Tinktur filtrirt langsam und bildet bald wieder Bodensätze. Ein Zusatz von ca. 2 Proc. Talkum erleichtert die Filtration. Dagegen erzielt man eine dauernd klar bleibende Tinktur, wenn man sie vor dem Filtriren einige Wochen, besser noch Monate, am Aufbewahrungsorte absetzen, also gleichsam ablagern läßt.

Charta exploratoria Rhei.

Rhabarberpapier

Barilli Rhei (*Rhabarbe Mentzel.*).

Rp.	Elix. Rhei puri.	10,0
	Sacchari albi	90,0
	Tragacanthae	0,1
	Glycerin. dilut. q. a.	

Man formt 100 Stäbchen.

Ein erkaltes Infus. Rhei concentrat. wird getrockn. Th. A mit wenig Aconitum versetzt, glebt Papier A (roth, wird mit Säuren gelb); Th. B mit wenig Phosphorsäure glebt Papier B (gelb, mit Alkalien roth). Vergl. Lockmuspapier, S. 289.

Electuarium Rhei compositum (Hall.)
Electuaire de rhubarbe composé.
Electuarium catholicum.

Rp.	Radic. Cichorii conc.	30,0
	Rhizom. Polypodii "	30,0
1.	Herb. Agrimoniae "	30,0
	" Scolopendri "	30,0
2.	Aquae destillat.	1000,0
3.	Sacchari albi	600,0
	Pulpos. Cassiae	40,0
4.	" Tamarindae	40,0
	Rhis. Rhei pulv.	40,0
	Rad. Glycyrrhizae "	30,0
5.	Folior. Senecio "	40,0
	Fruct. Foeniculi "	30,0
	Semin. Cucurbitae "	10,0

Man kocht 1 mit 2 bis auf $\frac{1}{2}$ ein, presst aus, kocht die Flüssigkeit mit 3 zum dicken Sirup und bedagt diesen mit 4 und 5 zur Linderung.

Elisir Absinthii compositum (Dreud. Verschn.)
Stoughton's Elixir.

Rp.	Herb. Absinthii	40,0
	Radic. Gentianae	35,0
	Cort. Aurantii fruct.	30,0
	Rhis. Rhei	15,0
	Cortic. Cascadi.	3,0
	Aloë	5,0
	Spiritus diluti	1000,0

Elisir polychrestum Hallense.
Halle'sche Polychrestotropfen.

Rp.	Extract. Rhei comp.	7,0
	Mixtur. pyro-tartrac.	12,0

Elisir Rhei (Nas. form.)
Elisir of Rhubarb.

Rp.	Tinct. Rhei Aloë (U-St.)	500 com
	Alcohol destillat. (U-St.)	85 "
	Aquae	185 "
	Glycerini	125 "
	Sirup. Sacchari	125 "

Elisir Rhei et Magnesii Acetatis (Nas. form.)
Elisir of Rhubarb and Magnesium Acetate.

Elisir Rhei et Magnesiae.
Elisir of Rhubarb and Magnesia.

Rp.	1. Magnesiae mass.	90,0 g
	2. Acid. acetic. (U-St.)	100,0 com
	3. Extract. Rhei Zutti (U-St.)	100,0 com
	4. Elisir aromatic.	(U-St.) q. s. ad 1000,0 com.

Man löst 1 in 2 bei gelinder Wärme, neutralisirt genau, fügt 3 hinzu und bringt mit 4 auf 1000 com.

Elisir sacrum.

Tinctura Aloë cum Rhen. Elisir aller Heiligen, Elisir sacré.

Rp.	Rhis. Rhei conc.	100,0
	Aloë	25,0
	Semin. Caribaeum.	30,0
	Kali carbonic.	5,0
	Spiritus	300,0
	Aquae destill.	
	Aquae Cinnamon.	ad 100,0

Elisir stercorale Bismuthum.

Rp.	Extract. Gentian.	5,0
	Tinctur. Aurant. cort.	10,0
	Tinctura. Rhei aquos.	30,0
	Liquor. Kali acetat.	10,0
	Aquae Cinnamon.	70,0
	Vind. Gallic.	75,0

Exsiccationes bei Magnesiawäsche.

Radix. d. pharm. Praepar. II.

Extractum Rhei alkalium.

Extractum pro Tinctura Rhei aquos.

Rp.	Rhis. Rhei in tabul.	100,0
1.	Formica	10,0
	Kali carbonic.	10,0
2.	Aquae feridae	600,0
3.	Spiritus	60,0
4.	Aquae calidae	900,0
	Spiritus	30,0

Man kocht 1 mit 2 $\frac{1}{2}$ Stunden bedeckt stehen, fügt 3 hinzu, presst nach 1 Stunde gelinde aus, wäscht mit 4 auf dem Seilteche aus und dampft den Auszug zur Trockne ein. Anheute etwa 50,0 Durch Lösen in 150,0 Weinwasser, 50,0 Weingeist und q. s. Wasser erhält man daraus 1000,0 Tinct. Rhei aquos.

Extractum Rhei compositum.

Extr. panchymagogum seu catholicum.
Exsiccationes bei Rhubarberextrakt.

Extrait de rhubarbe composé.

Extrait catholique ou panchymagogue.

Geria. Helv.

Rp.	Extract. Rhei	6	4
	Extract. Aloë	3	2
	Resina Jalapae	1	1
	Sapon. medicat.	4	1
	Spiritus diluti	—	4

Germ. kocht die scharf getrockneten Bestandtheile einfach zu einem feinen Pulver mischen, welches frisch herstellt grau ist. Nach Helv. ist die gut durchgearbeitete feuchte Masse (bei höchstens 20° C.) auszutrocknen und bildet verrieben ein braunes Pulver. Nur das letztere enthält das Jalapin in wasserlöslicher Form. Aufbe-
 wahrung und Anwendung wie bei Extr. Rhei.

Extractum Rhei solidum DIETHEICH.

Rp.	1. Rhis. Rhei in tabul.	100,0
	2. Aquae destillat.	400,0
	3. Aquae destill. ferrid.	500,0
	4. Sacchari Lactis pulv.	60,0
	5. Sacchari Lactis pulv.	q. s.

Man zieht 1 mit 2 34 Stunden, dann mit 3 eine Stunde aus, Wat in der durch Kochen und Abschäumen geklärten Pressflüssigkeit 4, dampft aus dicken Extrakt ein, trocknet aus und bringt mit 5 auf 100,0. 1 Th. Extrakt = 1 Th. Rhebarin.

Infusum Rhei (Rat.).

Infusion of Rhubarb.

Rp.	Rhis. Rhei in tabul.	50,0
	Aquae destill. etat.	1000,0

Nach $\frac{1}{2}$ Stunde zieht man durch.

Infusum Rhei.

(Formel. mag. Berlin et Coloniae.)

Rp.	Infus. Rhei. Rhei	q. s. 175,0
	Natrii bicarbonic.	10,0
	Ole. Menthae pipelit.	gtt. 10.
	Sirup. simplif.	q. s. ad 300,0

Etwa 100,0 Esslöffel.

Infusum Rhei v. GISTL.

Rp.	Tinct. Rhei aquos.	50,0
	Molug. Oranulae	40,0

Infusum Rhei aromaticum Tonn.

Rp.	Extract. Chinae aquos.	7,0
	Aquae Cinnamon.	15,0
	Sirup. Sacchar.	10,0
	Tinctur. Rhei aquos.	60,0
	Tinctur. aromatis.	0,0

Liquor Rhei concentration (Brit.).
Concentrated Solution of Rhubarb.
Rp. Rhiz. Rhei pulv. (No. 2) 500 g
Spiritus (20 vol. pot.) 1250 com
rdl q. s.

Man befeuchtet 1 alt 250 cm von 2, perkolirt, indem man 15 Minuten je 100 cm aufgiesst und stellt i. a. 1000 cm Flüssigkeit her.

Magnesia cum Rho.

Magnesia mit Rhubarber (Dreud. Vorsch.).

Rp. Rhiz. Rhei pulv. subf. 1,5
Magnes. carbon. 2,0

Mistura Rhei composita (Nat. form.).
Compound Mixture of Rhubarb.
Squinn's Rhubarb Mixture.

Rp. Extract. Rhei fluidi 12 com
Extract. Ipecacuanh.
fluidi (U-St.) 2 com
Natrii bicarbonat 24 g
Glycerini 250 com
Aquea Menthae pip. (U-St.) q. s. ad 1000 com.

Mistura Rhei et Sodae (U-St.).

Mixture of Rhubarb and Soda.

Rp. Natrii bicarbonat 20 g
Extract. Rhei fluidi 12 com
Extract. Ipecacuanh. fluid 6
Glycerini 250
Spiritus Menthae pip. 20
Aquea q. s. ad 1000

Mistura antidiyspeptica OBERG.

Rp. Magnesii carbonas. 5,0
Rhis. Rhei pulv. 5,0
Tinct. Rhei aquos. 20,0
Sacchari albi 20,0
Aquea Menth. pipetit. 100,0

Mistura Rhei (Mösch. Nosokom.-Vorsch.).

Rp. Infus. Rhis. Rhei 5,0; 100,0
Sirup. Sacchari 20,0

Pastilli antischachtel E. Thurnham.

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 50,0
Feni. rosacei 20,0
Sacchari 225,0

Mittels Gummi- oder Tragacanthschleim formt man 1000 Pastillen.

Pastilli Rhei E. Thurnham

Trockenes Rhei. Rhubarberpastillen

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 150,0
Rad. Glycyrrhiz. pulv. 50,0
Sacchari 250,0
Feni. Cacao 450,0
Öl. Cinnamon. gtt. 11.

Man formt 1000 Pastillen mit je 0,15 Rhubarber.

Pillulae antiperiodicæ (Nat. form.).

Antiperiodic Pills. Wannen's Pills.

Rp. Extract. Aloë 6,5
Rhis. Rhei 5,0
Radie. Angellone 3,5
Radie. Helenii 1,5
Cust. 1,5
Feni. Fenniculi 1,5
Rhis. Zedoarius 0,5
Cubeborum 0,5
Myrrhas 0,5
Agarici 0,5
Camphore 0,5
Chinal sulfurid 0,5
Extract. Gentiane q. s.

Man formt 100 Pillen. Obige Vorsehft ohne Extract. Aloë gibt die Wannen's Pills without Aloë.

Pillulae purgantes Raman (Ph. Belg.).

Rp. Extract. Rhei comp. 4,0
Rhis. Scammaria 10,0
Rhis. Jalapae 10,0
Sapon. medicat. 20,0

sticht man zur Pflanzensuppe.

Pillulae Rhei.

Rhubarberpillen.

I. United States.

Rp. Rhiz. Rhei pulv. (No. 20) 20,0
Sapone pulv. 4,0
Aquea 5,0

Man formt 100 Pillen.

II. Form. mag. Berlin.

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 15,0
Glycerini 5,0

Man formt 50 Pillen.

III. Form. Coloniae.

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 15,0
Glycerini q. s.

Man formt 50 Pillen.

IV. Dresd. Vorsch.

Rp. Extract. Rhei
Rhis. Rhei pulv. 20,0

Man formt 100 Pillen.

V. Mösch. Nosokom.-Vorsch.

Rp. Extract. Aloë
Extract. Rhei 20,0
Sapon. medicat. 1,0

Man formt 50 Pillen.

VI. Pfarzer Exemp.

Rp. Extract. Rhei
Rhis. Rhei 20,0

Man formt 100 Pillen.

Pillulae Rhei anglicae (Dreud. Vorsch.).

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 4,5
Aloë 3,0
Myrrhas 3,0
Sapon. medicat. 3,0
Öl. Menthae pip. gtt. V.
Electuar. Theriac 6,0

Man formt 100 Pillen.

Pillulae Rhei composita (Brit.).

Compound Rhubarb Pills.

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 60 g
Aloë Succinat. 45
Myrrhas 30
Sapone duri 30
Öl. Menthae pip. 4,5 com
Sirup. Glucos. 50 g

sticht man zur Masse. Dosis 0,25-0,5.

Pillulae Rhei compositae.

I. Helvetia.

Rp. Rhiz. Rhei 10,0
Aloë 5,0
Sapon. medicat. 0,5
Myrrhas 0,5
Öl. Menthae pip. gtt. XVI.
Glycerini 20 gtt. XI.

Man formt 100 Pillen.

II. United States.

Rp. Rhiz. Rhei pulv. 12 g
Aloë purificat. 30
Myrrhas 0
Öl. Menthae pip. 0,5 com
Aquea q. s.

Man formt 100 Pillen.

III. JAMES CLARK.

Rp. Rhiz. Rhei	4,0
Alaba	2,0
Myrrhae	2,0
Sap. medicat.	0,5
Ol. Carri	gitt. VI.

Man formt 100 Pillen.

Pillulae Rhei gelatinosae.

Rheubarberpillen für den Handverkauf.

Rp. Rhiz. Rhei pulv.	50,0
Sirup. Rhei	q. s.

Man zerstört zur Masse und formt daraus 500 Pillen, trocknet sorgfältig und überzieht sie mit Gelatine. (Gelatin. alb. 2,0, Ag. lapid. 2,0)

Pulvis antihyemericus Zimmerman.

Rp. Rhiz. Rhei	2,0
Tartari depurati	15,0
Fruct. Hordei perlat.	20,0
Aquae	1200,0

Kocht man $\frac{1}{2}$ Stunde, seigt durch und seigt
Sachari 60,0

Fleusae Rhei (Call.).

Tisane de Rhubarbe

Rp. Rhiz. Rhei comit.	5,0
Aquae destill. frig.	1000,0

Man lässt 4 Stunden stehen und seigt dann durch

Pulvis aërophorus cum Rheo.

Bräuspulver mit Rheubarbe.

Rp. Pulveris aërophori	20,0
Magnesi carbonat.	10,0
Rhiz. Rhei	20,0

In nicht verschlossenen Gefäßen aufzubewahren

Pulvis antihæmorrhoidalis.

Hämorrhoidenpulver.

Rp. Rhiz. Rhei	5,0
Sulfuris depurati	5,0
Magnesi carbonat.	5,0
Kali tartaric.	15,0
Elaeosacchar. Citri	20,0

Pulvis Antimonii cum Rheo (Form. Colonensis).

Rp. Hydrag. sulfurat. nig.

Sacch. sulfurat. nigr.	
Resin. Guaiac pulv.	
Magnes. carbonat.	
Sacchari albi pulv.	25 2,5 5,25 8,75
Rhiz. Rhei vulg.	2,5 2,75 6,25
	25,0 30,0 50,0.

Pulvis digestivus.

Verdauungspulver. Magnespulver.

Rp. Ammonii hydrochlor.	5,0
Rhiz. Rhei pulv.	7,5
Tartari depurati	17,5

II. Nach KLEIN (Pulvis Rhei tartarizatus).

Rp. Cort. Aurant. fruct. pulv.	
Kali tartaric.	"
Rhiz. Rhei	" AR 10,0.

Pulvis sceptratus seu antihæmorrh.

Rp. Rhiz. Rhei pulv.	10,0
Tartari depurati	20,0

Pulvis lasarus. Pulvis contra obelipationem KLEIN.

Rp. Rhiz. Rhei pulv.	20,0
Sacch. sulfurat. nigr.	10,0
Sacch. bianchandi	5,0

Das Magnespulver von FELD. LÖTNER enthält nur 5,0 Wehr. und 10,0.

Pulvis resoluens.

Resolvenspulver. Olliederpulver.

Rp. Ammonii hydrochlor.	
Rhiz. Rhei	50-40,0
Radix. Liquiritiae	20,0
Radix. Ipecacuanha.	0,4

Pulvis Rhei compositus (Bot. U-St.).

Compound Powder of Rhubarb. Gussow's Powder.

Rp. Rhiz. Rhei pulv.	25,0 25,0
Magnesiæ carbonat.	75,0 65,0
Rhiz. Zingiberis	12,5 10,0

Pulvis Rhei et Magnesiæ carbonatæ (Nat. form.).

Antacid Powder of Rhubarb and Magnesia.

Compound Anise Powder.

Rp. 1. Rhiz. Rhei sublt. pulv.	55 g
2. Magnesiæ usiae ponderosa.	65 g
3. Olei Anisi	6 cem
4. Spiritus	10 cem

Man kocht 3 in 4 und mischt mit 1 und 2.

Pulvis Rhei salinus.

Rp. Rhiz. Rhei pulv.	25,0
Kali sulfuric.	75,0

Pulvis stomachicus (Form. mag. Berlin.).

Rp. Diamant. sublimat.	5,0
Rhiz. Rhei pulv.	5,0
Sacch. bianchandi	20,0

Die Form. mag. Colonensis, fügt noch hinzu:

Elaeosacch. Menth. pip. 10,0.

Pulvis Vitæ Imperatoris.

Kaiserpulver.

Rp. Condamni preparat.

Cort. Chinamoni

Pulvis. Sennae

Fruct. Anisi vulg.

Radix. Liquiritiae

Rhiz. Rhei

Sacchari albi

Tartari depurati 52 2,0

Pulvis. Trifolii 2,5.

Sirupus aperiens Ussow.

Rp. Sirup. Rhei 20,0

Sirup. Sennae 10,0

Tinctur. Zingiberis 1,0

Sirupus Rhei aromaticus (U-St.).

Aromatic Syrup of Rhubarb.

Rp. Tinct. Rhei aromat. (U-St.) 100 cem

Sirup. Sacchari 550 "

Sirupus Rhei compositus.

Sirup de Rhubarbe composé (Call.).

Sirupus Cichorii compositus.

Sirup de chiorge composé.

Rp. 1. Rhiz. Rhei	200,0
2. Cort. Oenanthe. ceylan.	30,0
3. Ligni Santali chin.	20,0
4. Aquae destillat. (60°C.)	1000,0
5. Sacchari albi	2000,0
Radix. Cichorii	200,0
Pulvis. Cichorii	200,0
6. Herbas Fumariae	100,0
Herbas Soligandri	100,0
Fruct. Alkekengi	20,0
7. Aquae chullensis	2000,0

Man digerirt 1—2 mit 4 sechs Stunden, preßt aus, filtrirt und bringt je 100 g Filtrat mit 180 g von 5 cem Sirup. Den Feuerriemen und 6 übergießt man mit 7, preßt nach 10 Stunden aus und kocht aus der Flüssigkeit und dem Rest von 5 einen Sirup (von spez. Gew. 1,20). Beide Sirupe werden gemischt. — Nach einer vereinfachten abgekürzten Vorschrift ist der Sirup de oblique d'ailleurs der zuerst erwähnte Sirup ähnlicher Vorschrift.

Syrupus Rhei et Potassii compoſitus
(Nat. form.).
Compound Syrup of Rhubarb and Potassa.
Neutralizing Cordial.

Rp. Extract. Rhei fluidi	17,5 cem
Extract. Hydrass. fluidi	8,5 "
Kali carbonic.	17,5 g
Tinctur. Chinensis. (U-S.)	85,0 cem
Spirits. Menthae pipere.	
(U-S.).	8,5 "
Syrup. Sacchari	100,0 "
Spiritus diluti	q. s. ad 1000,0 "

Species ad longam vitam (Erghenz.).
Schwedische Kräuter.

Rp. Aloë gross. cactus.	8,0
Rhiz. Rhei conc. (II)	
Radic. Gentianae	"
Rhizom. Zedoariae	"
Rhizom. Galangae	"
Croc.	
Myrrhine gross. cactus. ad 1,0	
Agaric. gr. pulv.	2,0
Kirschen. Thierie.	1,0

Man vermischt Thierie. mit Agaric. und mischt.

Species Molles (Dreid. Versuchs.).
Mildepulveriges Rheum.

Rp. Rhiz. Rhei conc. conc.	8,0
Cortic. Chinensis regiae mlt. conc.	2,0

Tabulettes Rhei.
Rhubarber-Tabletten.

Rp. Rhiz. Rhei conc. pulv.	50,0
Sacchari Lactis	"
Tafel	8,0

Man formt durch Druck 100 Tabletten. Beim Verzehren des grossen preisst man die Tabletten, gewöhnlich zu 0,25, 0,5 und 1,0 aus diesem Rhubarberpulver ohne jeden Zusatz. Doch muss dasselbe einen gewissen Feuchtigkeitsgrad besitzen.

Tabulettes Rhei pro receptis.

Rp. Rhiz. Rhei conc. pulv.	5,0
Gummi arabic.	"
Sacchari albi	ad 0,5
Aquae destillat.	gitt. II.

Man preest 10 Tabletten.

Tinctura antiperiodica (Nat. form.).
Antiperiodic Tincture. Wauchoer's

Rp. Rhiz. Rhei gr. pulv.	
Radic. Angelicae	ad 30 g
Radic. Heleni	"
Croc.	"
Frustulae Pimpinell.	ad 10 g
Radic. Gentianae	"
Rhizom. Zedoariae	"
Catechu	"
Myrrhine	"
Agaric.	"
Camphora	ad 0 g
2. Chinini sulfat.	100 g
3. Spiritus diluti (31 proc.)	

q. s. ad 500,0 cem.
Man digerirt I mit 450,0 cem von 3 12 Stunden in einem verschlossenen Gefässe im Wasserbade, preest aus, dest. 3, filtrirt und bringt durch Nachwaschen des Filtes auf 5 auf 500,0 cem. Odige Flüssigkeit heisst die „Wauchoer'sche Tinct. without Aloë“. Durch Lösen von 17,5 g Extract Aloë in 1000,0 cem erhält man die „Wauchoer's Tincture with Aloë“.

Tinctura Rhei aromatica (U-S.).
Aromatic Tincture of Rhubarb.
Rp. 1. Rhiz. Rhei pulv. (No. 40) 200 g
2. Cort. Chinensis, Cassia " 40 "
3. Caryophyllor. " 40 "
4. Semina. Myrtiacae " 30 "
(Glycerin) 100 cem
5. Spiritus (91 proc.) 500 "
(Aque destill.) 400 "
6. Spiritus diluti (31 proc.) q. s.
Man befeuchtet 1-4 mit 150,0 cem von 5, schüttelt im Perkolator mit dem Rest, dann mit q. s. von 6, bis man 1000,0 cem Tinctur gewonnen hat.

Tinctura Rhei compoſita (Zeit.).
Compound Tincture of Rhubarb.
Rp. 1. Rhiz. Rhei pulv. (No. 40) 100,0 g
2. Radic. Cascarum cont. 12,5 "
3. Fruct. Cardamomi " 12,5 "
4. Spiritus (50 vol. proc.) q. s.
5. Glycerin 100 cem.
Man befeuchtet 1-4 mit 100,0 cem von 5, schüttelt durch Perkolation 500 cem und mischt mit 5.

Tinctura Rhei dulcis (U-S.).
Sweet Tincture of Rhubarb.
Rp. 1. Rhiz. Rhei pulv. (No. 40) 100 g
2. Radic. Liquiritiae " 40 "
3. Fruct. Anisi " 40 "
4. Fruct. Cardamomi " 10 "
(Glycerin) 150 cem
5. Spiritus (51 proc.) 500 "
(Aque destill.) 400 "
6. Spiritus diluti (31 proc.) q. s.
Wie Tinct. Rhei aromat. U-S. zu bereiten.

Tinctura Rhei et Gentianae (Nat. form.).
Tincture of Rhubarb and Gentiana.
Rp. Extract. Rhei fluidi 10,0 cem
Extract. Gentianae Rhois 17,5 "
Spiritus diluti q. s. ad 1000,0 "

Tinctura Rhei Komarov.
Rp. Rhiz. Rhei conc. 150,0
Cort. Aurantii fruct. conc. 20,0
Radic. Contray. minor. " 25,0
Fruct. Foeniculi cont. 12,0
Spiritus (87 proc.) 500,0
Aque destill. 600,0

Tinctura Rhei spirituosus (Erghenz.).
Weingeistige Rhubarbertinctur.
Rp. Rhiz. Rhei conc. 80,0
Radic. Gentianae conc. 20,0
Radic. Serpentariae virgin. 5,0
Spiritus diluti (60 proc.) 1000,0

Vinum Rhei (Zeit.).
Vin ou Canele de rhubarbe.
Rp. Rhiz. Rhei 80,0
Vin du Granaiche 1000,0
Durch ständige Maceration.

II. Vinum of Rhubarb (Nat. form.).
Rp. Rhiz. Rhei pulv. (No. 50) 100 g
Rhizom. Calami " 10 g
Vin albi fortioris (Nat. form.) q. s.
Durch Perkolation bereitet man I. s. 1000,0 cem.

Vel. Electuarium antidiarrhoeum.
Leitwage gegen Durchfall der Leinwand.
Rp. Crocus albus purg. 10 g
Rhiz. Rhei 10 g
Rhizom. Tormentill. ad 25,0
Rhizom. Calami 75,0
Folium Sennae 25,0
Aque communis q. s.

Rhabarbersecken aus heißen Stoffen zu entfernen wird heisses Benzol empfohlen. **Rhabarbersirup** aus Stengeln der in Gärten angebauten Rhabarberpflanzen stellt man nach WANKER dar, indem man die geschälten und zerschnittenen Stengel mit etwas Zucker einige Stunden in die Wärme stellt, auspresst, den Saft aufkocht, klärt und mit Zucker einkocht, zum Schluss auf 6 kg Sirup 500 g Rum hinzusetzt.

Rhabarberwein aus frischen Stengeln. Diese werden geschält, zerschnittes, zerquetscht und mit ihrem halben Gewichte kaltem, abgekochtem Wasser zum Gähren bei Seite gestellt. Man presst aus, setzt auf je 1 l Saft 400 g Zucker hinzu und lässt regelrecht vergären.

Ballhausener Tropfen. Mischung aus Aloe-, Benzol-, Myrrhentinktur, Rhabarbersaft, Rhabarberwein, mit wenig Citronenöl.

Bergbalsam von G. SCHMIDT. Ein verästeltes und mit Weingeist versetzter Auszug aus Rhabarber, Fenchelwurzel, Schafgarbe etc.

Matreinigungspillen der heil. Elisabeth bestehen aus Aloe, Jalapanharz, Spuren Rhabarber und Tamarinden.

Dandelion und Quinine Bileus and Liver Pills, KISS's, bestehen aus Rhabarber, Aloe und Extrakten.

Flebermittel für Kinder, von HARRIS, ist eine Tinktur aus Rhabarber, Safran, Süssholz und Bitterstoffen.

Kruteressenz, BARTHELEMY's, ist Tinctura Rhei composita (RICHTER).

LESCHUTZKY's Geheimarathspillen (Name geschützt): Rhizom, Rhei 50,0, Extracti Aloes 17,0, Extracti Rhei 8,0, Saponis medicati 31,0, Resinae Jalapae 14,0, Olei Carvi, Olei Capivi aa gtt. VII. Zu 750 Pillen. C. Cass. Chin. (Pharm. Zeitg.).

Magenelixir, WANKER's, ist eine Tinktur aus Rhabarber, Senna, Safran, Süssholz, Rosinen.

Magenotropfen, Dr. SPRINGER's, von Apoth. BERGARD, ist ein weingeistiger Auszug aus Rhabarber, Aloe und Zitruswurzel.

Nerven-Kraft-Elixir, Dr. LIEBER's, ist ein weingeistiger Auszug aus Aloe, Rhabarber, Kalmus, Echin, Tausendgoldkraut etc. (Karlsruhe, Ortsges.-Rath).

Reduktionspillen, Marienhader, von Dr. SCHUMMER-BASSEL, 50 versilberte Pillen aus Rhabarber, China, Schachtelhalmextrakt, Safran und Rhabarberpulver (Pharm. Ztg.).

Rhabarber-Brausesalz von Dr. E. SAKNOW in Hamburg enthält 10 Proc. Natriumbicarbonat und 6 Proc. Rhizom, Rhei (als Extrakt).

Rhabarberpillen, BLUM's, sind den STAMM'schen Hauspillen ähnlich (Bd. I, S. 223).

Rheum compositum Tabloids von BURROUGHS, WILLCOCKS & Co. I. 0,32 schwere Tabletten aus 3 Natr. bicarb., 3 Magnes. carb., 2 Pulv. Rhei, 1 Pulv. Zingiber. II. Tabletten aus je 0,058 Pulv. Rhei, 0,054 Aloe, 0,034 Sap. medicat., 0,034 Myrrha, q. s. Ol. Mentli. pip.

Sirup depuratif von VINCENT in Grenoble ist Rhabarbersirup mit 8,7 Proc. Jodkalium.

Tinctura Rhei aquosa und vinosa DRUGGELL soll den Vorschriften der Germ. entsprechen, ohne den vielen Personen unangenehmen Rhabarbergeruch und -geschmack zu besitzen.

Verdauungs- und Lebensessenz von Dr. NITZSCH ist ein mit Lakritz verästeltes, schwach weingeistiger Auszug aus Aloe, Rhabarber etc.

III. Rheum Rhaponticum L. Heimisch in Bulgarien und Sibirien, auch kultivirt. Blattstiel halbcylindrisch, oberseits flach, unterseits gefurcht, Blattspreite rundlich-eiförmig, am Grunde tief herzförmig, ganzrandig-wellig. Liefert:

Radix Rhapontic. Radix Rhei nostralis seu Sibirici seu Pontici. — Rhapontikwurzel. Falscher oder Pontischer Rhabarber. — Racine de rhapontic (Gall.).

Dient ihres niedrigen Preises wegen ausschließlich in der Therapie, nach GALL auch zur Bereitung des Theriaks. Verwendung findet das Rhizom mit den Wurzeln.

Rhus.

Gattung der Anacardiaceae — Rhodese.

I. Rhus Toxicodendron L. Heimisch in Japan und in Nordamerika bis Mexiko. Aufrechter oder klimmender Strauch mit lauggestielten, dreizähligen Blättern, deren Blättchen eiförmig, gestielt, ganzrandig oder gekerbt-gewähnt und meist kahl sind. Es finden Verwendung:

† *Folia Toxicodendri* (Germ. I.). *Rhus Toxicodendron* (U-St.). *Herba Rhois Toxicodendri seu radicans*. — Giftsumachblätter. Giftbaumblätter. — *Feuilles de rinalgrier. Feuilles de sumac vénéneux. — Poison Ivy. Poison-oak Leaves.*

Bestandtheile. Bis 25 Proc. Gerbstoff, der die Haut rühende Bestandtheil sollte eine flüchtige Säure, Toxicodendronsäure, sein, die aber wahrscheinlich Essigsäure ist, man hält diesen Bestandtheil jetzt für Cardol (Band I, S. 393).

Verfälschung. Es sollen zuweilen die frühblühen Blätter von *Ampelopsis quinquefolia* Michx. und die dreizähligen von *Ptelea trifoliata* L. in den Handel gelangen.

Verwendung. Aus den frischen, im Juni — Juli bei Sonnenschein gesammelten Blättern (man vermeide, sie mit der Haut in Berührung zu bringen und schütze die Hände durch Handschuhe, da die Berührung der Blätter mit der Haut bei vielen Personen böseartige Ausschläge erzeugt) bereitet man ein Extrakt und eine Tinktur. Die getrockneten Blätter dürfen nicht über ein Jahr aufbewahrt werden. In ähnlicher Weise giftig wirken auch eine Anzahl anderer Arten, so *Rhus toxicaria*, *Rh. juglandifolium*. Dosis maxima 0,4 g, pro die 1,2 g (Germ. I.).

† *Extractum Toxicodendri*. Wie *Extractum Belladonnae* Germ. (Band I, S. 459). Ausbeute etwa 3 Proc. Vorsichtig aufzubewahren. Dosis maxima 0,05, pro die 0,2 (Hagen).

† *Tinctura Toxicodendri* (Germ. I.). Aus 5 Th. frischen, gequetschten Blättern und 5 Th. 87proc. Weingeist durch Maceration. Dosis maxima 1,0, pro die 3,0.

In der Homöopathie gegen Gicht und Rheuma. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

II. *Rhus glabra* L. Smooth Sumach. Heimisch in Nordamerika. Man verwendet die fast kugelförmigen, dicht mit purpurrothen Haaren bedeckten, einsamigen Früchte (U-St.).

† *Extractum Rhois glabrae fluidum* (U-St.) Fluid Extract of *Rhus glabra*. Aus 1000 g gepulv. Frucht (No. 40) und einer Mischung von 100 cem Glycerin und 900 cem verdünntem Weingeist (41proc.) im Verdünnungswage. Man befeuchtet mit 350 cem, fängt die ersten 800 cem Perkolat für sich auf und bereitet 1 : 1000 cem Fluidextrakt.

III. *Rhus aromatica* Ait. Sweet Sumach. Fragrant Sumach. Heimisch von Kanada durch das atlantische Nordamerika bis Mexiko. Man verwendet die Wurzelrinde. Sie ist bedeckt von einem dünnen Kork, der aus flachen, unverdickten Zellen besteht. Die Markstrahlen sind aloeartig. In den Baststrahlen Gruppen obliterierter Siebröhren. Ganz vereinzelt Gruppen von Steinzellen, die zuweilen Einzelkrystalle von Oxalat enthalten. Im Parenchym Oxalatdrüsen. In Mittelrinde und Bast schizogene Sekretbehälter. Von Bestandtheilen sind zu nennen: Fettes Oel, Gerbstoff, Gallussäure. — Man verwendet sie bei Diabetes, Syphilis, Blasenleiden, Nierencalciden etc.

Aus der mittelfein gepulverten Rinde bereitet man

† *Extractum Rhois aromaticae fluidum*. Gewürzsumach-Fluidextrakt, wie *Extractum Condurango fluidum* Germ. (Band I, S. 942). Gabe 0,5—2,0 cem mehrmals täglich.

Tinctura Rhois aromatica (Dread. Vorschr.). 1 Th. Gewürzsumach-Fluidextrakt, 2 Th. Weingeist, 2 Th. Wasser.

IV. *Rhus perniciosa* H. B. Kth. In Mexiko. Liefert ein purgirend und diuretisch wirkendes Gummiharz (*Goe Anchipia*), das 34 Proc. Gummi und 44 Proc. bitter-schmeckendes Harz enthält.

V. *Rhus succedanea* L. und andere wachsliefernde Arten, vergl. Band I, S. 692.

VI. *Rhus somaliata* Murray liefert Gallen, vergl. Band I, S. 1199.

VII. *Rhus vernicifera* D. C. liefert Lack, vergl. Band II, S. 263.

VIII. Einige Arten enthalten in den Blättern reichliche Mengen von Gerbstoff und werden daher technisch verwendet. So liefert *Rhus coriaria* L. den sizilianischen, spanischen, portugiesischen, griechischen und einen Theil des französischen

Sumach, *Rhus Cotinus* L. den Triestiner, venetianischen, ungarischen und Tiroler Sumach, wegen der provençalische Sumach von *Coriaria myrtifolia* L. stammt. Nordamerikanischen Sumach liefern *Rhus typhina* L., *Rh. glabra* L., *Rh. copallina* L. Der Gerbstoffgehalt schwankt von 10—27 Proc.

Ribes.

Gattung der Saxifragaceae — Ribesloideae.

I. Ribes rubrum L. In Nord- und Mitteleuropa und Asien und dem nördlichen Amerika. Strauch mit unbewehrten Zweigen. Blätter handförmig, doppelt gesägt, drüsig punktiert, in der Knospenlage gefaltet. Blüten zwittrig, in vielblütigen, hängenden Trauben, mit eiförmigen Deckblättchen und beckenförmigem, kahlem Kelch. Frucht eine saftige Beere, vom vertrockneten Kelch gekrönt, roth oder weiss. Dieselben werden verwandelt:

Fructus Ribis. Baccae seu Fructus Ribium. Ribia seu Ribesia rubra. — Rothe Johannisbeeren. — Groseille (Gall.). — Currants. Currant berries.

Bestandtheile. Nach Kossia: frisch: Wasser 84,77 Proc., Stickstoffsubstantia 0,51 Proc., freie Säure (Citronensäure 1 Th., Äpfelsäure 2 Th.) 2,18 Proc., Zucker 6,38 Proc., sonstige stickstofffreie Körper 0,90 Proc., Holzfaser und Zerze 4,57 Proc., Asche 0,72 Proc.

Verwendung. Die im Juni und Juli reifenden Früchte dienen zur Bereitung eines Siraps; ferner liefern sie einen vorzüglichen, durch Geschmack und feurige Farbe ausgezeichneten Wein, dessen Darstellung für viele Besitzer kleinerer Apotheken einen lohnenden Nebenverwerb bildet.

Sirupus Ribis (Ergänz.). **Sirupus Ribium** (Austr.). **Sirupus de fructu Ribisli.** **Johannisbeerstrup.** **Ribiselstrup.** **Sirap de groseille** (Gall.). **Ergänz. Gall.:** Aus frischen rothen Johannisbeeren wie **Sirupus Cerasorum** (Band I, S. 695). **Austr.:** Wie **Sirap Mororum** Austr. (S. 406).

Succus e fructu Ribis rubrae (Gall.). **Suc de groseille.** Aus 1000 g frischen, rothen Johannisbeeren, 100 g Sauerkirschen und 50 g Südkirschen. Man zertheilt die Früchte auf einem Haarsiebe, presst aus, lässt den Saft bei 12—15° C. vergähren und seigt durch. Fügt man den Früchten noch 115 g Himbeeren hinzu, so erhält man den **Suc de groseille framboisè** (Gall.).

Conserva Ribis. **Johannisbeerkonserve.** Gleiche Gewichtstheile frische, gewaschene Beeren und Zuckerpulver erhitzt man in einem Porcellangefäße unter Umrühren im Wasserbade, bis eine Probe beim Erkalten zur Gallerte erstarrt und fällt halberkaltet in weithalsige, dicht zu verschliessende Gläser.

Gelatina Ribis. **Johannisbeergelée** (Diet.). 3000,0 rothe, 1000,0 weisse Johannisbeeren ohne Stiele kocht man mit 500,0 Wasser, bis sämtliche Beeren aufgesprungen sind, seigt durch, ohne zu pressen, kocht mit 2000,0 Zucker unter Abschäumen 20 Min., seigt durch und füllt in kleinere Gefässe.

Vinum Ribis Johannisbeerwein. Reife, entstielte Johannisbeeren lässt man durch eine Traubenmühle (oder eine saubere Fleischhackmaschine) gehen, dann mit 2 Pfd. Zucker einige Tage bei 15° C. stehen, presst aus, mischt dem Rückstand nochmals die gleiche Zuckermenge und so viel Wasser hinzu, dass die Pressfähigkeit der zuerst erhaltenen gleichkommt, und mischt beide. Das lästige Auspressen ist zu umgehen, wenn man den Fruchtsaft in einem Extrahiergefäße (s. Bd. I, S. 1231) freiwillig abtropfen lässt, hierauf mit so viel Wasser anlaugt, dass der gewonnene Saft etwa den in Arbeit genommenen Beeren an Gewicht gleichkommt. 6 Th. Saft lässt man mit 3 Th. Wasser, auszusamen Beeren an Gewicht gleichkommt. 6 Th. Saft lässt man mit 3 Th. Wasser, wurd 1—1½, —2 Th. Zucker gelöst (je nachdem man einen schwächeren oder stärkeren Wein erzielen will), regeltrecht in einem Fasse vergähren.

II. Ribes nigrum L. Heimisch im europäisch-asiatischen Waldgebiet bis zur Mandchurie. Blätter tief 3—5lappig, am Grunde mehr oder weniger herzförmig, grob zerbig-gesägt, fast kahl, unterseits mit gelben Drüsen. Deckblätter phyllisch. Kelchröhre verbug-gesägt, fast kahl, unterseits mit gelben Drüsen. Deckblätter phyllisch. Kelchröhre verbug-gesägt, fast kahl, unterseits mit gelben Drüsen. Frucht schwarz, drüsig punktiert. Die ganze Pflanze hat einen wangenartigen Geruch und Geschmack. Verwendung finden;

1. die Früchte: *Fructus Ribis nigri*. *Ribia nigra*. *Ribesia nigra*. — Schwarze Johannisbeeren. Ahlbeeren. Gichtbeeren. — Black-currants.

Pasta Ribis nigri. Black-currant pasta (Brit.). Johannisbeer-Gelée.

Die käufliche schwarze Johannisbeerpasta dient zur Darstellung der „Fruchtgrundlage, Fruit basis“, welche zur Bereitung einer Reihe von Pastillen der Brit. Verwendung findet. Die Vorschrift zu der

Preparation with Fruit basis (Brit.) lautet: Die 500fache Gewichtsmenge des für eine Pastille verordneten Arzneimittels wird mit 439,5 g Zuckerpulver und 19,5 g gepulv. Gummi arabicum gemischt, mittels 35,6 ccm Gummischleim, 56,75 g käuflicher, schwarzer Johannisbeerpasta, die vorher mit siedendem Wasser erweicht ist, und q. a. Wasser zur Masse angeschlossen und daraus 500 Pastillen geformt.

Gelatina Ribis nigri: Wie *Gelatina Ribis* (s. oben).

Sirupus Ribis nigri. Sirup de Cassia. Cassis-saft. Aus schwarzen Johannisbeeren wie Sir. Ribis (s. oben).

Schwarzer Johannisbeerlikör. Eau de Cassia. Liqueur de Cassia. 300 g reife Früchte werden zerquetscht, mit 300 g Weingeist, 400 g Wasser, 4 g Ceylonzimmet, je 2 g Nelken und Koriander fünf Tage macerirt; in der Pressflüssigkeit löst man 375 g Zucker. In Frankreich als geschmackverbessernder Zusatz zu flüssigen Arzneimischungen beliebt. (China Cassia nach Vienna: Extr. Chinæ 1,0, Cassia 12,0, Vinl. ruhrt 7,0.)

2. Die Blätter: *Folia Ribis nigri*. — Johannisbeerblätter. Cassisthee. — *Feuille de Cassia* (Gall.) werden in Frankreich als schwetstreibendes Mittel gebraucht. Auch gehören sie zu den Heilmitteln des Pflaunders Karkass.

Ricinus.

Gattung der Euphorbiaceae — Platylobaeae — Crotonoideae — Acalyphaeae — Ricinales.

Ricinus communis L. Ursprünglich wohl in Afrika heimisch, durch die Kultur weit in wärmeren Gegenden verbreitet. In den Tropen sträuchig und über 10 m hoch, in Mitteleuropa einjährig, bis 2 m hoch. Blätter gross, abwechselnd, schildförmig, handförmig, viellappig, die Abschnitte gesägt. Blütenstand rispig, die oberen Blüten gedrängt, männlich, die unteren gestielt, weiblich. Staubfäden wiederholt gabelig getheilt, Thesen getrennt, fast kugelig. Fruchtknoten dreifächerig. Griffel kurz oder verlängert, Narbe 2spaltig, seltener ungetheilt, absteehend, fadenförmig. Frucht eine glatte oder stachelige Kapsel, in 2klappige Coccon sich lösend. Verwendung finden:

1. die Samen: *Semen Ricini*. *Semen Castaputiae majoris*. — Ricinusamen. Purgirkörner. — *Semence des Ricin* (Gall.).

Beschreibung. Sie sind 8–17 mm lang, 4–10 mm breit, oval, auf der einen Seite gewölbt, auf der anderen flach, in der Mitte mit einer etwas erhabenen Leiste, am einen, spitzeren Ende mit einer hohlen, nach dem Ablösen eine grubige Vertiefung zurücklassenden, als fleischige Warze vorragenden Caruncula, dicht unter derselben der wenig auffallende Nabel, von dem aus die Raphe gegen das andere Ende verläuft. Samenschale hart, zerbrechlich, glänzend hellgrau, meist mit rothen, braunen oder schwarzen Strichen und Punkten. Sie umschliesst



Fig. 108. Samen Ricini.

a von der Rückseite, b von der Bauchseite.

das mächtige Endosperm mit dem Embryo, dessen beide grosse Keimblätter flach, oval, am Grunde fast herzförmig sind. Im Endosperm und Embryo Aleuronkörner, die ein (seltener 2) wohl ausgebildete Krystalloide und ein oder wenige Globuloide haben.

Bestandtheile der nicht geschälten Samen nach KORMOR: 5,46 Proc. Wasser, 18,78 Proc. Stickstoffsubstanz, 51,37 Proc. Fett, 1,5 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe, 18,10 Proc. Holzfaser, 3,10 Proc. Asche.

Die geschälten Samen enthalten: 6,46 Proc. Wasser, 19,24 Proc. Stickstoffsubstanz, 56,03 Proc. Fett, 2,91 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe, 2,47 Proc. Holzfaser, 2,89 Proc. Asche. Ferner enthalten die Samen Amygdalin und zu 3 Proc. einen sehr giftigen Stoff, Ricin, der eine zur Gruppe der unangeformten Fermente gehörige =Phytalbumose ist. 0,03 mg Ricin pro 1 kg Körpergewicht eines Hundes tötet denselben, und zwar wirkt es auf das Blut, indem es dasselbe zum Gerinnen bringt. Innerlich genommen wird die Dosis letalis beim Menschen zu 30 mg, subkutan zu 3 mg angenommen. Das Ricin löst sich nicht in Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol etc., dagegen leicht in verdünnten Säuren und Salzlösungen. Durch Erhitzen einer Lösung wird seine Giftigkeit nach zerstrört.

Anwendung. Wegen ihrer grossen Giftigkeit infolge des Gehaltes an Ricin (3 Samen können das Leben eines Menschen gefährden) werden die Samen kaum medicinalisch verwendet. Ueber die Prosskuchen vergl. unten.

Tinctura Ricini seminis. Aus 1 Th. zerstoßenen Samen und 5 Th. verdünntem Weingeist.

2) Das fette Oel der Samen: **Oleum Ricini** (Germ. Heil. Austr. Brit. U-St.). **Oleum seminis Ricini.** **Oleum Castoris seu Palmae Christi.** — Ricinusöl. Casteröl. (Palmöl). — Hulle de ricin. — Castor oil.

Darstellung. Die frischen Samen werden enthiilt und die Kerne 1—2 mal kalt gepresst, wobei 40—45 Proc. Oel gewonnen werden. Die Rückstände werden dann noch einmal heiss gepresst, wobei man noch 7 Proc. Oel gewinnt. Oder man extrahirt die verkleinsten Samen mit Schwefelkohlenstoff etc. Zur pharmaceutischen Verwendung ist nur das kalt gepresste Oel zumachen, die anderen finden Verwendung für technische Zwecke, als Brennöl, Schmieröl etc. Wie die anderen besitzt aber auch das kaltgepresste Oel eine drüsische Wirkung (wohl infolge eines Ricin Gehaltes); um ihm diese zu nehmen, wird es mehrmals mit Wasser ausgekocht, durch Erwärmen vom Wasser befreit, filtrirt und sofort in Blechkanister abgefüllt, die verthet werden.

Nach einem neuerdings patentirten Verfahren (D. R. P. 93596) löst man das Oel in absolutem Alkohol, erhitzt in einem luftdicht verschlossenen Gefässe und wäscht dann mit heissem Wasser aus.

Sorten. Die im Handel befindlichen amerikanischen und ostindischen Öle sind in der Regel warm gepresst und daher gelblich, das italienische und französische ist kalt gepresst und fast farblos.

Konstanten des Oeles. Spec. Gew. des Oeles bei 15° C. 0,960—0,974, der Fett säuren bei 15,5° C. 0,9509. Erstarrungspunkt des Oeles — 17 bis — 18° (amerikanisches Oel schon bei — 10 bis — 12° C.). Erstarrungspunkt der Fettsäuren 3,0° C., ihr Schmelzpunkt 18,0° C. Verseifungszahl 180—183. Acetylzahl 153,4. Acetylsäurezahl 142,3. Acetylverseifungszahl 296,3. Jodzahl 84,0—84,5. Jodzahl der Fettsäuren 98,6—98,8. Es dreht die Polarisationsebene rechts.

Eigenschaften. Dickflüssig, kaum gelblich, von mildem, hinten nach etwas kratzendem Geschmack und schwachem, charakteristischem Geruch. An der Luft wird es ranzig, sähe und trocknet in dünnen Schichten allmählich an, ohne ganz fest zu werden. Bei der Blausäureprobe wird es fest. Es ist etwas fadenziehend, d. h. ein abfallender Tropfen zieht einen Faden nach sich. — Es löst sich mit absolutem Alkohol und Eisessig in jedem Verhältnisse mischbar. Es löst sich bei 15° C. in etwa 4 Th. 90proc. Weingeist, bei 35° C. mischt es sich mit 2 Th. desselben. Löslich in Aether, Chloroform, Amylalkohol, Benzol in allen Verhältnissen, nicht löslich in Buxin, Petroläther, Petroleum, Paraffinöl.

Charakteristisch für das Oel ist sein hohes specifisches Gewicht, seine hohe Acetylzahl, seine leichte Löslichkeit in Alkohol und Eisessig, seine Unlöslichkeit in Petroleumdestillaten.

Bestandtheile. Ricinolsäureglycerid und Ricinolsäureglycerid, beide $(C_{22}H_{44}O_6)_2 \cdot C_4H_8$. Daneben enthält es noch geringe Mengen Stearin $(C_{18}H_{36}O_2)_2 \cdot C_4H_8$, aber wahrscheinlich kein Olein.

Prüfung. Zum Nachweis fremder Oele im Ricinusöl ist die Prüfung mit Weingeist wenig geeignet, da die Gemenge der Oele sich anders bezüglich der Löslichkeit verhalten als die reinen Oele. Besser benutzt man die Unlöslichkeit des Ricinusöles in Petroleumdestillaten, worin sich alle anderen fetten Oele lösen. Man versucht das Öl mit dem 5fachen Volum Vaselineöl und lässt bei 10–15° C. stehen, es scheidet sich dann das Ricinusöl am Boden ab. Natürlich lässt sich die Methode auch umgekehrt verwenden, um in einem Oele Ricinusöl nachzuweisen.

Dagegen verwendet man Alkohol bei folgender Probe: 10 cem Ricinusöl schüttelt man mit 50 cem Weingeist von 0,829 spec. Gew. bei 17,5° C. in einem graduirten Cylinder. Eine starke Trübung, die auch beim Erwärmen auf 20° C. nicht verschwindet, zeigt noch 10 Proc. fremde Zusätze (Sesamöl, Leinöl, Rüböl, Baumwollsaamenöl) an. Nachweis von Baumwollsaamenöl Band I, S. 134.

Handelswaare. Aufbewahrung. Das in Italien und Frankreich aus einheimischen Samen gepresste Öl, *Oleum Ricini medicinale*, *Ol. Ricini Italicum albissimum*, welches allein den Anforderungen der Arzneibücher entspricht, kommt in dicht verbleteten oder mit Schraubenverschluss versehenen Kanistern¹⁾ von 20 kg Inhalt in den Handel.

Da das Öl bei der Aufbewahrung in kühlen Räumen einen körnigen Bodensatz bildet, so stellt man diese Blechgefäße vor dem Umfüllen einige Zeit unter bläueligem Wenden und Rütteln an einen mässig warmen Ort, fällt dann (wobei ein geschickter Defektor keinen Trichter benutzt) den gesammten Inhalt in nicht zu enghalsige Flaschen bis zum Halse und verschliesst sie sorgfältig. Um ein nochmaliges, späteres Umfüllen zu vermeiden, wählt man zweckmässig Vorrathsgefäße von gleicher Grösse und wechselt sie bei Bedarf einfach aus. Das Gesagte gilt natürlich auch für das Abfüllen in das Standgefäß der Officin. Man versieht dieses, um es stets sauber zu halten, mit einem Tropfensammler (ein spiralförmig zusammengewellter Streifen Celluloid oder Weissblech, den man mit einer kleinen Tülle versieht, erfüllt den gleichen Zweck) und bedeckt die Oeffnung mit einer Glasplatte oder verschliesst mit einem kantig geschliffenen Glasstöpsel.

Rausig gewordenes Ricinusöl lässt sich durch Digestion mit Magnesiumcarbonat und Filtriren wiederherstellen, falls man es nicht für äusserliche Zwecke verwenden kann.

Anwendung. Ricinusöl ist ein mildes, sicheres, rein mechanisch wirkendes Abführmittel, das von unangenehmen Nebenwirkungen zwar frei ist und deshalb auch von Kindern, Wöchnerinnen etc. gut vertragen wird, von manchen Personen aber nicht eingenommen werden kann, da ihr Magen es immer wieder von sich giebt. Die Unannehmlichkeit des Einnehmens beruht hauptsächlich auf der sähen, dickflüssigen Beschaffenheit des kalten Oeles, weshalb man es am besten mit heisser Fleischbrühe, Milch oder Kaffee nimmt, auch wohl auf Bier und mit diesem überschichtet oder damit zum Schäumen geschüttelt, seltener in Brausemischungen oder als Gallerte (s. unten). Es giebt ferner besondere Löffel zum Einnehmen des Oeles. Eine sehr beliebte Anwendungsform bietet die elastischen Gallertkapseln, die fabrikmässig in verschiedenen Grös-



Fig. 104. Gefäß zum Abwiegen von Oleum Ricini.

sen, von 0,5–10 g Inhalt hergestellt werden. Vom Arzte wird Ricinusöl häufig als Emulsion verordnet; es genügt hier $\frac{1}{4}$ bis $\frac{1}{2}$ Gummi arabicum. Zum Abwiegen des Oeles bedient man sich hierbei einer kleinen Blechschale mit Fuss (Fig. 104) aus welcher es sich mit Hilfe eines Kartentables ohne Verlust in den Emulsionsmörser entleeren lässt.

Man nimmt das Öl zu 15–20–60 g. Im Klystier zu 30–50 g in Hufeisenchleim. Seine stärkere Wirkung führt man darauf zurück, dass es vom Darm weniger wie andere Oele resorbiert wird. Auch äusserlich gebraucht man es bei Verstopfung als Einreibung in den Unterleib; ferner zu Pomaden, Bädern, in Weingeist gelöst zu Haarspiritus. Im Haushalt dient es zum Einfetten von feinerem Schuhwerk, in der Technik zur Türkienschrotfärberei.

¹⁾ Ueber zweckmässige Verwendung der leeren Ricinusölkanister siehe Bd. I, S. 307. Prospekt.

Magnesium ricinicum. Ricinussaure Magnesia. 120,0 Ricinussaife mischt man unter Erwärmen mit 180,0 Wasser, fügt eine Lösung von 90,0 Magnesiumsulfat in 180,0 Wasser hinzu, stellt 1 Stunde ins Wasserbad, setzt eine Lösung von 40,0 Natriumchlorid in 120,0 Wasser zu, erwärmt noch 1 Stunde, stellt kalt, wäscht die ausgeschiedene Seife mit Wasser und trocknet.

Oleum Ricini depuratum (D.R.-P. 93596, vergl. S. 745).

Oleum Ricini aromaticum nach STANNICK. Bestes Ricinusöl wird wiederholt mit heissem Wasser behandelt, aber gekörnte Kohle filtrirt, mit q. a. Saccharin und einer Spur Zimmtöl oder Vanilleessenz versetzt (Pharm. Ztg.).

Stempelfarben für Metallstempel, zum Stempeln von Urkunden, bereitet man nach E. DREYER aus 5 Th. roher Oelsäure, 95 Th. Ricinusöl und 3–5 Th. einer alkalischen Anilinfarbe.

Grésule sulfuricisée (Gall.).

Rp. Kreosot	12,0
Liquor sulfuricissim	90,0

Emulsion Olei Ricini.

Emulsionis Olei Ricini et Castor Oil.

Form. Recet. et Colon.	Nat. form.
Rp. Olei Ricini	40,0 25,0 g
Gummi arabici	12,0 8,0 g
Sirup simplex	20,0 20,0 com
Tinctura Vanillae	— 2,5 g
Aqua destillat. q. a. ad	200,0 ad 100,0 g

Liquamentum sulfuricatum (Gall.).

Tapique sulfuricisé.

[Sulfuricatum de sodae.]

Rp. 1. Olei Ricini	1000,0
2. Acidi sulfurici puri (1,848)	250,0

Mischt man 1 in ein geräumiges Glasgefäss mit Hahn, stellt in kaltes Wasser und fügt vorsichtig mit Hilfe eines Tropftrichters 2 unter Umrühren und stetiger Abkühlung hinzu. Nach 12 Stunden schüttelt man heftig um 1600,0 Wasser hinzu, lässt absetzen, dann die wässrige Schicht ablassen, wäscht die Oelschicht noch 2 mal mit 1,5 l essig auf 60–70° C. erwärmten 10proc. Kochsalzlösung, neutralisirt mit verdünnter Natronlauge bis zur schwachsauren Reaktion, entfernt die wässrige Flüssigkeit, trocknet das Öl durch mehrmaliges Schütteln mit (26,9) Pottasche und filtert es durch Papier.

Das reine Präparat ist identisch mit dem sogen. „Trichiaen-Reichelt“, das reine Präparat ist als „Polyseire“ bekannt.

Mistura Olei Ricini (Bois).

Castor Oil Mixture.

Rp. Olei Ricini	75,0 com
Mucilag. Gummi arab.	27,5 g
Aqua Aurantii Recet.	25,0 g
Aqua Cinnamon	25,0 g

Oleum Ricini sulfuratum H. Senné (Misch. Versetz.).

Aromaticisirtes versetztes Ricinusöl.

Rp. Saccharin (500 fach)	0,5
Vanillin	3,1
Alkohol absolut	25,0
Olei Ricini	100,0
Olei Cinnamon. coel. gtt. X.	

Pasta Cacao Olei Ricini.

Ricinast-Chocolade Brei nach

Rp. 1. Cacao absolut pur.	
2. Olei Ricini	ca 250,0
3. Sacchar pur.	300,0
4. Sacchar. Vanillin	5,0

Man schüttelt 1 und 2, mischt 3 und 4 hinzu und löst in Tafeln.

Oleum Ricini saponificatum.

Gelatin Olei Ricini. Ricinussapillerte.

Rp. Olei Ricini	25,0
Gummi	3,0

Man mischt bei gelinder Wärme

Pasta Olei Ricini STANNÉ

Rp. Olei Ricini	25,0
Pulv. Liquiritiae comp.	10,0

Pasta Olei Ricini saccharata STANNÉ.

Rp. Olei Ricini	20,0
Sacchari albi pulv.	50,0

Pastille Olei Ricini.

Rp. Olei Ricini	4,0
Amygdal. destill. pulv.	4,0
Olei Cist.	gss. 1

Breut man zu Pastillen und überzieht sie mit Zuckerzucker.

Phenol sulfuricis (Gall.).

Phenol sulfuricisatum.

Rp. Acidi carbonici	20,0
Liquor sulfuricissim	80,0

Salleriate de phénol sulfuricisé (Gall.).

Rp. Salis	15,0
Liquor sulfuricissim	85,0

Sapo Ricini.

Rp. 1. Natrii creosoti	20,0
2. Aquae destill.	80,0
3. Olei Ricini	100,0
4. Natrii chloridi	20,0
5. Aquae destill.	90,0

Man digerirt 2 mit der Lösung von 1 in 3 bis zur völligen Verseifung, schüttelt mit der Lösung von 4 in 5 bis zum Boden. lässt erkalten, wäscht die abgeschiedene Seife und trocknet sie.

Schmelze für Jagdstiftel.

Rp. Olei Ricini	
Olei Jacaria Anili	
Olei Lini	
Ceresini	ca 250,0

schmilzt man und mischt hinzu
Olei Michani gtt. XV.

Sirupus Ricini.

Rp. Olei Ricini	30,0
Gummi arabici	10,0
Aqua Aurantii Recet.	20,0
Der fertigen Emulsion fügt man hinzu Sirup Sacchari	40,0

Spiritus ricinidis.

Spiritus Capsillorum Uvae.

Hausmittel gegen das Austreten der Hantel.

Rp. Olei Ricini	2,0
Resorcin	2,5
Spiritus	75,0
Aqua Cinnamon	20,0

Adhäsionsfett für Lederriemen ist Ricinusöl mit ca. 10 Proc. Talg.

Brillantine. 6 Ol. Ricini, 5 Ol. Olivar, 6 Spirit. Colonienx (Rusdall's Monitor).

Concentrated Castor-Oil in Kapseln, von Taylor, ist Ricinusöl mit 0,5 Proc. Crotonöl.

Eau du docteur SACS, von Gussar, ist ein Haarwasser aus Ricinusöl, Weingeist und Pikrotoxin.

Floriein, eine Salbesgrundlage, ist in Vaseline Isotisch gemachtes Ricinusöl (Guss).

Gussard's Schönheitsextrakt: Ricinusöl mit Glycerin ää.

Kiki, Haaröl der Kleopatra, ist ein parfümiertes, mit Anilinfarben gefärbtes Ricinusöl.

Laxöl ist mit Saccharin und Pfefferminzöl versetztes Ricinusöl.

Oleum Ricini naphthelatum besteht aus 25,0 Ol. Ricini mit α -Naphthol, Ol. Menth. pip. und Chloroform ää 0,05 (Ph. P.).

Peruöl der A.-Ges. f. Anilinfabrikation in Berlin, ein fast geruchloses Kratzmittel, ist Ricinusöl mit 25 Proc. Paracabin (Benzoesäurebenzylester).

Ricinusöl, welches nach Art kohlensäurer Wasser unter Druck mit CO_2 gesättigt ist und einen angenehm prickelnden Geschmack besitzen soll (ebenso Leberthran und Olivenöl) bringt die Chem. Fabrik Helfenberg in den Handel (D. R.-P. No. 109446).

3) Die Rückstände der Oelfabrikation, die Ricinus-Oelkuchen, sind infolge des Gehalts an Ricin äußerst giftig und können nicht wie andere Oelkuchen als Viehfutter benutzt werden. Sie werden entgiftet durch Kochen (vergl. oben), roh dienen sie als Dünger und als Gift für schädliche Nagethiere.

Rosa.

Gattung der Rosaceae — Rosoideae — Rosaceae.

I. *Rosa gallica* L. Heilmisch in der Südhälfte Europas und im Orient. Niedriger Strauch mit zerstreuten Stacheln, die theils borstenförmig und gerade, theils stärker und gekrümmt sind, dazwischen zahlreiche Drüsenhaare. Blätter mit fünf Blättchen und lineal-oblongen Nebenblättchen. Blüten zu 1—2, ihre Stiele und Receptaculum mit drüsen-tragenden Borsten, Äussere Kelchblätter fiederspaltig, Korollen purpurn. Früchte kugelig. Liefert:

Flores Rosarum rubrarum (Ergänzb.). Flos Rosae (Helv.). Rosae gallicae petala (Brit.). Rosa gallica (U-St.). Flores seu petala Rosae rubrae s. domesticae. — Rother oder Essigrosenblumenblätter. — Fleur de rose rouge ou de rose de provins (Gall.). — Red rose. Red rose petals.

Hierzu sind die im Aufblühen begriffenen Blütenknospen zu sammeln. Man trennt die Blumenblätter mittels einer Scheere vom Kelch und behandelt sie im übrigen, wie die von II. Sie dienen zur Bereitung der Rosenkonserve.

Restandtheile. 3,4 Proc. Zucker, 17,0 Proc. adstringirende Substanz, Quercitrin etc.

II. *Rosa centifolia* L. Kulturform der vorigen. 1—3 m hoch, von I. verschieden durch ungleichere Stacheln. Blüten rosa, fast stets gefüllt und die Blättchen zusammenschliessend. Kelchblätter eiförmig. Früchte eiförmig. Liefert:

Flores Rosae (Germ. Austr.). Flos Rosae (Helv.). Rosa centifolia (U-St.). Petala Rosae. Flores Rosae incarnatae s. pallidae. — Rosenblätter. Rosenblumen. Rosenblüthe. — Fleur de rose. Petale de rose à cent feuilles ou de rose pâle (Gall.). — Pale Rose. Cabbage-rose petals.

Einsammlung, Aufbewahrung und Anwendung. Die Blumenblätter werden im Juni bei völlig trockenem Wetter von den vollkommen entfalteten Blüten ohne die Kelche gesammelt, schnell an der Sonne getrocknet, wobei sie an Farbe und Wohlgeruch wesentlich verlieren, und vor Licht geschützt aufbewahrt. Wegen der in den Blüten häufig enthaltenen Insektenlarven empfiehlt es sich, die Blätter einige Zeit mit Aether- oder Chloroformdämpfen zu behandeln. 8 Th. frische geben 1 Th. trockene. Die

frischen Blumenblätter schichtet man auch mit ihrem halben Gewicht Kochsalz in einen Topf, beschwert sie mit einem Steine und bewahrt diese gesalzenen Rosenblätter, *Flores Rosae saliti*, im Keller auf, um Rosenwasser daraus zu destilliren. Die getrockneten Blätter, nach Helv. auch die der vorigen Art, dienen hauptsächlich zur Bereitung des Rosenhonigs, sonst nur im Handverkauf gegen Durchfall etc.

III. *Rosa damascena* Mill. ebenfalls Kulturform von I. Charakterisirt durch stärkere, eichelförmige, ungleiche, oft rothe Stacheln. Liefert:

Flores Rosae damascenae. — Damascener Rosenblätter. — *Pétale de rose de Damas*, *de rose des quatre saisons*, *de rose de Puteaux* (Gall.).

Sammlung, Verwendung etc. wie bei der vorigen.

Oleum Rosae (Germ. Austr. Helv. Brit. U-St. Gall.). — Rosenöl. — *Essence de Rose.* — *Oil of Roses.*

Darstellung. Rosenöl wird im grossen nur in Bulgarien am Südschange des Balkan hergestellt. Die dort zur Oelgewinnung kultivirte Rose ist *Rosa damascena* Miller, doch werden auch die Blüthen der zur Abgrenzung der einzelnen Felder dienenden *Rosa alba* L. mit zur Destillation verwendet. Die frisch gepflückten Rosen werden mit dem nöthwendigen Quantum Wasser in kupferne Blasen gefüllt, die auf einem aus Steinen gemauerten Herde stehen. Von dem Baume des Destillirapparates geht durch ein mit kaltem Wasser gespeistes Kühlfass hindurch, schräg nach unten geneigt, das Kühlrohr, unter dessen Mündung die zum Auffangen des Destillates dienende Flasche gestellt wird. Nachdem der Blaseninhalt durch ein Holzfeuer zum Sieden erhitzt ist, geht sthaltiges Wasser über, das erst, wenn es kochet, d. h. zum zweiten Male für sich destillirt wird, Rosenöl liefert. Nach bulgarischen Angaben sollen aus 3000 kg Rosen 1 kg Oel erhalten werden. Die Jahresproduktion schwankt zwischen 1500 und 4000 kg. Das bulgarische, oder, wie es meist genannt wird, „türkische“ Rosenöl kommt in „Estagnons“, das sind flache Flaschen aus verzinntem Kupferblech von 0,4 bis 3 kg Inhalt, in den Handel. Gegenüber den gewaltigen Mengen des in Bulgarien gewonnenen Rosenöls kommt das in Frankreich, sowie in Mitteln bei Leipzig hergestellte Quantum für den Welthandel kaum in Betracht. Hingegen ist der Geruch des deutschen Oeles viel feiner und bewunders auch intensiver als der des türkischen, was sich sowohl durch die sorgfältigere Darstellungsweise als auch durch die unbedingte Reinheit des ersteren erklärt.

Eigenschaften. Rosenöl ist eine gelbe bis grünliche Flüssigkeit von starkem, in der Verdünnung höchst angenehmem Rosengeruch. Es hat zwischen $+21$ und $+25^{\circ}\text{C}$. die Consistenz des fetten Mandelöls und beginnt, wenn es abgekühlt wird, zwischen $+16$ und $+21^{\circ}\text{C}$. feine, durchsichtige, spässige oder lamellenförmige Krystalle von Paraffin abzuscheiden, die sich wegen ihres niedrigen specifischen Gewichts zuerst an der Oberfläche ansammeln, bei weiterer Abkühlung aber die ganze Flüssigkeit durchsetzen. Das specifische Gewicht des Oeles liegt bei 20°C . zwischen 0,855 und 0,870 (0,860 Austr., 0,850—0,860 bei 30°C . Brit., 0,865—0,880 U-St.). Es reagirt schwach sauer und dreht den polarisirten Lichtstrahl sehr wenig nach links. Die Verröthungszahl beträgt 16—17. Wegen der Schwerlöslichkeit des Paraffins in Alkohol giebt Rosenöl selbst mit einem grossen Ueberschuss von Spiritus trübe Mischungen, aus denen sich das Stearopten allmählich krystallinisch abscheidet. Der flüssige Oelantheil, das sogenannte Ellopten, löst sich aber schon in Spiritus dilutus klar auf.

Bestandtheile. Das bei niedriger Temperatur sich abscheidende Stearopten ist im reinen Zustande vollständig geruchlos und stellt ein Gemisch mehrerer Paraffine im reinen Zustande vollständig geruchlos und stellt ein Gemisch mehrerer Paraffine dar, die zwischen 21 und 41°C . schmelzen. Die Hauptmenge des Elloptens besteht aus Geraniol, $\text{C}_{15}\text{H}_{27}\text{OH}$, das übrige ist ein Gemisch von wenig Citronellol, $\text{C}_{10}\text{H}_{18}\text{OH}$, Phenyläthylalkohol, $\text{C}_8\text{H}_9\text{OH}$, Links-Linalool, $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{OH}$, normalem Nonylaldehyd, $\text{C}_{11}\text{H}_{22}\text{O}$, und Citral, $\text{C}_{10}\text{H}_{16}\text{O}$.

Prüfung. Um die gefährlichsten Fälschungsmittel des Rosenöls, nämlich Palmaröl und Geraniumöl nachzuweisen, ist eine ziemlich umständliche Untersuchung

nöthwendig, die nicht unbedeutende Mengen des kostbaren Materials erfordert. Außer auf die Feststellung des spezifischen Gewichts, des Drehungsvermögens und des Erstarrungspunktes (worunter hier der Punkt zu verstehen ist, bei dem sich die Krystalle abzuscheiden beginnen) hat die Prüfung zu umfassen: die quantitative Ermittlung des Gehaltes an Alkoholen (Geraniol, Citronellol etc.) durch Acetylierung (siehe unter *Olea aetherea* auf S. 500), sowie die Feststellung der Verseifungszahl. Ist diese abnorm hoch, so deutet das auf einen Zusatz von Walrat hin, dessen Gegenwart man dadurch nachweist, dass man das Stearopten abseidet und auf seine Beständigkeit gegen alkoholisches Kali prüft. Das im Rosenöl enthaltene natürliche Stearopten ist gegen Alkalien beständig, während der hauptsächlich aus Palmitinsäureester bestehende Walrat verseift wird.

50 g Gel werden mit 500 g 75 volumprocentigen Weingeists auf 70–80° C. erwärmt; beim Abkühlen auf 0° C. scheidet sich das Stearopten nahezu quantitativ aus; es wird von der Flüssigkeit getrennt, von neuem mit 200 g 75procentigem Spiritus in gleicher Weise behandelt und die Operation so lange wiederholt, bis das Stearopten vollständig gelöst ist.

3–5 g Stearopten werden mit 20–25 g alkoholischer Kalilauge (5procentig) 5 bis 6 Stunden lang am Rückflusskühler gekocht, sodass der Alkohol verdampft und der Rückstand mit heissem Wasser versetzt. Beim Abkühlen scheidet sich der grösste Theil des Stearoptens als feste krystallinische Masse auf der Oberfläche ab. Die alkalische Flüssigkeit wird abgessen, das Stearopten mit etwas kaltem Wasser ausgewaschen, dann sechsmal mit heissem Wasser niedergeschmolzen, erkalten lassen, wieder abgessen und so fort, bis das Waschwasser neutral ist. Die vereinigten wässrigen Flüssigkeiten werden mit Aether zweimal ausgeschüttelt, um darin suspendirtes Stearopten zu entfernen. Die vom Aether getrennte alkalische Lauge wird mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert und von neuem mit Aether ausgezogen. Derselbe darf beim Verdampfen keinen Rückstand (Lettalkaren) hinterlassen.

Häufiger als die Verfälschung mit Walrat ist ein Zusatz von Spiritus beobachtet worden, dessen Nachweis unter *Olea aetherea* auf S. 501 beschrieben ist.

Neuerdings sind Fälschungen mit dem angenehmen theerosenartig riechenden Guajakholzöl von *Bulnesia Sarmienti* Loe. vorgekommen. Dieses bei gewöhnlicher Temperatur halbflüssige Öl enthält einen krystallinischen Bestandtheil, Guajol oder Guajakalkohol, $C_{15}H_{26}O$, der in reinem Zustande bei 91° schmilzt. Man erkennt ihn im Rosenöl durch die mikroskopische Untersuchung der sich beim Abkühlen abscheidenden Krystalle. Diese bestehen aus langen Nadeln die durch eine kanalartige Mittellinie getheilt sind, während die Krystalle des Rosenöparaffins kleiner und dünner sind und weniger scharf umgrenzte Formen zeigen.

IV. *Rosa canina* L. Heimisch in Europa und bis nach Sibirien. Blätter mit 5–7 elliptischen und eiförmigen, scharf gesägten Blättchen, die oberen Sägezähne zusammenneigend. Stacheln derb, am Grunde verbreitert, zusammengedrückt, sichelförmig. Kelch etwas kürzer als die Krone, zurückgeschlagen, zuletzt von der Scheinfrucht abfallend. Blüten weiss oder hellrosa. Man verwendet die scharlachrothen, lange knorplig bleibenden Scheinfrüchte, die aus der fleischig gewordenen Blütenaxe bestehen, die die steinharten, einsamigen Schliessfrüchte einschliesst.

Cynosbata. *Fructus Cynosbati.* — Hagebutten. Hainbutten. — *Cynorrhodon* (Gall.). *Gratte-en.* — *Hips.*

Die im Spätherbst oder auch nach Frostwetter gesammelten, getrockneten und von den Früchten befreiten Fruchthüllen. Früher gegen Durchfall angewendet, sind sie heute veraltet. Doch dienen sie noch hier und da als Anthelminticum, wobei sie offenbar durch die in ihnen enthaltenen Haare mechanisch wirken. Nach Gall. dienen sie zu einer Conserva. Im Haushalte werden sie mit Zucker eingemacht. Die Früchte, Samen *Cynosbati* o *fructu recente* zu den Helminthia des Pfarrers Kurr. — Sie enthalten 3 Proc. Citronensäure, 7,7 Proc. Apfelsäure, 30 Proc. unkrystallisirbaren Zucker, 20–25 Proc. Pectin.

Acetum Rosae. Rosensessig. Vinaigre rosat. Acétolé ou vinaigre de rose rouge. Gall: Aus 100 Th. grob gepulverten Rosenblättern, 20 Th. reiner Essigsäure und 980 Th. Essig (7—8 proc.) durch 8 tagige Maceration. Das Verfahren wird abgeändert, wenn man die Rosenblätter durch eine gleiche Menge Rosen-Fluidextract ersetzt.

Aqua Rosae. Hydrolatum Rosae. Rosenwasser. Eau de rose. Eau distillée de rose. Rose water. Germ. Austr. 4 Tropfen (Germ.) oder 0,25 g (Austr.) Rosenöl schüttelt man mit 1 l lauwarmem destill. Wasser und filtrirt nach dem Erkalten. — St.: Starkes Rosenwasser, destill. Wasser 14. — Gall.: Aus 1000 g frischen Rosenblüthen (R. centifolia) und g. s. Wasser destillirt man mittels Dampf 1000 g. — Helv.: Meist das Rosenwasser des Handels unverändert, Brit. mit 2 Th. Wasser verdünnt verwenden. — Zu Augenwässern, Salben, in der Marcipantafelerei.

Aqua Rosae fortior (U.S.). Starkes Rosenwasser. Stronger or Triple Rosewater. Das bei der Destillation des Rosenales gewonnene Nebenprodukt.

Basis rosata auf trochiscos. Rosengrundlage. **Rosa basis** (Brit). Zur Darstellung der Lozenges wird Rosa basis mischt man die 500fache Menge des für eine Pastille vorgeschriebenen Arzneimittels mit 495 g Zuckerpulver, 19,5 g Gummi arabicum, 17,5 ccm Gummischleim und q. s. Rosenwasser und fertigt daraus 500 Pastillen.

Confectio Rosae (U.S.). **Confectio Rosae gallica** (Brit.). **Conserva Rosae** (Fr.). **Rosenkonserve**, **Conserva de rose** (Gall.). **Confection of rose**, Brit.: 1 Th. frische rothe Rosenblätter stößt man mit 3 Th. Zucker zur gleichförmigen Masse, — U.S.: 80 g gepulv. rothe Rosenblätter (No. 80) reibt man mit 150 cem starkem Rosenwasser von 65° Q. an und bringt mit 120 g gereinigtem Honig und 640 g Zuckerpulver zur Masse. — Gall.: 10 Th. gepulv. rothe Rosenblätter, 20 Th. Rosenwasser, 5 Th. Glycerin, 65 Th. Zuckerpulver.

Conserva Cynorrhodi (Gall.). Conserva Rosae fructuum. Conserve de cynorrhodon. Confection of Hips. Frische, vor der Reife gemammelte Hagebeuten befreit man von den Früchten und den inneren Haaren, lässt sie mit Weisswein befeuchtet erweichen, zerstösst und reibt sie durch ein Haarsieb No. 2. 2 Th. des Breies bringt man mit 8 Th. Zuckerpulver unter Erwärmen zur Masse.

Extractum Rosae fluidum (U-St.). **Rose-Fluidextrakt.** Fluid Extract of Rose. Aus 1000 g gepulverten rothen Rosenblättern (No. 80) und einer Mischung aus 100 ccm Glycerin und 900 ccm verdünntem Weingeist (41. proc.) im Verdrängungsweg; man befeuchtet mit 400 ccm, erschöpft zuerst mit dem Rest, dann mit q. s. verdünntem Weingeist, kocht die ersten 750 ccm Perkolat für sich auf und bereitet L. s. 1000 ccm Fluidextrakt.

Extrakt. *Mel rosatum* (Germ. Austr.). *Mel Rosae* (Helv. U.-St.). *Mellitum Rosae* galli-
cae, Rosenhonig. *Mellite de rose rouge* (Gail.). *Miel rosat*, Honey of Rose, Germ.;
1 Th. mittelfein zerschnittene Rosenblätter sieht man mit 5 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.)
24 Stunden aus und dampft die filtrirte Presssäfte mit 2 Th. gereinigtem Honig und
1 Th. Glycerin auf 10 Th. ein. — Helv.: 10 Th. Rosenblätter (IV) bringt man mit 10 Th.
verdünntem Weingeist (62 proc.) befeuchtet in den Perkolator, setzt nach 24 Stunden
25 Th. verdünntem Weingeist zu, lässt frei ablaufen, giesst 20 Th. Wasser auf, dampft die
Filtrate auf 25 Th. ein, kocht mit 20 Th. Honig auf und seigt durch. — Austr.: 2 Th.
Rosenblätter, 20 Th. kochendes Wasser lässt man 3 Stunden stehen, presst aus, filtrirt und
dampft mit 50 Th. gereinigtem Honig zur Honigdichte. — U.-St.: 120 cem Rosen-Fluid-
extrakt, gereinigter Honig q. s. zu 1000 g. — Gail.: Aus 1000 g gepulverten rothen
Rosenblättern und q. s. Weingeist von 36 Proc. bereitet man im Verdampfungswege 3 l
Perkolat, dampft auf 1500 g ein, fägt 6000 g Honig hinzu, kocht auf und filtrirt durch
Papier. — Nach Germ. klar und braun; nach Helv. roth, vom spec. Gew. 1,33. —
Eiserne Geräthe vermeiden! — Rein gegen Durchfall der Kinder, rein oder mit Borax
gegen die sog. „Schwämmechen“.

Sirupus Rosae. Rosensirup. Brit.: 50 g rote Rosenblätter kocht man, mit 500 cem kochendem Wasser übergossen, 3 Stunden stehen, presst aus, erhitzt die Flüssigkeit zum Sieden, filtriert, löst 750 g Zucker und bringt auf 1150 g. — U-St.: 125 cem Rosen-Phlödextrakt, 875 cem Zuckersirup mischt man.

Unguentum rosatum (Ergänzb.). Rosencalbe. 10 Th. Schweineeschmalz, 2 Th. weisses Wachs, 1 Th. Rosenwasser. Austr. a Bd. I, S. 697. — Ungt. Aquae Rosae, Rose-Water Ointment, Ointment of Rose Water. Brit. a U-St. a Bd. I, S. 697.

Ann. Dredg. 111.

English Method **Wiederholer Gekn.**

Ep.	Aquae Rosae	100.0
	Aquae Calendulae	225.0
	Tinct. Myrrh comp.	1.0

Аqua atomicae Ruysschaert II.
Dr. HUYSSCHAERT'S Mineralwasser II.

Rp	Pter. Haeon	30.0
	Rubrom. tridila	125.0
	Corl. Quilajau	30.0
	Coccinellae	10.0
	Spilites dilati	200.0
	Old Reson gta. XXX	
	Old Reson gta. XL	

Raleum ad Papillas Mammarum.
Rosenwarzenbalsam E. Dierckmann.

Rp. Extract. Rosae spir. 100,0
 Acid. borici 2,0
 Mucilag. Cydoniae 100,0
 Oel Rosae gtl. 1.
 Man zum Gebrauch anfertigen.

Ceratum rosatum (Gall.).
 Lippenpomade. Cérat à la rose.
 Pomade pour les lèvres.

Rp. Cerae albae 100,0
 Oel Amygdalar. duc. 100,0
 Carmin 0,5
 Oel Rosae gtl. X.

Collutrium rosatum PRINGL.

Rp. Infus. Heron Rosae 50,0
 Borax 10,0
 Mellis rosati 50,0.

Bei Mandeldrüsenentzündung zum Hepinase.

Collyrium rosatum CARON-DUVILLIERS.

Rp. Infus. Rosae rubr. 150,0
 Extract. Folijul. apocynth. 5,0
 Acid. citrici 0,5.

Essentia Rosae.

Rosaceae.

Rp. Oel Rosae 1,0
 Spiritus 70,0
 Aquae destill. 30,0.

Extractum Rosae spirituosum E. DIERCKMANN.

Weingeistiges Rosensextrakt.

Rp. 1. Flor. Rosae com. 1000,0
 2. Spiritus 90% (48 proc.) 5000,0
 3. Glycerin q. s.

Man stellt 1 mit 2 24 Stunden aus, dampft die Flüssigkeit auf 500,0 ein, stellt kalt, filtrirt, dampft zum Sirup ein und belagt mit q. s. von 3 mit 250,0, 25 g hiervon geben mit 75 g Glycerin mit 300 g Mel depurata 1 kg Mel rosatum (Germ.).

Unguentum stibellum CORLAND.

Rp. Infus. flor. Rosae 170,0
 Acid. hydrochloric. 4,0
 Tinctur. Capsel. 5,0
 Mellis rosati 20,0.

Bei Mandelentzündung.

Glycerinum boraxatum rosatum.

Schwammseife (Recept für Mel rosatum).

Rp. Borax 10,0
 Extract. Rosae spir. 2,0
 Glycerin 80,0.

Man kocht unter Erwärmen und filtrirt.

Infusum Rosae acidum (Bel.).

Acid infusion of Rosae.

Rp. Flor. Rosae rubr. 25,0
 Acid. sulfuric. dilut. (1:25) 10,0 com.
 Aquae destill. ebullient. 1000,0.

Man kocht 15 Minuten in einem Porzellangefäß stehen und abseigt durch.

Infusum Rosae aluminatum.

Saltie Seidamer.

Rp. Infus. flor. Rosae rubr. 25,0
 Aluminia 5,0.

Infusum Rosae compositum (Nat. form.).

Compound infusion of Rosae.

Rp. 1. Flor. Rosae rubr. 10 g
 2. Acid. sulfur. dilut. (1:10) 5 com.
 3. Aquae ebullientis 1000 com.
 4. Sacchar 40 g.

Man kocht 1—2 eine Stunde stehen, kocht 4 und abseigt durch.

Lait de Rosae.

Rosenmilch (DUBOIS).

Rp. Acid. benzoic. 20,0
 Acid. salicylic. 25 1,5
 Spiritus 100,0
 Tinctur. Benzoe 100,0

Glycerin 25 30,0

Aquae Rosae 500,0

Mixtur. odorifera q. s.

Emulsion rosacea DIERCKMANN.

Rosée-Labellmulsion.

Rp. Unguent. cerat. 20,0
 Lanolin 20,0
 Aquae Rosae 20,0.

Mal boraxatum (Bel.).

Boraxseifig. Mal boraxé.

Rp. Borax 1,0
 Mellis rosati 2,0.

Oleum crinale cristallinum.

Haile cristallin Rosaceae.

Rp. Paraffin 50,0
 Candel. 145,0

Oel Pollentis tuberos. ping.

(Tubéreuse)

Oel Rosae pinguis¹⁾

Oel Viola odor. pinguis 25 240,0

Oel Neroli pinguis 20,0.

Oleum rosatum rubrum.

Rothe-Roseöl.

Man kocht das fertige, doch ohne Paraffin und Candel, mit q. s. Öl Alkanes.

Oleum Makassar ROWLAND.

ROWLAND'S MAKASSAR OIL.

Rp. Oel Caryophyll. 1,0
 Oel Chimonos 1,0
 Oel Rosae 0,25
 Oel Olivum 200,0
 Oel Alkanes q. s.

Oleum Rosae pingue.

Haile de rose pâle (Gall.).

Rp. Flor. Rosae centifol. 100,0
 Oel Olivum 1000,0.

Man digerirt 2 Stunden im Wasserbade, presst und filtrirt.¹⁾

Fluoreum Rosae (Gall.).

Fluore de rose rouge.

Rp. Flor. Rosae rubr. 10,0
 Aquae ebullientis 1000,0.
 Nach $\frac{1}{2}$ Stunde setzt man durch.

Pulvis inspersarius rosatus.

Rosentrampulver.

Rp. Acid. salicylic. 10,0
 Acid. tannic. 20,0
 Zinc oxyd. 100,0
 Rhinoc. trilla 200,0
 Talc. venet. 570,0
 Oel Rosae gtl. XX.

Das Pulver kann auch mit einer ammoniakalischen Lösung von 3—5 g Carmin gefärbt werden.

Rosapomade.

Rp. Adip. benzoic. 200,0
 Adip. boraxat. 150,0
 Oel Rosae pinguis 50,0
 Oel Rosae gtl. XXX.
 Oel Alkanes q. s.

¹⁾ Das fette Rosenöl des Handels, dengl. das fette Jasmin-, Veilchen-, Orangenblüthenöl u. s. stellt man auf dem Wege der „Essence“ dar. S. unter „Olea aetherea“ S. 498. Die Heimath dieser Industrie ist das südliche Frankreich.

Rosenseife Rosara.

1 kg Talgkerze wird geschmolzen, mit 10,0 Glycerin, 10,0 indisches Geradenöl und 5,0 Moschustinktur vermischt und in Formen gegossen.

Sachets à la rose.

Recht kleinen mit Rosen-
1000 g Coryus ad pulv. oder. (Bd. II, S. 185) par-
fümiert man mit: Ol. Rose 1,0, Ol. Gerani 0,25
in Spirit. Jasmin 50,0.

Tinctura Rosae (s. post. recent.).

Rp. Flor. Rosae recent. contus. 100,0
Spiritus 50,0.

Tinctura Rosae acidula.

Rp. Flor. Rosae rubr. 50,0
Ardil. süßes. Alut. 10,0
Aqua ferid. 250,0.

Nach 3 Stunden fügt man hinzu

Spiritus 25,0

presst und stellt 360,0 Filtrat dar.

Unguentum rosatum molle.

Rosen-Crème.

Wie Mandel-Crème Präpariren (Bd. I, S. 385), das 5
mit 2,0 Rosendi.

Dankiger Goldwasser ist ein feiner, mit Blattgold versetzter Likör, welcher durch Lösen von Zucker in einem weingeistigen Destillat aus Rosenblättern, Lavendel, Zimmt und anderen Gewürzen hergestellt wird. (Pharm. Zeitg.) Vergl. auch Bd. I, S. 847.

Haarhalsam von Minnen. Ein wässriger, kohlensäurehaltiger Rosenblätterauszug. Rosenpflaster ist ein altes Hausmittel, das durch längeres Ausziehen von Rosenblättern mit Olivenöl, Kochen mit Rübensaft und Minium nach Art des Empl. fuscum dargestellt wird.

Rosmarinus.

Gattung der Labiales — Ajugoidae — Rosmarinaceae.

Rosmarinus officinalis L. Heimisch im ganzen Mittelmeergebiet. Immergrüner Strauch mit in der Jugend flüzig behaarten Ästen und dicht gestellten Blättern (vergl. unten). Blüten an kleinen, achselständigen Zweigen, zu wenigen eine kleine Traube bildend, sehr kurz gestielt, mit kleinen eiförmigen Deckblättchen. Kelch eiförmig-5zählig, zweiflügelig mit konkaver, sehr klein dreizähliger oder fast ungetheilter Oberlippe, zwispaltiger Unterlippe und nacktem Schlunde. Krone mit innen kahler, am Schlunde etwas erweiterter Röhre, zweiflügelig, mit aufrechter, ausgerandeter oder kurz zwispaltiger Oberlippe und absteigender, dreiflüppiger Unterlippe mit sehr grossen, gegabeltem, herabhängendem Mittellappen. Weislich oder bläulich. Nur die zwei vorderen Staubblätter fertil, unter der Oberlippe aufsteigend. Nüsschen kuglig-eiförmig, glatt. — Verwendung finden die Blätter oder blühenden Spitzen:

Folia Rosmarini (Ergänzb. Helv. Austr.) seu **Rosmarini**. **Folia Anthos.** — **Rosmarinblätter.** — **Herbe de romarin** (Gall.). — **Rosemary Leaves.**

Beschreibung. Die Blätter sind sitzend, ledrig, lineal, bis 3 $\frac{1}{2}$ cm lang, bis 6 mm breit, stumpf, ganzrandig, am Rande stark zurückgerollt und dadurch aufseits tief rinnig, oberseits durch den vertieften Mittelnerv längsgesuldet und kahl, unterseits flüzig.

Epidermis der Oberseite ohne Spaltöffnungen, ihre Zellen polygonal, dickwandig, die der Unterseite mit wellig-polygonalen und zarter wandigen Zellen und mit Spaltöffnungen. Beiderseits mit starker Cuticula. Unter der Epidermis der Oberseite ein einschichtiges, kollenchymatisches Hypoderm, von dem sich Keile zu den stärkeren Nerven ziehen (Fig. 105).

An Trichomen trägt das Blatt: 1) Monopodial verkettete, leicht kollabirende Gliederhaare, deren Wände nur dünn und deren Endzellen kurz und scharf zulaufend sind (Fig. 106). Sie werden 300 μ lang und an der Basis 30 μ breit. 2) Zwei-, selten vierzellige Köpfchenhaare mit ein- oder zweizähligen Stiel. 3) Drüsenhaare mit meist achtzähligen Kopf. Die unter 1) erwähnten Gliederhaare sind besonders charakteristisch für die Droge. — Geruch und Geschmack angenehm kampherartig.

Bestandtheile. 1 Proc. Ätherisches Oel (vergl. unten).

Handb. d. pharm. Praxis 33.



Fig. 105. Querschnitt durch ein Rosmarinblatt. a Gefäßbündel. b Kollenchymatisches Hypodermis.

Verwechslungen und Verfälschungen. Als solche werden aufgeführt die Blätter folgender Pflanzen:

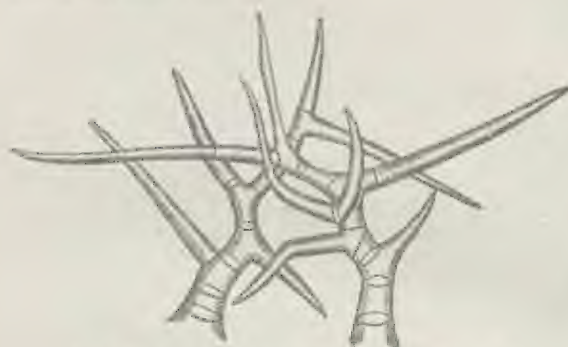


Fig. 306. Haare von der Unterseite des Rosmarinblattes.

4) *Taxus baccata* L. Blätter beiderseits kahl.

5) Aus Triest sind die Blätter der Kompositen *Santolina rosmarinifolia* L. und *S. Chamaecyparissus* L. in den Handel gekommen. Die ersteren sind lineal, am Rande höckerig, auswärts auch gerandigt, flach, kahl, etwa 2½ cm lang, letztere lineal-förmig, dreieckig gezähnt mit stumpfen, bald ganz kurzen, bald längeren Zähnen und dann fest federspaltig, dicklich, von dickwandigen, einfachen Haaren graufärb. (Vergl. *Santolina*.)

Nach Ergänzb. Helv. Austr. sind nur die Blätter, nach Gall. die blühenden Spitzen, „jeune rameau fleuri“, zu sammeln. Man bevorzugt die Blätter der wildgewachsenen Pflanze (Ergänzb.) und bewahrt sie getrocknet in dicht geschlossenen Blechgefäßen auf. 9 Th. frische = 2 Th. trockne. Sie dienen zu gewürzigen Kräutern, zu Bädern, Kräuterkissen — hauptsächlich aber zur Darstellung einiger pharmaceutischer Zubereitungen.

Spiritus Rosmarini. *Tinctura cum oleo volatile Rosmarini.* *Rosmarin-spiritus.* *Esprit de romarin.* *Alcoolé ou Tincture d'essence de romarin.* *Spirit of Rosemary.* Ergänzb.: 1 Th. mittelfein zerschnittene Blätter kocht man mit 8 Th. Weingeist und 3 Th. Wasser 24 Stunden stehen und destillirt 4 Th. ab. — Austr.: Wie Spir. Juniperi Austr., S. 163. — Brit.: 50 cem Rosmarinöl, 450 cem Weingeist (90 vol. prod.). — Gall.: 2 Th. Rosmarinöl, 98 Th. Weingeist (90 prod.).

Aether Rosmarini.
Rosmarin-Essig.
Wie Aether Lavandulae S. 287.

Aqua Rosmarini s. Aethos.
Rosmarinwasser.
Rp. Olei Rosmarini optimi gr. i.
Aqua tepida 150,0.

Balsamum Rosmarinum TORNAU.
Pfeilsches Balsamöl nach TORNAU.
Rp. Natr. carbonat. oleol. 200,0
(vel crist. 300,0)

Olei Rosmarini
Olei Thymol 66 2,5.
Zu einem Bad.

Balsamum contra Frustulos.
Frontibalsam.
Rp. Olei Rosmarini
Olei camphorat.
Liquor Plumbi sacchar. 33.
Ungeschüttelt bei nicht offenen Frontiblen.

Emplastrum stomachale.
Magenpflaster.
Form. Berol. Thred.
Rp. Emplast. Lithargy. 50,0 1500,0
Emplast. Ceruinae 50,0 500,0
Cerae flavae 50,0 150,0

Balsam. Pin. — 150,0
Camphora — 25,0
Olei Rosmarini 5,0 2,5
Olei Absinthii — 2,0
Olei Succini rect. — 2,5
Olei Lavandulae — 1,0
Olei Cerei — 1,0
Olei Calami — 1,0
Olei Menthae crisp. 2,5 1,0.

Linimentum antispasmodicum AUST.

Rp. Olei Rosmarini 15,0
Olei Olivaceum 30,0.

Liquor destillatus RUMEX.
Rumex's Desinfektions-Beigekelt

Rp. Olei Rosmarini 25,0
Olei Thymol 10,0
Olei Lavandul. 25,0
Acidi citrici 5,0.

Zum Verdampfen in Kränzenimmern.

Oleum neritium.

Neritacel.

Rp. Olei Rosmarini
Olei Thymol 66 2,5
Olei Lauri express. 10,0
Olei Chamomell. infus. 50,0.

Spiritus rosae thymae.**Motteckschüler.**

Rp.	Folior. Isoli junior.	
	Folior. Pulegioli.	
	Folior. Rosmarin.	
	Folior. Salviae.	
	Naphthalin. in aqua	48 20,0.

In Flaschen zwischen die aufeinanderstehenden Kleb-
Zutgeseite zu legen.

Spiritus antismarcorum Sicula.

Rp.	Spiritus Rosmarin.	50,0
	Balsam. Pimento	15,0
	Öl Lavendulae	1,0.

Spiritus ophthalmicus (Det. Germ.).**Ophthalmic Spirit. Alcaballe Eye-Wash.**

Rp.	Öl Lavendul.	2 mm
	Öl Rosmarin.	8 "
	Spiritus (21 proz.)	82 "

Spiritus ophthalmicus Rosmarinus.

Rp.	Campher.	0,25
	Öl Rosmarin.	2,0
	Öl Valerian.	0,15
	Spiritus	81,0.

Spiritus Rosmarini compositus (Helv.).

Aqua Hungarica. Spiritus vulneraria.
Wundwasser. Ungarisches Wasser. Eau
vulnératoire.

Rp.	Flor. Lavendul.	
	Folior. Ment. pip.	
	Folior. Batae.	
	Folior. Rosmarin.	
	Folior. Salviae.	
	Herb. Absinthii	48 1,0
	Spiritus	20,0

maceriert mindestens 3 Tage, färbt hinzu

	Aquae	50,0
	und destilliert ab	40,0.

Unguentum Althaeae thymae.

Weisse Althee- oder Neruentalbe.

Rp.	Adipis suill.	
	Unguent. Rosmarin. comp. 48	

Unguentum Rosmarini compositum.

Unguentum nervinum. Rosmarinölbe.
Neruentalbe. Neruentalbeum. Unguent.
nervin.

Rp.	Adipis suill.	Germ.	Helv.
	Sed. pellis	10	50
	Cerae flavae	2	24
	Öl Lavend.	—	10
	Öl Rosmarin.	2	—
	Öl Salviae	1	0
	Öl Rosmarin.	2	1
	Öl Terpentilline	—	0.

Nach Germ. gelblich, nach Helv. grünlich.

Berliner Luftreinigungsmittel ist Liquor desinfectans Ramm. (s. oben).

Elektromotorische Essenz von Rosmarin: eine weingeistige Lösung von
Rosmarin- und Terpeninöl.

Nervengeist, Anton Tonosoli's, ist eine Mischung von Rosmarinöl, Lavendöl und
Weingeist.

Rheumatisuspumade von J. Bausk besteht aus Kokos- und Lorbeeröl, Seife,
Schmalzgelein, Rosmarinöl etc.

Rosmarintinktur und Rosmarinwein des Pflanzers Knapp sind Tinct. und Vinum
Rosmarin. ex herba recente.

Universalbalsam von Joacim ist eine Salbe aus Palmöl, Natronlauge, Rosmarin-
und Lavendöl.

Oleum Rosmarini. (Germ. Anstr. Brit. Gall. Helv. U-St.) **Oleum Rosmarini.**

Oleum Anthes. — Rosmarinöl. — **Essence de Romarin.** — **Oil of Rosemary.**

Gewinnung. Das sogenannte italienische Rosmarinöl wird auf den der dalmatinischen
Küste vorgelagerten Inseln Lissa, Lesina und Salta, das französische in den ge-
birgigen Mittelmeerdepartements Südfrankreichs durch Destillation der Blätter und Zweige
des Rosmarinstrauces mit Wasser gewonnen. Die Destillation, die in einfachen Kupfer-
kassen über freiem Feuer ausgeführt wird, liefert etwa 2 Proc. Öl. Das französische Öl
gibt für feiner und wird demnach auch höher bezahlt als das italienische.

Eigenschaften. Leichtbewegliche, farblose oder schwach gelbgrün gefärbte
Flüssigkeit von kampherartigem, durchdringendem Geruch und gewirksam bitterem, etwas
kühlendem Geschmack. Spec. Gew. 0,900—0,920 (nicht unter 0,900 Germ. IV. — 0,900
Anstr. — 0,900—0,915 Brit. — 0,89—0,91 Helv. — 0,895—0,915 U-St. — Drehungs-
winkel im 100 mm Rohre + 0° 45' bis + 15°). Löslich in $\frac{1}{4}$ und mehr Theilen Spiritus.
Germ. IV.

Bestandtheile. Von Kohlenwasserstoffen der Formel $C_{10}H_{18}$ enthält Rosmarinöl
ein nicht genauer untersuchtes olefinisches Terpen, Pinen, Kamphen und vielleicht auch
Dipenten. Von sauerstoffhaltigen Bestandtheilen sind zu nennen: Cineol $C_{15}H_{26}O$, Kam-
pher $C_{15}H_{24}O$ und Borneol $C_{10}H_{18}OH$. Die zwei zuletzt aufgeführten Substanzen sind in
beiden optischen Modifikationen zugegen.

Prüfung. Rosmarinöl muss ein specifisches Gewicht von mindestens 0,900 be-
sitzen und rechtsdrehend sein. Grössere Mengen zugesetztes Terpentinöl bewirken Er-

niedrigung des specifischen Gewichts, und kahren, falls französisches Terpentinöl verwendet wurde, die ursprüngliche Rechtsdrehung in Linksdrehung um. Kleine Zusätze von französischem Terpentinöl, die das specifische Gewicht nicht unter 0,800 herabsetzen und die Drehung nicht umkehren, erkennt man auf folgende Weise: Man destillirt von 50 cem des Oeles langsam 5 cem ab und prüft das Destillat im Polarisationsapparat; dieses ist bei reinen Oelen stets rechtsdrehend, während die zuerst übergehenden zehn Procent eines mit französischem Terpentinöl verälschten Oeles den polarisirten Lichtstrahl nach links ablenken.

Rubia.

Gattung der Rubiaceae — Coffeoidae — Psychotriinae — Gallae.

I. Rubia tinctorum L. Heimisch in Südeuropa, früher in Frankreich und Deutschland zur Gewinnung des Farbstoffes vielfach angebaut. Ausdauerndes Kraut mit schlaffen Stengeln, die ebenso wie die Blätter an den Kanten rauch sind. Blätter lanzettlich, dreinervig. Blüthen gelblichgrün. Früchte schwarz. Verwendung findet die Wurzel.

Radix Rubiae. Radix Alizar. Radix Rubiae tinctorum. — Krappwurzel. Rölhe. Färberrölhe. — Racine de garance (Gall.). — Root of Madder. Root of Ground-Madder.

Beschreibung. Die Wurzel besteht aus verschiedenen langen, höchstens fingerdicken, gekrümmten Stücken, die mit braunem, leicht abblätterndem Kerke bedeckt sind. Rinde schmal, rothbraun, Holzkörper orange oder ziegelroth, porös, nicht radial gestreift. Sklerotische Elemente fehlen der Wurzel, in der Rinde Oxalatnadeln. Markstrahlen sind nicht deutlich zu erkennen.

Bestandtheile. Einige Glukoside, von denen die Ruberythrinaseure $C_{26}H_{36}O_8$ genau bekannt ist, und die bei der Spaltung mit dem in der Wurzel vorhandenen stickstoffhaltigen Ferment Erythrosyn Farbstoffe liefern, die sämtlich Hydroxyalkannone der Anthrachinone sind: Alizarin (Dioxyanthrachinon) $C_{14}H_8O_4(OH)_2$, Xanthopurpurin, dem Alizarin isomer. Ferner enthält die Droge Pseudopurpurin $C_{14}H_8O_4(OH)_2COOH$, das unter Abspaltung von Kohlensäure Purpurin $C_{14}H_8O_4(OH)_2$ (Trioxanthrachinon) liefert und Rubiadin-glukosid $C_{14}H_{20}O_6$, das bei der Hydrolyse Rubidin $C_{12}H_{10}O_4$ liefert.

Anwendung. Die Wurzel wurde früher bei Englischer Krankheit gebraucht, ist jetzt aber veraltet; bei längerem innerlichem Gebrauch färbt sie die Knochen roth. Die dünnere, gerbstoffreichere Wurzel wird für Arzneizwecke, die dickere, farbstoffreichere in der Färberei bevorzugt. Sie dient hier zur Erzeugung der als Türkischroth bekannten weichen und lichtbeständigen Farbe; das Verfahren besteht im wesentlichen darin, dass die mit Onbeizen vorbereiteten Gewebe nach einander in die Farbstoffbrühe, hierauf in Seifenlösung, endlich in ein Bad von Zinnchlorür kommen. Seit der Fabrikation des künstlichen Alizarins hat aber diese Verwendung fast aufgehört.

Extractum Rubiae tinctorum. Wie Extractum Cascariillae Germ. (Bd. I. S. 670).

Tinctura Rubiae tinctorum. Krapptinktur. Aus 1 Th. Krappwurzel und 5 Th. verdünntem Weingeist. Dient zur Unterscheidung des Baumwollengewebes, das davon gelb, von Leinengewebe, das davon orangeroth gefärbt wird.

II. Aehnliche oder dieselben Farbstoffe enthalten *Rubia Sikkimensis* Kurz, *R. peregrina* L., *R. Munjista* Roxb., *R. cordata* Thbg., *R. chilensis* Mol., *R. Relbun* Cham. et Schtdl., *R. hypocarpia* DC.

Rubidium.

Dieses dem Kalium nahestehende Metall hat das Atomzeichen Rb und das Atomgewicht 85,0. Therapeutisch wird es lediglich in der Form des nachstehenden Doppelsalzes verwendet.

Rubidium-Ammonium bromatum. Rubidium-Ammoniumbromid. $\text{RbBr} + 3\text{NH}_4\text{Br}$. Mol. Gew. = 459.

Darstellung. Man löst 23 Th. Rubidiumcarbonat in der zur Neutralisation gerade erforderlichen Menge Bromwasserstoffsäure (55 Th. Bromwasserstoffsäure von 26 Proc. HBr), fügt zur neutralen und filtrirten Lösung 60 Th. scharf getrocknetes Ammoniumbromid hinzu und dampft die Mischung zur Trockne.

Eigenschaften. Das Rubidium-Ammoniumbromid bildet ein weisses, krystallinisches Pulver, leicht löslich in Wasser; es enthält in 100 Th. ca. 56 Th. Rubidiumbromid und 44 Th. Ammoniumbromid. Letzteres verflüchtigt sich bei gelindem Glühen, und aus dem hierbei eintretenden Gewichtsverlust lässt sich der Gehalt des Präparates an beiden Komponenten bestimmen.

Prüfung. Enthält das Salz Bromat, so färbt es sich beim Ubergiessen mit verdünnter Schwefelsäure gelb. Durch Schwefelwasserstoff dürfen keine Metalle, durch Chlorbaryum darf keine Schwefelsäure und durch Ferrocyankalium kein Eisen nachzuweisen sein. Das Präparat darf nur geringe Mengen Chlor enthalten, der qualitative Nachweis desselben geschieht durch Ueberführung in Chlorchromsäure.

Anwendung. LAURENCE und ROTTENMILLER empfehlen das Rubidium-Ammoniumbromid als ein antiepileptisches Mittel, welches energischer wirken soll als Natrium- und Kaliumbromid. Sie gehen dabei von der Ansicht aus, dass die antiepileptischen Wirkungen der Alkalibromide sich mit zunehmendem Molekulargewicht steigern. Die tägliche Dosis des Rubidium-Ammoniumbromids beträgt 4–7 g.

Auch ein Cäsium-Ammoniumbromid, $\text{CsBr} + 3\text{NH}_4\text{Br}$, sowie endlich ein Präparat, welches Cäsiumbromid und Rubidiumbromid gemischt enthält, Cäsium-Rubidium-Ammonium bromatum, $\text{ABr} + 3\text{NH}_4\text{Br}$ (A = Gemenge von CsBr und RbBr), wird von E. MAYER in den Handel gebracht.

Rubus.

Gattung der Rosaceae — Rosoideae — Potentilleae — Rubinae.

I. Rubus idaeus L. In der nördlichen gemässigten Zone circumpolar, oft kultivirt. Strauchig. Blätter gefiedert, untermits meist weisslichgrün. Nebenzblätter klein, weissend, in ihren unteren Theile dem Blattstiel angewachsen. Fruchtblätter 20–30, zu einer von dem trocknen Fruchtboden sich lösenden Sammelfrucht verbunden (Fig. 107). Roth oder gelblichweiss. Die einzelnen einsamigen Steinfrüchte fein behaart, etwa 2 mm dick, von dem vertrockneten Griffel gekrönt. Verwendung finden die Früchte:

Fructus Rubi Idaei. **Baccae Rubi Idaei.** **Rubus idaeus** (U-St.). — Himbeeren. — Framboises (Gall.). — Raspberries.

Bestandtheile nach KORSK. Wasser 55,74 Proc., Stickstoffsubstanz 0,4 Proc., freie Säure 1,42 Proc., Zucker 3,56 Proc., sonstige stickstofffreie Bestandtheile 0,66 Proc., Holzfaser + Kerne 7,44 Proc., Asche 0,48 Proc.

Nach einer anderen Untersuchung betrug der Zuckergehalt 7,23 Proc., davon 5,22 Proc. Invertzucker und 2,01 Proc. Rohrzucker.



Fig. 107. Sammelfrucht von Rubus idaeus, 5 im Längsschnitt.

Man sammelt die reifen Früchte im Juli und August, und zwar sind die wilden aromatischer als die kultivierten.

Sie dienen zur Bereitung eines Sirups und eines Destillats.

Aqua Rubi Idaei. Himbeerwasser. Ergänzb.: Von 1 Th. frisch gepressten Himbeerkuchen und q. s. Wasser destillirt man 2 Th. ab. — Austr.: Von 2 Th. reifen frischen Himbeeren und 30 Th. Wasser 10 Th. Destillat.

Aqua Rubi Idaei concentrata. 10 plex Ergänzb.: Aus 100 Th. frisch gepressten Himbeerkuchen und q. s. Wasser destillirt man 200 Th. ab, fügt 4 Th. Weingeist hinzu und destillirt 20 Th. ab. Zum Gebrauch mischt man 1 Th. mit 9 Th. Wasser.

Sirupus Rubi Idaei. Syrupus de fructu Rubi Idaei. Himbeersirup. Sirap de framboise. Syrup of Raspberry. Germ.: Reife Himbeeren zerdrückt man, lässt gahren, wie unter Cerasus (Bd. I, S. 698) angegeben und kocht 7 Th. des filtrirten Saftes mit 13 Th. Zucker zu 20 Th. Sirap. — Helv. und Austr. wie Sirupus Mori. Helv. und Austr., S. 466. — U-St.: Wie Germ., doch auf 4 Th. Saft 6 Th. Zucker. — Gall.: Wie Sirupus Cerasi Gall. (Bd. I, S. 698). Die Aenderte der Beeren an Saft ist je nach der Feuchtigkeit des Jahres schwankend, sie beträgt 58–90 Proc. sein spec. Gew. 1,016–1,022, Trockenrückstand 5,16–5,905 Proc., Asche 0,605–0,559 Proc. — Nach Kossin enthält der Saft 6,97 Proc. Zucker nach der Inversion und 1,59 Proc. Säure, als Weinsäure berechnet. Himbeersirup dient als geschmackverbessernder Zusatz zu sauren und kühlenden Arzneimischungen, zur Bereitung von Limonaden. Durch Metallsalze und Alkalien, auch in Sättigungen, wird die rothe Farbe des Himbeersaftes verändert; man vermeidet deshalb den letzteren in derartigen Arzneimischungen.

Von allen Fruchtsäften wird der Himbeersaft am meisten gebraucht. Es dürfen deshalb außer dem unter Cerasus, Bd. I, S. 698 u. 699, Gesagten, das auch hier in vollem Umfange zutrifft, die folgenden Bemerkungen am Platze sein, da gerade bei diesem Sirap erfahrungsgemäss unliebsame Erscheinungen nicht selten und auf Fehler bei der Darstellung zurückzuführen sind. Zunächst ist es von Wichtigkeit, dass die Gährung der gereinigten Früchte glatt verläuft; man bringe sie in ein mehr hohes Gefäss, das man bedeckt, und stellt unter bisweiligen Umrühren an einen kühlen dunkeln Ort, dessen Temperatur höchstens zwischen 15 und 20° C. schwankt; je kühler, desto langsamer geht die Gährung von statten, während sie bei einer Wärme von über 25° C. und im Lichte leicht gestört wird, so dass der ganze Fruchtsaft verderben kann. Ein Zusatz von Zucker, wie Austr. vorschreibt, beschleunigt den Vorgang. Das Filtriren des durch Absetzenlassen geklärten Presssaftes liefert am ehesten eine blanke Flüssigkeit, wenn man den Bodensatz zuerst auf Filter bringt und das Filtrat so oft als nöthig zurückgiesst; bisweilen führt auch Schütteln mit 1 Proc. Talkum schnell zum Ziele. Beim Arbeiten in grösserem Maassstabe bedient man sich zweckmässig mehrerer grösserer Trichter, die auskocht mit groben, dann mit kleineren Glasstücken bis zur Hälfte angefüllt werden; darauf bringt man über einander eine Gasscheibe, auf diese einen Brod aus Pflanzpapiermasse, wiederum Gass, dann feinere, zuletzt grössere Glasstücke. Das Ganze wird vor dem Gebrauche mit Wasser ausgewaschen. Auch Spitzbeutel, die man mit feuchter Filterpapiermasse beschickt, ermöglichen ein schnelles Filtriren; stellt man deren drei mit selbstthätig sich regelndem Zufluss auf und lässt den Saft durch sie nach einander durchlaufen, so soll man davon täglich bis zu 150 kg klar filtriren können. Von anderer Seite wird empfohlen, den vergohrenen und bis zum Kochen erhitzten Presssaft durch Zusatz von Eiweiss (1 Eiweiss auf 4 l), Absetzenlassen und Filtriren zu klären. Für die Haltbarkeit des Himbeersirups ist die Verwendung besten, ultramarinfreien und auch möglichst kalkfreien Zuckers unbedingt erforderlich; im anderen Falle entstehen bald Trübungen, die nur schwer zu beseitigen sind. Bisweilen gelingt es, solchen trübe gewordenen Sirap durch Schütteln mit abgerahmter Milch (1 Theelöffel auf 1 kg) und Filtriren wieder klar zu machen; oder auch durch Verdünnen mit 1–2 Th. Wasser, Filtriren und Wiedereindampfen. Dagegen ist Sirap, der aus einem nicht vollkommen ausgegohrenen Saft dargestellt wurde und nun in der wärmeren Jahreszeit zu Trübungen und zum Nachgähren neigt, nicht wieder klar zu bekommen.

Nach Germ., Helv. und U-St. darf Himbeersirup Amytalkohol beim Schütteln nicht roth färben; es würde damit die Anwesenheit von Theerfarbstoffen nachgewiesen werden. Es kommen jedoch, wie Rixson angibt, auch Farbstoffgemische vor, die hierbei nicht erkannt werden. Andererseits ist diese Prüfung nicht ohne weiteres auf frischen, nicht ausgegohrenen Himbeersaft anwendbar, denn ein solcher giebt seinen Farbstoff an Amytalkohol ab! Nach Elassus wird reiner Himbeersirup durch Salpetersäure (spec. Gew. 1,126) binnen $\frac{1}{2}$ Stunde nicht verändert, gefärbter oder gefälschter schon nach einigen Minuten hellroth bis gelb; mit Anilinfoth gefärbte Kunstprodukte ohne Fruchtsaft werden durch Ammoniak völlig entfärbt.

Kossin giebt die Zusammensetzung eines officinellen Himbeersirups folgendermassen an: Spec. Gew. 1,3971. Wasser 39,00 Proc., Traubenzucker 20,50 Proc., Rohrzucker

39,95 Proc., durch 20proc. Alkohol fällbare Stoffe 0,189 Proc., Asche 0,383 Proc., Kali 0,164 Proc., Phosphorsäure 0,016 Proc., Schwefelsäure 0,949 Proc.

Eine übersichtliche Zusammenstellung sehr gefärbter Pflanzensafts und ihres Verhaltens gegen Reagentien giebt En. Ström in Pharm. Zeitg. 1899, S. 565.

Spiritus Rubi idaei. Himbeer-Essenz. 2000,0 Flasche Himbeeren zerquetscht man, setzt 1000,0 Weingeist hinzu, presst nach 2 Tagen aus, lässt 14 Tage absetzen, filtrirt und destillirt aus dem Wasserbade 1000,0 ab.

Succus Rubi idaei. Himbeersaft. Suc de framboise (Gall.). 1000,0 Himbeeren, 250,0 Sauerkirschen zerquetscht man, presst aus, lässt bei 12–15° C. vergähren und seigt durch.

II. Rubus fruticosus L. (Rubus plicatus W. et N.) und andere Arten mit schwarzen Früchten liefern Früchte. Aus denselben bereitet man:

Sirupus Rubi fruticosi. — Brombeersirup wie Sir. Rubi idaei.

Die Blätter liefern: **Folia Rubi fruticosi.** Folium Rubi fruticosi (Helv.). — Brombeerblätter. — Feuille de ronce sauvage (Gall.).

Sie sind fünfzählig, Blüthen gefaltet, beiderseits grün, oberseits kahl, unterseits weichhaarig. Das Endblättchen ist herz-eiförmig, zugespitzt, gestielt, unterste Blättchen anfangs ungestielt, später kurzgestielt, eiförmig.

Man verwendet sie noch hier und da gegen Diarrhoe und zu Gurgelwässern.

III. Rubus canadensis L. Heimisch in Nordamerika. Man verwendet von dieser Art, sowie von *R. villosus* Ait. und *R. hispidus* L. die Wurzelrinde: **Cortex Rubi radialis.** Rubus (U-St.). — Blackberry root, ebenso die Blätter und Blüten als adstringierende Arzneymittel. Die Wurzelrinde der zweiten Art enthält 0,015 Proc. ätherisches Oel, einen Bitterstoff, 14–18 Proc. Gerbstoff, 0,8 Proc. Villosin (ein Glukosid), endlich Gallussäure.

Extractum Rubi fluidum (U-St.). Fluid Extract of Rubus. Aus 1000 g gepulverter Wurzelrinde (No. 60) und einer Mischung aus 100 ccm Glycerin, 600 ccm Weingeist (51proc.) und 800 ccm Wasser im Verdünnungswage. Man befeuchtet mit 250 ccm, erschöpft mit dem Rest, dann mit q. s. einer Mischung aus 600 ccm Weingeist und 300 ccm Wasser, fängt die ersten 700 ccm Perkolat für sich auf und bereitet 1 a. 1000 ccm Fluid-Extrakt.

Sirupus Rubi (U-St.). Syrup of Rubus. 250 ccm Rubusfluidextrakt mischt man mit 750 ccm Zuckersirup.

Aacetum Rubi idaei (Ergänz.).

Sirupus cum Aetate rubi idaei (Gall.).

Himbeersaft. Sirap de vinaigre framboisé.

I. Ergänz.

Rp. Sirapi Rubi idaei 1,0

Aetä (6proc.) 8,0.

Nur bei Bedarf anzu fertigen.

II. Gallie.

Rp. Sirapi cum Aetate

(Sirap de Vinaigre Rd. I, S. 11)

Sirapi Rubi idaei 8a.

Elisir Rubi compositum (Nat. form.).

Compound Elixir of Blackberry.

Rp.	Cort. Rubi radis. pur. (No. 60) 100 g
	Gallaeum „ 100 „
1.	Cort. Cinnamom. Saigon „ 100 „
	Caryophyllor. „ 40 „
	Machilis „ 20 „
	Rhinus. Magister „ 20 „
2.	Succi Rubi canad. fract. 2750 ccm
3.	Sirapi Sacchari 1875 „
4.	Glycerini 1875 „
5.	Spiritus diluti (41 proc.) q. s. ad 10000

Man perkolirt 1 l. a. mit weisß von 5, dass man 2000 Perkolat erhält, mischt dann mit 2, 3 und 4

Cordialis Rubi fructus (Nat. form.).

Blackberry Cordial.

Rp.	1. Succi Rubi canad. fruct. 1875 ccm
	2. Cort. Cinnamom. pur. (No. 60) 100 g
3.	Caryophyllor. „ 35 „
	Semina Myristic. „ 25 „
4.	Spiritus diluti (41 proc.) q. s.
5.	Sirapi Sacchari 1875 ccm.

Man perkolirt 2 mit 2, bis man 2250 ccm gesättigt hat, mischt mit 1, fügt 20 g gereinigtes Talkum hinzu, schüttelt hin- und her, filtrirt nach 24 Stunden, sammelt durch Nachwaschen des Filters mit 2 2125 ccm Filtrat und fügt 4 hinzu.

Gelatina Rubi idaei.

Himbeergelée.

Rp.	1. Gelatinae albae 2,0–5,0
	2. Aquae destill. tepid. 40,0–50,0
3.	Acid. citrici 1,0
4.	Sirapi Rubi idaei 40,0

Man löst 1 in 2, 2 in 4, mischt mit Essent. citricum. Oder auch wie Gelatina Alida S. 742.

Mixtura Acidii hydrochlorici rubra.

Form. aus. Colomieu.

Rp.	Acidii hydrochlorici 2,0
	Sirapi Rubi idaei 15,0
	Aquae destillatae 100,0

Saccharatum Rubi Idaei.**Himbeerzucker.**

- Rp. 1. Sacchar albid. in fructis 1000,0
 2. Sacchar Rubi Idaei, fermentat.
 fluv. 100,0
 3. Acidi citrici 3,0.

Man kühlt 1 mit der Lösung von 2 in 3 und trocknet.

Syrupus Fructuum ad Limonadum.**Limonadensyrup. Fruchtensaft.**

- Rp. Syrup. Rubi Idaei 850,0
 Syrup. Cerasi 150,0
 Syrup. Citi 120,0
 Syrup. Myrrilli 50,0
 Acidi citrici 3,0
 Spiritus Rosae 5,0
 Spiritus Rubi Idaei 20,0.

Syrupus Rubi aromatizatus (Nat. form.).**Aromatic Syrup of Blackberry.**

- Rp. 1. Cort. Rubi radia. pulv. (No. 40) 125 g
 Cort. Cinnamom. " 15 "
 2. Benzoin. Myrsinace " 15 "
 Caryophyllorum " 5 "
 Fruct. Pimenta " 5 "
 3. Sacchari 520 g
 4. Spiritus diluti (Al. prec.) q. s.
 5. Sacchari essent. Strick. q. s.

Man perkolirt 1 mittelst 2, essenzelt 250 ccm. Perkolat, fügt 450 ccm. von 4 hinzu, kocht durch Schütteln 2 und bringt mittelst q. s. von 4 auf 1000 ccm.

Vinum Rubi Idaei. Himbeerwein und **Vinum Rubi fruticosi.** Brombeerwein bereitet man genau so wie **Vinum Ribis** S. 743.

Hypnophor des Dr. Lacroix. Himbeersaft und Zuckersirup, mit Cochenille und Weinsäure versetzt.

Magenmittel der Frau FRITSCH. I. Salbe mit Zinkoxyd und Quecksilberoxyd. II. Bittere Tinktur. III. Thee aus Flor. Arnicae, Fol. Rubi Idaei, Trian. Pini, Hb. Fragar., Thymi, Plantag. u. a. veralteten Kräutern.

Syrupus Rubi Idaei frigide gustus.**Himbeersaft auf kaltem Wege.**

- Rp. 1. Fruct. Rubi Idaei 2000,0
 2. Acidi tartarici 75,0
 3. Aquae 2000,0
 4. Sacchari pulv. 5000,0.

Man kocht 1—4 einen Tag stehen, presst aus, kocht 4 ohne Erwärmen und füllt auf Flaschen. Nur für Zwecke des Haushaltes, wie der folgende.

Syrupus Rubi Idaei artificialis.**Künstlicher Himbeersaft für Brause-Limonaden.**

- | | Nach | nach |
|----------------------------|------------|--------|
| | R. DENTON. | HOLZM. |
| Rp. Acidi citrici | 5,0 | 4,0 |
| Syrup. Sacchari validi | | |
| (Mässige Raffinade) 1000,0 | | 1000,0 |
| Essent. Rubi Idaei | | |
| essentielle. Hölzlg. 75,0 | | 7,5 |
| Pigment. Rubi Idaei | | |
| fein. Hölzlg. 1,5—2,0 | | 7,5 |
| Supercin in pulv. | | |
| Aquae solut. | — | 4,5 |

Für Brauselimonaden ist der natürliche Himbeersirup nicht verwendbar¹⁾. Siehe auch „Die Herstellung der Brauselimonaden im Apothekenbetriebe“ von J. HILZMAY, Pharm. Zeig. 1899, No. 48.

Rumex.**Gattung der Polygonaceae — Rumicoidae — Rumicace.**

I. Rumex crispus L. In Europa, Asien und Amerika weit verbreitet. Blätter lanzettlich, spitz, wellig-kraus. Blättel oberseits flach, Blüten zwitтерig. Innere Zipfel der Fruchthülle rundlich, fast herzförmig, ganzrandig oder am Grunde gezähnt, sämtlich Schwelen tragend. — Die Wurzel ist als **Yellow Dock** in U.-St. officinell.

II. Rumex obtusifolius L. Weit verbreitet wie I. Untere Blätter langgestielt, herz-eiförmig, stumpf, mittlere herzförmig-länglich, spitz, oberseits lanzettlich. Blüthenquirle von der Mitte an blattlos. Innere Zipfel der Fruchthülle dreieckig-länglich, am Grunde mit pfriemlichen Zähnen. — Die Wurzel ist als *Racine de patience* in Gall. officinell. Die Wurzel beider Arten ist spindelig, ästig, bis daumendick, kugelförmig, aussen roth- oder schwarzbraun, innen bräunlich. Rinde dünner, in derselben Steinhellen. Holz radialstreifig. Im Parenchym zahlreiche Oxalsäuretrusen. Früher von beiden Arten als **Radix Lepanthi**, R. L. acuti seu R. Patientiae gesammelt.

Enthält Gerbstoff und wohl auch Emodin wie der Rhabarber. Früher als Mittel gegen Hautkrankheiten in Gebrauch, gegenwärtig noch als *Tonicum* verwendet.

Extractum Rumicis. **Extrait de patience** (Gal.) wird wie **Extract. Gentianae** Gal. (Ed. I, S. 1213) bereitet.

¹⁾ Trotzdem dürfen in Deutschland dergleichen Fruchtäfte und Limonaden nur unter Bezeichnungen, wie: Limonadensirup, Limonade mit Himbeeraroma etc. in den Handel gebracht werden.

Extractum Rumicis fluidum (U-St.). **Fluid Extract of Rumex.** Aus gepulverter Wurzel (No. 46) wie Extr. Gentian. fluid. U-St. (Jd. I, S. 1213).

Pilula Rumicis. **Tisane de patience** (Gall.). Aus 20 g Wurzel und 1000 g kochendem Wasser durch 2stündiges Ausziehen.

III. Rumex Acetosa L. Verbreitung wie I. und II., auch als Gemüse gebaut. Stängel beblättert. Blätter pfell- oder spießförmig, aderig; Nebenblätter geschnitz-gesägt. Blüten zweihäusig. Innere Zipfel der Fruchthülle ründlich-herzförmig, häutig, ganzrandig, am Grunde mit einer herabgezogenen Schuppe. Die Wurzel als *Racine d'oselle commune* und das frische Kraut in Gall. officinell. Früher auch anderwärts als *Radix Acetosae* im Gebrauch. Verwendung gegen Hautkrankheiten wie I. und II.

IV. Rumex scutatus L. und **R. Patientia L.** werden ebenfalls als Gemüse gebaut. Die letztere und **R. alpinus L.** liefert früher *Radix Rhei Monachorum*.

V. Rumex hymenosepalus L. „Canaigre“. Heimisch in den südlichen Vereinigten Staaten, hat knollig angeschwollene Wurzeln, die trocken bis 33,4 Proc. Gerbstoff enthalten. Die Pflanze wird als wertvolles Gerbmateriale kultiviert.

Ruscus.

Gattung der Liliaceae — Asparagoidae — Asparagene.

I. Ruscus aculeatus L. Heimisch im Mittelmeergebiet, Frankreich, Belgien, England. Halbstrauch mit blattartig verbreiterten, stachelspitzigen Zweigen (Cladodien), die auf der Unterseite die kleinen bläulichen Blüten meist zu zweien in der Achsel trockenhäutiger Schuppen tragen. Die Wurzel war früher als *Radix Ruscii seu Brusei* in Verwendung, *Senche de Petit Houx* ou *Fragon épineux* (Gall.). In Frankreich wurde sie als Verfälschung der *Senega* beobachtet.

II. Ruscus Hypophyllum L. und **R. Hypoglossum Lam.** lieferten früher *Herba Uvulariae* s. *Bonifacii* s. *Bilinguae* s. *Lauri alexandrinae*.

Ruta.

Gattung der Rutaceae — Rutoidae — Ruteae — Rutinae.

I. Ruta graveolens L. Von Griechenland bis Frankreich verbreitet, vielfach in Gärten angepflanzt. Bis 1 m hoher, graugrün bereifter Halbstrauch mit 2—3fach fiedertheiligen, durchscheinend punktierten Blättern, deren Endlappen spatelförmig, ganzrandig oder schwach gekerbt sind. Tragblätter lanzettlich. Die gelben Blüten vierzählig, nur die Radblüthe fünfzählig. Kelch tief getheilt, die Abschnitte spitz und frühzeitig gesägt, die Kronblätter am Rande gesägt. Man verwendet theils die Blätter, theils das ganze blühende Kraut:

Folia Rutae (Ergänzb.). **Herba Rutae** (Helv.). **Herba Rutae hortensis.** — Rauteublätter. Raute. Gartenraute. Weiraute (nach Knepper). — **Herba (planta) Senariae de rue** (Gall.). — Rue Leaves.

Beschreibung. Blätter völlig kahl. Epidermiszellen beiderseits wellig, oberseits mit wenig, unterseits mit zahlreichen Spaltöffnungen. Die über den reichlich im Mesophyll vorhandenen schizolysigenen Ölbehältern befindlichen Epidermiszellen sind kleiner als die übrigen. Stomatien tief in die Epidermis versenkt.

Bestandtheile. Aetherisches Öl vergl. unten. **Rutin** $C_{26}H_{34}O_{16}$, ein Glucosid, das dem Quercitrin sehr nahe steht.

Einsammlung, Aufbewahrung. Man sammelt nach Ergänzb. und Helv. zur Blüthe im Mai und Juni vor dem Aufblühen, nach Gall. das ganze blühende Kraut

von Juni bis zum August trocken im Schatten und bewahrt es in dichtgeschlossenen Blechgefäßen auf. 4 Th. frische Blätter geben 1 Th. trockne. Beim Verarbeiten das Krantes ist einige Vorsicht geboten; man thut gut, Hände und Gesicht zu schützen, da andernfalls, offenbar durch das ätherische Oel, heftige Entzündungen der Haut hervorgerufen werden können.

Indessen scheint es, als ob diese Eigenschaft nur der in südlichen Gegenden gewachsenen Pflanze zukommt, in Deutschland und in der Nordschweiz gewachsene Rauten erregt nach unseren Erfahrungen keine Entzündung. Es erscheint danach fraglich, ob letztere überhaupt im Stande ist, die erstere zu ersetzen.

Anwendung. Das Kraut wirkt als heftiges Exicans wie *Salvia* und *Seseli acutatum*. Man giebt es in Pillen zu 0,05–0,15 *pro die*. Von anderer Seite wird als Dosis 0,5–2,0 angegeben, der Grund liegt wohl in der soeben erwähnten Verschiedenheit der Pflanze. — Ein Infusum der Samen soll antihelmintisch wirken.

Aqua Rutae. Rautenwasser. Wie *Aqua Melissa*, S. 371, oder durch Schütteln von 2 Tropfen Rautenöl mit 100 g warmem Wasser und Filtriren.

Extractum Rutae (alcoole paratum). Extrait de rue (alcoolique). Gall.: Wie *Extractum Digitalis* alci. (Bd. I, S. 1041, 2.).

Acetum Rutae. Rautenessig.
Wie *Acet. Lavandul.* S. 387.

Tinctura Rutae ex Herba roseata.
Rautentinctur Kämpf's.

Wie *Tinct. Hyoscyam. ex Herb.* von S. 34.

Mistura rutacea camphurata Veterina.

Rp	Camphorae tritas	2,0
	Muchag. Gummi arab.	
	Sacchari	55,0
	Acet. Rutae	250,0
	Aquae Rutae	100,0

Haarwachshflüssigkeit von Elber GALEN in Biel ist eine sehr verdünnte, mit Glycerin, Wacholdergeist, Rauten- und Lavendelöl versetzte Ammoniakflüssigkeit.

Oleum Rutae. (Ergänz. Gall.) Rautenöl. — *Essence de Rue.* — *Oil of Rue.*

Das ätherische Oel der Gartenraute, *Ruta graveolens* L., ist eine färblose oder hellgelbe Flüssigkeit von sehr starkem, anhaltendem, im konzentrierten Zustande unangenehmem Geruch. Spec. Gew. 0,833–0,845. Drehungswinkel im 100 mm-Rohr bis + 2° C. Es wird bei niedriger Temperatur fest; sein Erstarrungspunkt (siehe *Oleum Anisi* Bd. I, S. 315) liegt zwischen + 8 und + 10° C. In 2–3 Th. *Spiritus dilutus* löst es sich klar auf.

Rautenöl besteht zu mindestens 80 Proc. aus Methylonylketon $\text{CH}_3 \cdot \text{CO} \cdot \text{C}_6\text{H}_{11}$, neben kleinen Mengen Methylheptylketon.

Verfälscht wird es mit Terpentinöl, wodurch das spec. Gew. erhöht, die Erstarrungstemperatur herabgesetzt und die Löslichkeit in verdünntem Weingeist vermindert wird.

Sabadilla.

Jetzt *Schoenocaulon*. Gattung der Liliaceae — Melanthioideae — Veratreae.

Schoenocaulon officinale (Schlecht.) A. Gray. Heimisch von Mexiko bis Venezuela. Mit kleiner Zwiebel, meterlangen, schiffartigen Blättern. Schaft bis 1 m hoch, mit $\frac{1}{4}$ m langer, schlanker Blüthenkrone. Blüthen kurzgestielt, gelblich. Frucht eine aufblasende, dreifächerige Kapsel, die in jedem Fache 2–4 Samen enthält. Sie finden arzneiliche Verwendung:

† Samen *Sabadillas* (Austr., Helv. Ergänz.). — *Sabadillasamen.* Kapuzinersamen. Läuseamen. — *Semence ou grains de sabadilla* (Gall.).

Beschreibung. Die Samen sind durch gegenseitigen Druck in der Frucht unregelmäßig kantig, etwas gekrümmt, bis 2 mm lang, bis 2 mm breit, glänzend schwarzbraun, runzelig. Innerhalb der Samenschale ein graubraunes, hartes Endosperm, an dessen Grund der kleine Embryo liegt.

Die Samenschale besteht aus der grobschuppigen Epidermis und darunter einer Schicht zusammengefallener Zellen. Die Zellen des Endosperm sind dickwandig, sie enthalten fettes Öl, Albumen, Stärke.

Bestandtheile. Alkaloide: krystallisirtes Veratrin (Cevadin) $C_{26}H_{40}NO_6$, amorphes Veratrin (Veratridin) $C_{26}H_{40}NO_{11}$, Sabadillin (Cevadillin) $C_{26}H_{40}NO_6$. Sie bilden zusammen das „Veratrin des Handels“ (vergl. Veratrinum). Ferner Sabadin $C_{26}H_{40}NO_6$, Sabadinin $C_{26}H_{40}NO_6$. Sie sind in der Droge an Cevadinsäure (Methylsteronsäure) $C_9H_{16}O_4$ und Veratrunsäure $C_9H_{16}O_4$ gebunden. — Ferner enthalten die Samen 13,7 Fett, in dem sich Cholesterin findet, ätherisches Öl; 2,06 Proc. Asche. Die Alkaloide finden sich im Endosperm und Embryo, ihre Gesamtmenge in der Droge beträgt bis 4,35 Proc.

Zur Bestimmung der Alkaloide wasserirt man nach Knaack 15 g der gepulverten Samen eine Stunde mit 150 g Aether, giebt dann 10 g Ammoniak und nach einer weiteren Stunde 30 g Wasser zu, schüttelt kräftig um, lässt zwei Stunden stehen, gießt 100 g der ätherischen Lösung (= 10 g Droge) klar ab, schüttelt mit verdünnter Säure aus, macht die wässrige Lösung alkalisch, schüttelt sie mit Aether aus, entfernt den Aether durch Destillation und Verdunstelassen, trocknet und wägt.

Aufbewahrung, Anwendung. Die Samen werden unter den stark wirkenden Mitteln aufbewahrt. Man hüte sich, den giftigen, zu heftigsten Niesen reizenden Staub einzuathmen und lasse beim Pulvern die hier ganz besonders nöthigen Vorrichtungen zum Schutze von Gesicht und Händen nicht außer Acht! Sie dienen nur noch als Bestandtheil kasserlicher Mittel zur Vertilgung von Ungeziefer, werden aber durch das unschädliche Insektengpulver vollkommen ersetzt.

Sabadillamen sind in Deutschland dem freien Verkehr entzogen. In Oesterreich dürfen sie nur gegen ärztliche Verschreibung abgegeben werden.

† **Acetum Sabadillae** (Ergänz.). Sabadilllessig. Läuseessig. 10 Th. gequetschte Sabadillamen zieht man 8 Tage mit 10 Th. Weingeist, 16 Th. verdünnter Essigsäure und 72 Th. Wasser aus, presst und filtrirt. Zu Waschungen gegen Ungeziefer; bei wunder Haut zu vermeiden!

† **Extractum Sabadillae.** Durch Digestion der Samen mit verdünntem Weingeist und Eindampfen zum dicken Extrakt. Ausbeute etwa 20 Proc. Rheuma zu 0,02–0,03 gegen Nervenschmerzen.

† **Tinctura Sabadillae** (Helv.). Sabadilltinktur. Teinture de cévadille. Aus 1 Th. grob gepulverten Samen und 10 Th. Weingeist (94 proc.). Vorsichtig aufzubewahren wie die vorigen. Innerlich zu 0,3–1,0; grössere Einzeldosis 2,0. 2 Tropfen mit 4 ccm Schwefelsäure grün fluorescirend, erwärmt schön roth.

† **Tinctura Sabadillae acida.** Aus 10 Th. Samen, 100 Th. verdünntem Weingeist, 0,5 Th. Schwefelsäure. Wie vorige zu gebrauchen.

† **Pulvis contra Pediculos** (Ergänz.).
Läusepulver. Kapuzinerpulver.

Rp. Semin. Sabadillae 3,0
Semin. Staphylegriseae 3,0
Rizom. Veratri 1,0
Folior. Nicotianae 3,0

Grobtes Pulver. Vorsichtig aufzubewahren und mit Gährungsgeist abzugeben. Auch als Viehwesepulver in Form der Abkochung (100 g auf 5 l Wasser und 200 g Essig).

† **Unguentum Sabadillae** (Ausz.).

Unguentum contra Pediculos.
Unguentum ad phthiriasin. Sabadill-
-salbe. Läuseessalbe.

Rp. Unguenti cerasi 80,0

Liquida adde

Semin. Sabadill. pulv. 30,0
Olei Lavandulae 0,2

Sabina.

Jetzt zu Juniperus. Gattung der Coniferae — Pinaceae — Cupressineae — Cupressinae.

Juniperus Sabina L. (syn.: *Sabina officinalis* Garcke). Heimisch auf dem Gebirgen von Mittel- und Südeuropa, Kaukasus und Nordasien, nicht selten in Anlagen

angeblauzt.¹⁾ Strauchig, in der Kultur auch baumartig, mit dichten, buschigen Zweigen. Beerenzapfen etwas überblagend, eiförmig-kuglig, 6–8 mm im Durchmesser, schwarz mit bläulichem Reif. Blätter entweder klein, schuppenförmig und dekussirt, bis 5 mm lang, sehr dicht gestellt, mit dem grössten Theile der Spreite angewachsen, also nur an der Spitze frei, oder länger, lockerer gestellt, spitzig-nadelförmig, zu dreien im Quirl gestellt, abstehend. Jedes Blättchen lässt in der Mitte des Rückens eine grosse ovale Oeldrüse erkennen, die am frischen Blatt gewöhnlich hervorgewölbt, am trocknen oft eingesunken ist. Sie entsteht schizogen.

Unter der kleinzelligen Epidermis mit grossen Spaltöffnungen liegt ein aus Faserz bestehendes Hypoderm, das auf den Rücken des Blattes beschränkt ist. Im Mesophyll „Querzellenzellen“ mit zahlreichen nach innen vorspringenden Zapfen und Balken der Zellwand.

Geruch und Geschmack stark aromatisch.

Man verwendet die behäuterten Zweigspitzen:

† *Summitates Sabinae* (Ergänzb.). *Herba Sabinae* (Aust. Helv.). *Sabina* (U-St.). *Frondes s. Toriones Sabinae*. — *Sadebaumsitzen*. *Sabina*. *Sevenkraut*. — *Semmité de sabine* (Gall.). — *Savine*. *Savine-tops*.

Bestandtheile. Bis 4 Proc. ätherisches Oel (vergl. unten), Gerbstoff, Zucker und ein nicht sichergestellt giftiges Säureanhydrid.

Einsammlung und Aufbewahrung. Man sammelt die Spitzen der Zweige im April und Mai, trocknet im Schatten und bewahrt sie geschitten, einen kleinen Vorrath auch gepulvert, in dicht schliessenden Gefässen vorsichtig, vor Licht geschützt und (auch Austr.) nicht über ein Jahr auf. 4 Th. frische geben 1 Th. trockne. Nach Helv. sind die Früchte in der Droge zulässig.

Wirkung und Anwendung. Träger der Wirkung ist das ätherische Oel. Beschleunigt in kleinen Dosen die Pulsfrequenz und wirkt diuretisch. Grössere Dosen erzeugen Erbrechen und oft blutige Durchfälle, Blutharnen, Krampfsymptome und können den Tod herbeiführen. Bewirkt bei Schwangeren Abortus. Wegen dieser letzteren Wirkung, die im Volke meist wohlbekannt ist, mecht man die Droge nicht selten in verbrecherischer Absicht zum Abtreiben der Leibesfrucht zu benutzen. Solche Versuche haben nicht selten zum Tode geführt. Der Apotheker wird daher unter keinen Umständen die Droge ohne ärztliche Verordnung abgeben, auch nicht als angebliches Ungeheuermittel oder gegen Krankheiten des Viehes. — Ausserlich als Streupulver und in Salben, das Infusum (5,0–10,0; 150,0) zu Gurgelwässern, Einspritzungen. Innerlich zu 0,25–0,5 g mehrmals täglich in Pulver und Pillen.

Grösste Einzelgabe: 1,0 g (Helv.), 1,0 (Lawin). Grösste Tagesgabe: 2,0 g (Helv.), 3,0 (Lawin).

In Deutschland ist Sabina und ihre Zubereitungen dem freien Verkehr entzogen.

† *Extractum Sabinae*. *Extractum Sabinae alcohol paratum*. *Sadebaum-extrakt*. *Extrait de sabine* (alcoolique). *Ergänzb.*: 2 Th. mittelfein zerschnittene Sadebaumsitzen werden zuerst mit 10, dann mit 5 Th. eines Gemisches aus 2 Th. Weingeist und 3 Th. Wasser je 24 Stunden ausgezogen; die Pressflüssigkeit dampft man zum dicken Extrakt ein. E. Durzeuen lässt zuerst mit 3 Th. des Gemisches 5 Tage, dann mit 4 Th. 3 Tage ausziehen, die Ausszüge filtriren etc. Ausbeute: 10–12 Proc. eines grünbraunen, in Wasser trübe löslichen Extrakts. Vorsichtig aufzubewahren. Höchstpreis: 0,3; auf den Tag 1,0 (Lawin). — Gall.: Wie *Extrait de digitale alcoolique* Gall. (Bd. I, S. 1041. 2.).

† *Extractum Sabinae fluidum* (U-St.). *Fluid Extract of Savine*. Aus 1000 g gepulverter Sabina (No. 40) und 5000 g oder q. s. 91proc. Weingeist im Vordehnungsweg. Man befeuchtet mit 250 ccm, füllt die ersten 900 ccm Perkolat für sich auf und stellt 1. a. 1000 ccm Fluidextrakt her.

¹⁾ Die Kultur der Pflanze ist stellenweise behördlich verboten, da sie und verwandte Koniferen der Träger der Toxentoporengeneration des „Gitterrostes“ der Nadelbäume (*Gymnosporangium fuscum* D. O.) sind.

† **Tinctura Sabinæ.** Sadebaumtinktur. 1 Th. grob gepulveris. Sabina, 10 Th. veräulter Weingeist. (Abs. 2,0—5,0 g.

Ceratum Sabinæ (Nat. form).
Sarivæ Cerate.

Rp. Cerat. Resinæ (U-St.) 30 g

Extract. Sabinæ (Hdld.) 25 com

erschüt man im Wasserbade, bis der Weingeist ver-
flücht ist, und rührt halt.

Emplastrum Sabinæ Duremæ.

Rp. 1. Summit. Sabinæ pulv. 25,0

2. Spiritus 12,5

3. Cerae flavae 48,0

4. Olei Olivæ 12,5

5. Terebinthina 12,5

6. Olei Sabinæ 8,0

Man macerirt 1 mit 2 12 Stunden, erhitst mit 3
bis 5 im Wasserbade 2 Stunden, fügt 6 hinzu
und rührt nach dem Erkalten in Rührger.

Guttæ anisoplasticæ Sabinæ.

Rp. Olei Sabinæ 2,5

Tinctur. Calceolæ 5,0

Tinctur. Capivi 5,0

Tinctur. Arctii 10,0.

10—20 Tropfen bei Lähmungen.

Laccollementum Sabinæ Duremæ.

Rp. Extract. Sabinæ 10,0

Unguent. ceræ 20,0

Lanolin 70,0.

Mistura Chinæ cum Sabina Kopp.

(Succum. Sabinæ 10,0)

Rp. Infus. (Cortic. Chinæ 10,0) 100,0

Sirup. Cinnamon 20,0.

Mistura exellens Kopp.

Rp. Infus. Succum. Sabinæ 25,0:200,0

Opode 4,0

Sacchar 22,0.

Pilulæ emmenagogæ Clarior.

Rp. Assamoniæ 10,0

Extract. Sabinæ

Summit. Sabinæ aa 2,0

Past. pilul. 100.

Driftfeld Oil ist ein Öl. coctum aus Arnika, Sadebaum und Wermuth mit wenig
Rosmarin-, Thymian- und Wacholderöl.

Favorite Prescription von Dr. Pinck, gegen Frauenkrankheiten, enthält Agaricum,
Sabina, Digitalis, Opium etc.

Hauspflfen von Weiland bestehen aus Aloe, Calomel, Eisen, Goldschwefel und
Sadebaumöl.

Oleum Sabinæ. (Ergänz. Gall. U-St.) Sadebaumöl. **Essence de Sabine.**
Oil of Savin.

Gewinnung. Blätter und Zweigenden des Sadebaums geben bei der Destillation
mit Wasserdampf zwischen 4 und 5 Proc. Öl.

Eigenschaften. Farblos oder gelbliche Flüssigkeit von widerlich narkotischem
Geruch und bitterem, kampherartigen Geschmack. Spec. Gew. 0,910—0,930 (0,910—0,940
U-St.). Drehungswinkel im 100 mm-Rohre + 42 bis + 62° C. Löslich in $\frac{1}{4}$ und mehr
Theilen Spiritus. Verseifungszahl 115—125.

Bestandtheile. Der wichtigste Bestandtheil ist das Sabinol, ein Alkohol $C_{10}H_{18}OH$,
der theils frei, theils an Essigsäure und zwei unbekannte Säuren gebunden ist. Ausserdem
enthält das Öl noch Diacetyl (CH_3CO), Sabinen $C_{10}H_{18}$, und wahrscheinlich auch Pinen
 $C_{10}H_{16}$, ferner einen Körper von Aldehyd- oder Ketonnatur, dessen Phenylhydrazon zwi-
schen 40 und 45° C. schmilzt. In den höchst siedenden Antheilen ist Cadinen, $C_{15}H_{24}$,
nachgewiesen worden.

Spiritus Sabinæ.

Rp. Olei Sabinæ 1,0

Spiritus 99,0.

Spiritus antirheumaticus.
Gichtspiritus.

Rp. Tinctur. Capivi 25,0

Tinctur. Sabinæ 25,0

Spirita. camphorat. 40,0

Liquor. Ammon. caust. 5,0

Chloroform 5,0.

Tinctura contra cinicos.

Wanzen-Tinktur.

Rp. Cantharidum 10,0

Camphoræ

Fract. Capivi

Summit. Sabinæ aa 50,0

Spiritus densat. 1000,0

Eugonium Sabinæ.

Sadebaumöl.

I. Ergänzb.

Rp. Extract. Sabinæ 1,0

Eugoniu. ceræ 9,0.

Zur Abgabe frisch zu bereiten.

II. Halvretia.

Rp. Extract. Sabinæ Hdld. 2,0

Adipin. benzoinat. 8,0.

Die Homöopath. Salbe besteht aus Adipin und Pulv.
Sabinæ aa

Vel. Brunstpulver für Köhn.

Rp. Thib. Assi

Summit. Sabinæ aa 20,0

Natrii sulfat. 60,0.

Vel. Mittel zum Abtreiben der Nachgeburt.

I. Pulver.

Rp. Fract. Carvi

Natrii bicarbonat.

Succum. Sabinæ aa 50,0.

Divide in part. IV. Alle 4—10 Stunden 1 Paß.
mit Warmlager.

II. Einspritzung.

Rp. Infus. Succum. Sabinæ 100,0:1000,0.

Prüfung. Sadebaumöl wird häufig mit Terpentinöl verfälscht, dessen Gegenwart sich durch Erniedrigung des spec. Gewichts und des Drehungswinkels, und falls größere Mengen davon vorhanden sind, auch durch Verminderung der Löslichkeit in Spiritus kundgibt.

Anwendung. Das Sadebaumöl, innerlich gegeben, stark giftig wirkt, und auch als Abortivum gebraucht wird, so darf es im Handverkauf nicht abgegeben werden.

Saccharinum.¹⁾

I. Saccharinum. (Aust. Ergänzb. Hef.) Acide anhydre-orthosulfaminbenzoïque (Gall.). Benzoesäureanhydrid. Orthosulfaminbenzoesäureanhydrid. Saccharol. Saccharinol. Saccharinase. Syrose. Toluolsäure. Zuckerin. Fehling's Saccharin. Sulfnidum. Agucarina. Glucimide. Sucre de houille. $C_6H_4NSO_4$. Mol. Gew. = 183.

Darstellung. Diese erfolgt fabrikmässig in grossem Maassstabe nach verschiedenen Verfahren. Eine derselben ist in seinen Grundzügen folgendes: Toluol wird durch Behandeln mit konz. Schwefelsäure in Orthotoluolsulfosaure $C_6H_4(CH_3)SO_3H$ übergeführt. Das Natriumsalz dieser Säure wird durch Einwirkung von Phosphorpentachlorid in Orthotoluolsulfochlorid $C_6H_4(CH_3)SO_2Cl$ umgewandelt. Durch Ueberleiten von trockenem Ammoniakgas wird das Orthotoluolsulfochlorid in Orthotoluolsulfamid $C_6H_4(CH_3)SO_2NH_2$ übergeführt. Oxydirt man letzteres durch Kaliumpermanganat in saurer Flüssigkeit, so wird zunächst intermediär Orthosulfaminbenzoesäure $C_6H_4 \begin{smallmatrix} \text{COOH} \\ \text{SO}_2NH_2 \end{smallmatrix}$ gebildet, welche durch Abspaltung von Wasser in ihr Anhydrid, d. i. Orthosulfaminbenzoesäureanhydrid oder Saccharin übergeht.

Eigenschaften. Das reine Saccharin schmilzt bei $223,5^\circ C$, die Schmelze erstarrt zu einer rein weissen Masse. Das Handelsaccharin war in der ersten Zeit zu einem erheblichen Procentsatze durch Paragulfaminbenzoesäure, welche nicht süsse schmeckt, verunreinigt. Gegenwärtig ist Saccharin mit einem Gehalt von 28–30 Proc. Orthosulfaminbenzoesäureanhydrid im Handel.

Das zum therapeutischen Gebrauche bestimmte Saccharin bildet ein weisses, krystallinisches Pulver, dessen Schmelzpunkt theilweise nahe bei $223,5^\circ C$. liegen soll. Die Angaben der Arzneimitteleher in dieser Hinsicht sind z. Th. als veruleet anzusehen. Es gehen für den Schmelzpunkt an: Austr. = $219\text{--}220^\circ C$, Ergänzb. = ca. $205^\circ C$, Hefv. = nicht unter 210° und nicht über $220^\circ C$, Gall. = $224^\circ C$. — Saccharin löst sich in etwa 335 Th. kaltem Wasser oder 28 Th. siedendem Wasser, zu sauer reagirenden, intensiv süsse schmeckenden Lösungen. Es löst sich ferner in ca. 20 Th. kaltem Alkohol oder in 95 Gewichtsth. Aether. Beim Verdünnen der ätherischen Lösung scheidet sich das Saccharin in hexagonalen Krystallen ab. Die Löslichkeit in Wasser wird erheblich gesteigert durch Zufügung von Alkalien (Kalilauge, Natronlauge, Kaliumcarbonat, Natriumcarbonat, Bicarbonaten und Ammoniak). Die Süskraft der besten, sog. absoluten Sorten ist die 500fache der gewöhnlichen Rohrzuckers. Der süsse Geschmack lässt sich noch in einer Verdünnung von 1:100000 (in gleicher Weise bei Rohrzucker 1:200) deutlich wahrnehmen.

Chemisch verhält sich das Saccharin wie ein Säureanhydrid, d. h. es löst sich in Alkalien zu Salzen der Orthosulfaminbenzoesäure auf, welche in Wasser leicht löslich sind. Werden nicht zu stark verdünnte Lösungen dieser Salze mit Säuren angesäuert, so scheidet sich das Anhydrid, d. h. das Saccharin wieder aus.

¹⁾ Es muss darauf aufmerksam gemacht werden, dass der Name „Saccharin“ schon früher von Pasteur einem nicht süsse schmeckenden Spaltungsprodukt von Kohlehydraten $C_6H_{10}O_6$ beigelegt worden war.

Reaktionen. Von den Reaktionen, welche das Saccharin zeigt sollen die folgenden angeführt werden:

1) Der süsse Geschmack, welcher noch bei sehr geringen Substanzmengen oder in sehr verdünnter Lösung wahrgenommen wird; derselbe tritt stärker hervor, wenn man die Lösung oder das Saccharin in Substanz (Ausschüttelungsrückstand) mit etwas Natriumkarbonat neutralisirt. 2) Mit Soda gemischt vor dem Löthrohr auf Kohle erhitzt, erhält man eine Heparerschmelze. — Trägt man Saccharin in ein schmelzendes Gemisch von Salpeter und Soda ein, so enthält die Schmelze Schwefelsäure, welche in bekannter Weise nach dem Ansäuern durch Baryumchlorid nachzuweisen ist. 3) Wird Saccharin in Natronlauge gelöst, zur Trockne verdampft, und der Rückstand $\frac{1}{2}$ Stunde auf 250° C. erhitzt, so enthält die Schmelze Natriumsulcylat. Säuert man die Lösung der Schmelze mit verdünnter Schwefelsäure an und schüttelt die Lösung mit Aether aus, so hinterlässt der letztere beim Verdunsten Salcylsäure, welche durch Eisenchlorid nachzuweisen ist (C. Schmitt). 4) Erhitzt man 0,05 g Saccharin mit ca. 0,1 g Resorcin und ca. 10 Tropfen konz. Schwefelsäure, so nimmt die Flüssigkeit zunächst gelbrothe, dann dunkelgrüne Färbung an. Löst man die erkaltete Masse in Wasser und übersättigt mit Natronlauge, so zeigt die Flüssigkeit intensive grüne Fluorescenz (Bönnerman).

Prüfung. 1) Saccharin sei rein weiss, schmelze möglichst nahe an 224° C.,¹⁾ die Schmelze gelbe nach dem Erstarren eine rein weisse (2), nicht gelbe oder braune Masse. — 2) Der süsse Geschmack lasse sich noch in einer wässrigen Lösung 1:100000 deutlich wahrnehmen. — 3) Saccharin verbrenne auf dem Platinblech unter Hinterlassung von höchstens Spuren von Asche. Der Aschengehalt betrage allerhöchstens 0,5 Proc. — 4) In konz. Schwefelsäure löse es sich ohne Färbung; die wässrige Lösung reduciere Fehling'sche Lösung beim Erwärmen nicht (reduzierender Zucker). — 5) Die gesättigte wässrige Lösung werde durch Ferrichlorid weder braun gefärbt (Benzoesäure) noch violett gefärbt (Salicylsäure). — 6) Man löse 0,2 g Saccharin mit Hilfe von Natriumkarbonatlösung in 4–5 cem Wasser auf, fügt Kupfersulfatlösung in geringem Ueberschusse hinzu, bis kein Niederschlag mehr erfolgt und filtrirt vom Kupfersaccharinat ab. Die Flüssigkeit wird nach Zusatz von Natronlauge zum Sieden erhitzt. War das Saccharin rein, so entsteht ein dunkler Niederschlag; färbt sich die Flüssigkeit dagegen azurblau, so war Mannit zugegen. — 7) Beim Kochen des Saccharins mit Magnesiumblech werde Ammoniak nicht abgespalten.

Aufbewahrung. Ueber diese ist etwas Besondres nicht zu bemerken.

Worthbestimmung. Die von HUFELMANN angegebene Methode beruht darauf, dass beim Erhitzen mit Schwefelsäure von 70–78 Proc. wohl die Orthosulfaminbenzoesäure in Sulfobenzoesäure und Ammoniumsulfat zerlegt wird, während die Parasulfaminbenzoesäure (welche nicht süss schmeckt) unverändert bleibt.

Man erhitzt 10 g getrocknetes Saccharin mit 100 cem Schwefelsäure von 70 bis 78 Proc. H_2SO_4 drei bis vier Stunden lang unter öfterem Umschwenken im lebhaft siedenden Wasserbade, indem man den mit der Saccharin-Schwefelsäuremischung beschickten Kolben in das Wasserbad einsenkt. Die Uebersäuerung des Saccharins in o-Sulfobenzoesäure und Ammoniumsulfat ist beendet, wenn ein aus der Mischung entnommener Tropfen nach starker Verdünnung mit Wasser nicht mehr süss schmeckt. Die Para-Sulfaminbenzoesäure wird, wie schon bemerkt, hierbei nicht zersetzt. Ist alle Orthosulfaminbenzoesäure zersetzt, so lässt man erkalten und verdünnt mit dem gleichen Volumen Wasser. Chemisch reines Saccharin scheidet alsdann selbst nach wochenlangem Stehen nichts aus, während Para-Sulfaminbenzoesäure enthaltendes nach 12stündigem Stehen oder bei sehr kleinen Mengen nach Verlauf von 2–3 Tagen, alle Para-Sulfaminbenzoesäure krystallinisch ausscheidet. Der Zusatz einer Spur von Para-Sulfaminbenzoesäure beschleunigt die Ausscheidung. — Die ausgeschiedene Para-Sulfaminbenzoesäure wird auf einem Asbestfilter gesammelt, mit kleinen Mengen eiskalten Wassers gewaschen, bei 100° C. getrocknet und gewogen.

Das Filtrat von der Para-Sulfaminbenzoesäure wird mit Wasser zu 500 cem aufgefüllt. In 50 cem dieser Flüssigkeit (= 1,0 g Saccharin) bestimmt man nach Zusatz von 200 cem Wasser und frischgeglühter, gebrannter Magnesia im Ueberschusse (2) nach Bd. I, S. 232 die Menge des in Lösung befindlichen Ammoniaks massanalytisch. Man

¹⁾ Zu der Bestimmung des Schmelzpunktes trockne man das Saccharin erst über Schwefelsäure aus, erhitze dann rasch auf ca. 215° C. und steigere von da ab erst die Temperatur langsam bis zum eintretenden Schmelzen.

legt 100 cem $\frac{1}{10}$ -N.-Schwefelsäure vor und titirt den Ueberschuss unter Anwendung von Congo als Indikator mit $\frac{1}{10}$ -N.-Kalilauge zurück. 1 cem der zur Sättigung des Ammoniaks verbrauchten $\frac{1}{10}$ -N.-Schwefelsäure entspricht = 0,0183 g Saccharin.

Anwendung. Saccharin ist kein eigentliches Arzneimittel. Da es aber für Thiere und Menschen völlig unschädlich und dabei von der bekannten grossen Süskraft ist, so wird es namentlich von Diabetikern als Ersatz des Zuckers gebraucht. Nach langem Gebrauche tritt bisweilen Widerwillen ein, namentlich, wenn man mit der Dosirung nicht vorsichtig ist. Es geht weder in den Speichel noch in die Milch über, sondern wird unverändert durch den Urin ausgeschieden.

Saccharin-Natrium. Krystallrose. Krystallsaccharin. $C_6H_4<\overset{CO}{\underset{SO_3}{>}}N \cdot Na + 2 H_2O$. Mol. Gew. = 241.

Wird dargestellt durch Neutralisation von reinem Saccharin mit Natriumkarbonat oder Natriumbikarbonat in wässriger Lösung und langsame Krystallisation des entstehenden Salzes.

Wasserklare, derbe, rhombische Prismen in Wasser sehr leicht löslich. Die Lösung ist von intensiv süssem Geschmacke.

Es löst sich in Wasser leicht und klar. Wird die Lösung 1:10 mit verdünnter Salzsäure angesäuert, so liefert sie einen weissen, feht krystallinischen Niederschlag, welcher nach dem Auswaschen bis zum Verschwinden der Chlorreaktion und dem Trocknen bei 60° C. bei 224° C. schmelzt. Aufbewahrung an einem kühlen Orte in gut verschlossenen Gefässen, da das Salz in der Wärme etwas verwittert.

Man zieht es wegen seiner leichteren Löslichkeit neuerdings dem eigentlichen Saccharin vor.

Antidiabetin. A) Französische Specialität. Man versteht darunter Mischungen von Saccharin mit Mannit von der 1fachen, 10fachen und 70fachen Süssigkeit des Rohrzuckers. B) Man versteht darunter auch (aber seltener) Mischungen von Mandelsl und Saccharin.

Liquor Saccharini (Nat. Form.). Saccharini 70,0 g, Natrii bicarbonici 35,0 g, Spiritus 250 cem, Aquae q. s. ad 1 l.

Saccharin-Benzol-Mundwasser nach Prof. MILLER. Acidi benzoici 4,0, Saccharini 2,5, Spiritus 100,0.

Saccharin-Giftweizen nach RITTER. Man lässt 1 kg gut ausgetrockneten Weizen 1–2 Tage lang quellen in einer Lösung von 0,2 g Fuchsin, 3,0 g Strychnin nitrat, 400,0 g Wasser. Man trocknet, befeuchtet abedann mit einer Lösung von 1 g Saccharin in 100 cem Wasser und 1,0 Natriumkarbonat krystall. und trocknet wieder.

Methylsaccharin $C_6H_4(CH_3)\overset{CO}{\underset{SO_3}{>}}NH$. Mol. Gew. = 197.

Krystallisirt aus heissem Wasser in farblosen, glänzenden, bei 246° C. schmelzenden Prismen, die sehr schwer in kaltem Wasser, leichter in heissem Wasser und in Alkohol löslich sind. Es schmeckt ebenso süss wie das Saccharin selbst.

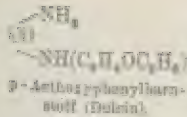
Tabletten Saccharini.
Saccharintabletten nach H. FROENKE.

Rp. Saccharini	2,5
Natrii carbonici sicc	2,0
Manniti	15,0–50,0
Pasta pastilli No. 100.	

H. Sucrol. Dulcin. Valzine. p-Phenetolcarbamid. p-Aethoxyphenylharnstoff. $CONH_2 \cdot NH \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5$. Mol. Gew. = 180.

Darstellung. Lässt man auf p-Phenetidin Kohlenoxychlorid einwirken, so erhält man nach der Gleichung $COCl_2 + NH_2 \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5 = HCl + CO(Cl)NH \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5$ ein chlorhaltiges Zwischenprodukt. Behandelt man dieses mit Ammoniak, $CO(Cl)NH \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5 + 2 NH_3 = NH_4Cl + CO(NH_2)NH \cdot C_6H_4 \cdot OC_2H_5$, so geht es unter gleichzeitiger Bildung von Ammoniumchlorid in p-Phenetolcarbamid über.

Eigenschaften. Das Sucrol bildet, aus Wasser krystallisirt, farblose glänzende Nadeln oder Schüppchen, von stark süssem Geschmack. Der Schmelzpunkt derselben liegt bei 173–174° C. 1 Th. Sucrol löst sich in 150 Th. siedendem oder 800 Th. kaltem Wasser



(15° C.), ferner in 35 Th. Weingeist von 90 Proc. oder in 80 Th. Weingeist von 45 Proc. oder in 480 Th. Glycerin. Die Süßkraft des Sacrols soll diejenige des gewöhnlichen Zuckers um das 200fache übersteigen. Es ist mit Wasserdämpfen nicht flüchtig und nicht unzersetzt sublimierbar. Von Identitätsreaktionen sind folgende bekannt:

1) Man schüttet in einem Probirrohr etwa 0,05 g Sacrol mit 5 Tropfen konz. Schwefelsäure bis zum beginnenden Dampfen. Nach dem Erkalten verdünnt man mit 10 cem Wasser und überschichtet die Flüssigkeit mit Ammoniak. Es entsteht allmählich an der Berührungsstelle ein blauer Ring, welcher nach längerem Stehen an Farbtintensität und Ausdehnung zunimmt (BRILLIENBLAU).

2) Wird Sacrol mit Silbernitrat- oder Quecksilberchloridlösung auf dem Wasserbade eingedampft, so tritt Violettfärbung ein, die bei 160° C. noch intensiver wird. Durch Alkohol wird das Reaktionsprodukt beim Erwärmen wieder gelöst.

Prüfung. Sacrol sei farblos, löse sich ohne Färbung in konz. Schwefelsäure auf, schmelze bei 173–174° C. (organische Verunreinigungen) und verbrenne, erhitze, ohne einen Rückstand zu hinterlassen (anorganische Verunreinigungen).

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Aromastoffen.

Anwendung. Sacrol ist der Nachfolger des Saccharins. Es bewirkt nicht die Gerinnung der Milch, ist kein Antisepticum, sondern ein indifferentes Süßstoff (Gewürz). Als solcher ist es denn auch in Aussicht genommen, also als Süßstoff für Diabetiker, Fettleibige, Magenkranken, auch zu industriellen Zwecken. Schädliche Nebenwirkungen sind bei seinem Gebrauche bisher nicht beobachtet worden. Es beeinflusst weder Circulation, noch Athmung, Nervensystem oder Verdauung. Man giebt es mit Mannit in 0,25 g schweren Pastillen, welche je 0,025 g Sacrol enthalten und je 5 g Zucker entsprechen.

Deutsches Reichsgesetz, betr. den Verkehr mit künstlichen Süßstoffen vom 6. Juli 1898. Dieses Gesetz lautet mit Weglassung der Strafbestimmungen:

§ 1. Künstliche Süßstoffe im Sinne dieses Gesetzes sind alle auf künstlichem Wege gewonnenen Stoffe, welche als Süßmittel dienen können und eine höhere Süßkraft als raffinirter Rohr- oder Rübenzucker, aber nicht entsprechende Nährwerth besitzen.

§ 2. Die Verwendung künstlicher Süßstoffe bei der Herstellung von Nahrungs- und Genussmitteln ist als Verfälschung im Sinne des § 10 des Gesetzes, betr. den Verkehr mit Nahrungsmitteln, Genussmitteln und Gebrauchsgegenständen, vom 14. Mai 1879 (Reichsgesetz. S. 145) anzusehen.

Die unter Verwendung von künstlichen Süßstoffen hergestellten Nahrungs- und Genussmittel dürfen nur unter einer diese Verwendung erkennbar machenden Bezeichnung verkauft oder feilgehalten werden.

§ 3. Es ist verboten:

1) Künstliche Süßstoffe bei der gewerbemässigen Herstellung von Bier, Wein oder weinähnlichen Getränken, von Fruchtsäften, Konserven und Liqueuren sowie von Zucker- oder Stärkesyrupen zu verwenden.

2) Nahrungs- und Genussmittel der unter 1 gedachten Art, welchen künstliche Süßstoffe zugesetzt sind, zu verkaufen oder feilhalten.

Saccharum.

Von den zahlreichen bekannten Zuckerarten kommen für die Praxis des Pharmaceuten und für die Praxis überhaupt etwa die folgenden in Betracht:

1) Rohrzucker, Saccharose, $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$. Der gewöhnliche Konsumzucker, aus Zuckerrohr oder Zuckerrüben dargestellt. Nicht reducirend, nicht direkt gährungsfähig, rechtsdrehend. Geht durch Inversion in reducirenden und linksdrehenden Invertzucker über.

2) Traubenzucker, Dextrose, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$. In vielen süßen Früchten enthalten. Meist durch Hydrolyse der Stärke dargestellt. Reducirend, direkt gährungsfähig, rechtsdrehend. Kann durch Inversion nicht weiter gespalten werden.

3) Lävulose, Fruchtzucker, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$. Im Honig enthalten. Meist durch Fermentiren von Rohrzucker dargestellt. Reducirend, direkt gährungsfähig, linksdrehend. Kann durch Inversion nicht weiter gespalten werden.

4) Invertzucker. Gemisch gleicher Moleküle Dextrose und Lävulose. Durch Invertiren von Rohrzucker dargestellt. Reducirend, direkt gährungsfähig, linksdrehend. Kann durch Inversion nicht weiter gespalten werden.

5) Maltose (Isomaltose). $C_{12}H_{22}O_{11}$. Durch Einwirkung von Diastase auf Stärke gebildet. Reducirend, direkt vergärbbar, rechtsdrehend. 1 Mol. wird durch Inversion in 2 Mol. Dextrose gespalten. Die Rechtsdrehung ist nach der Inversion erniedrigt, die Reduktionsfähigkeit erhöht.

6) Milchsucker. Lactose, $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$. Aus der Milch gewonnen. Reducirend, mit Hefe nicht direkt vergärbbar, rechtsdrehend. 1 Mol. wird durch Inversion in je 1 Mol. Dextrose und Galaktose gespalten.

1. **Saccharum** (Amar. Germ. Helv. U-St.). *Saccharum purissimum* (Brit.). *Sucre de canne* (Gall.). Zucker. Rohrzucker. Rübenzucker. Sucose. Saccharose. Saccharobiose. Sugar. Cane-Sugar. Der gewöhnlich aus dem Zuckerrohr (*Saccharum officinarum* L., oder der Zuckerrübe (*Beta vulgaris* L., var.: *maritima* Koch) gewonnene Zucker). $C_{12}H_{22}O_{11}$. Mol. Gew. = 342.

Handelsarten. Von den zahlreichen Handelsarten sind die typischen folgende:

Kolonialzucker. Echter Rohrzucker. Der aus dem Zuckerrohr gewonnene Zucker. Hellgelblich, gewöhnlich grobkristallinisch, von sehr reinem Geschmack. Kommt über England oder Hamburg in den deutschen Handel. Wird zur Zeit von kontinentalen Fabriken täuschend nachgebildet, eine sichere Unterscheidung von Rohr- und Rübenzucker ist nicht möglich. —

Rübenzucker. Der aus der Zuckerrübe gewonnene Zucker. Kommt zur Zeit für Europa ausschließlich in Betracht.

Die nachstehenden Zuckersorten sind, soweit der kontinentale Handel in Betracht kommt, durchweg aus Rüben gewonnen.

Pilé ist Zucker in unregelmäßigen Stücken.

Cubes ist Bezeichnung für Zucker in Würfelform mit abgestumpften Ecken.

Granuliert oder Sandsucker heisst im Handel Krystallzucker, welcher lediglich durch Abwaschen der Rohzuckerkrystalle erhalten wird.

Kastor Zucker ist groblich gemahlener und gleichmässig abgestabter Zucker.

Raffinade ist der mit besonderer Sorgfalt aus Rohzucker durch Wiederauflösen, Entfärben und Eindampfen erhaltene Zucker. Der schliesslich erhaltene Krystallbrei wird in Zuckerhutformen eingefüllt. Nach dem Erstarren lässt man die Mutterlauge abfließen und giesst auf die Zuckermasse eine gesättigte Lösung von reinem Zucker („Deckverfabren“), welche allmählich durch die Krystallmasse durchsickert und die gefärbte Mutterlauge verdrängt. Zugleich wird die Krystallmasse dadurch dichter, dass während des Deckens Wasser verdunstet und der auskrystallisierte Zucker die Zwischenräume ausfüllt.

Krystallzucker ist der aus besonders reinen Dicksäften (Klirsaf) in Krystallen sich abscheidende, durch Centrifugen abgeschleuderte und hierauf getrocknete Zucker.

Melis ist der in einer Operation (also ohne vorherige Abscheidung des Rohzuckers) gewonnene Zucker. Er enthält noch relativ viel Melasseanteile und riecht wenig angenehm. Zur Verdeckung der gelblichen Färbung wird er gebläut, in der Regel mit Ultramarin. Unter Melis verstehen die Raffinerien auch ihre zweiten Produkte.

Farinzucker, Bastardzucker wurden die letzten Nachprodukte der Zuckerrefinerien genannt. Gegenwärtig gewinnt man ihn auch, indem man Rohzucker mit reiner Zuckerlösung auswäscht und auf der Centrifuge anschleudert, wobei häufig auch Dampf eingeleitet wird.

Würfelsucker. Der Zucker wird in rechteckigen Formen zur Krystallisation gebracht und die noch feuchte Krystallmasse mittels Kreissägen in Würfel geschnitten.

Muskovados heissen Rohzucker aus wenig kultivierten Ländern, welche ohne Hilfe von Centrifugen dargestellt sind.

Palmyra Jaggery ist der in Indien aus Palmensaft hergestellte Zucker.

Für den pharmaceutischen Gebrauch eignen sich ausschliesslich die besten Sorten von Raffinade und Krystallzucker, welche frei von Melasseanteilen, Farbstoffen und anorganischen Salzen, daher wenig hygroskopisch sind. Zur Darstellung von Zuckerpulver benutzt man Raffinade in Hutforn, zum Kochen von Säften können auch gute Sorten Krystallzucker verwendet werden. Unter Raffinade zum pharmaceutischen Gebrauche ist stets ungeblante Raffinade zu verstehen.

Eigenschaften. Der reine Rohrzucker krystallisirt aus der wässrigen Lösung in durchsichtigen, harten, monoklinen Prismen, welche zwischen den Zähnen knirschen und beim Zerbrechen ein bläuliches Licht ausstrahlen. Sein spec. Gewicht ist bei 3,9° C. = 1,583.

Der Zucker ist leicht löslich in Wasser, in absolutem Weingeist so gut wie unlöslich, in verdünntem Weingeist je nach dessen Gehalt an Wasser leichter löslich. Die gesättigte wässrige Lösung enthält in 100 Theilen:

bei	0°	10°	25°	30°	40°	50° C.
	65,0	65,6	67,0	69,8	75,8	82,7 Theile Zucker.

Bei Siedehitze ist der Zucker so ziemlich in jedem Verhältnisse in Wasser löslich. Die wässrige Lösung ist gegen Lackmus neutral und reducirt weder Fehling'sche Lösung noch Wismutsalze in alkalischer Flüssigkeit. Die wässrige Lösung ist rechtsdrehend (r°). Die spec. Rechtsdrehung des Rohrzuckers bei 20° C. ist = + 66,67°. Rohrzucker schmilzt gegen 180° C. und erstarrt alsdann zu einer amorphen, glasigen Masse (Gerstenzucker), welche allmählich wieder krystallinisch und undurchsichtig wird. Gegen 200° C. erhitzt, geht der Zucker in eine braune, bitter schmeckende, hygroskopische Masse über (Karamell), deren wässrige oder verdünnt-alkoholische Lösung als Zuckercouleur Verwendung findet. Bei höherer Erhitzung entweichen mit bläulicher Flamme verbrennende Dämpfe, und es hinterbleibt eine glänzend schwarze, sehr schwer verbräunliche Kohle (Zuckerkohle). Durch Erhitzen mit einigermaßen konc. Salzsäure oder Schwefelsäure entstehen neben anderen Zerfallprodukten humusartige Substanzen. Durch konc. Kalilauge wird Rohrzucker erst beim Erhitzen, Traubenzucker schon in der Kälte braun gefärbt.

Direkt gährungsfähig ist Rohrzucker nicht. Wirken jedoch auf seine wässrige Lösung verdünnte Säuren oder gewisse Fermente (Invertin der Hefe) ein, so wird er in ein Gemisch von Dextrose und Lävulose zerlegt, und dieses Gemisch ist alsdann gährungsfähig.

Mit verschiedenen Oxyden und Hydroxyden der Metalle vereinigt sich der Rohrzucker zu verschiedenen „Saccharate“ genannten Verbindungen, welche in der Regel nicht mehr süß und in Wasser, je nach ihrer Zusammensetzung, mehr oder weniger löslich sind.

Für den pharmaceutischen Bedarf verwende man: 1) Zur Bereitung des Zuckerpulvers eine gute Sorte Raffinade. 2) Zur Bereitung des weissen Zuckersirups ungeblaute Raffinade oder ungeblauten Krystallzucker. 3) Zur Bereitung der gefärbten Säfte kann man sich mit guten Sorten Melis begnügen.

Prüfung. Die guten Sorten des heutigen Handels werden die Prüfungen stets ausfallen,

1) Der Zucker löse sich in 0,5 Th. Wasser ohne Hinterlassung eines Rückstandes zu einem farblosen (blanken), geruchlosen, rein süß schmeckenden Sirup. Farbstoffe, welche dem Zucker sehr häufig zugesetzt sind, bilden während der Aufbewahrung in den Standgefäßen Bodensätze. Mangelhaft gereinigter Zucker besitzt einen eigenthümlichen, sog. Melassegeruch. — Der Sirup muss sich mit Weingeist in jedem Verhältnisse klar mischen; Abscheidungen könnten von Calciumsulfat, Schleim herrühren, indessen wird man eine solche Verunreinigung nur höchst selten antreffen. — 2) Wässrige und weingeistige Zuckerlösungen dürfen Lackmuspapier nicht verändern, andererseits sind alkalische oder saure Substanzen zugegen, was gleichfalls schwerlich oft der Fall sein wird. — 3) Die 5procentige wässrige Lösung darf weder mit Ammoniumoxalat- (Calciumsalz), noch mit Silbernitrat- (Chloride), noch mit Baryumnitratlösung (Sulfate) eine mehr als opalisirende Trübung geben. Auch dieser Forderung wird der Zucker durchweg genügen, da die im Handel befindlichen guten Sorten (Raffinade) höchstens 0,1 Proc. Asche hinterlassen.

Die besten Kriterien für die Brauchbarkeit einer Zuckersorte sind: Geruch, Geschmack und das Verhalten beim Kochen des *Sirupus simplex*. Fällt dieser schön blank

aus und scheiden sich beim Kochen nicht zu viel Unreinigkeiten ab, so ist der Zucker auch gut.

Aufbewahrung. Man bewahre den Stüßzucker, desgleichen Kryallzucker und Farin, in Kästen oder Fässern aus Holz an einem trockenen Orte auf.

Anwendung. Zucker ist ein wichtiges Nahrungs- und Genussmittel; in der Arzneikunde dient er als Geschmackskorrigeus und Vehikel.

Malade. Ist ein stark eingedickter Zuckerrohrsaft, welcher in Europa auf Raffinade verarbeitet wird.

Saccharum pulveratum. Zuckerpulver.

Man trocknet Raffade in Stücken erst bei 50–70° C. aus und verwandelt sie alsdann durch Stossen im Mörser aus Eisen oder Stein und Absieben in ein feines Pulver. Dieses wird zunächst einige Zeit nachgetrocknet (!) und dann in Porcellankrüsen oder noch besser in Blechbüchsen an einem trockenen Orte aufbewahrt. Der in feines Pulver verwandelte Zucker hat dem nicht gepulverten Zucker gegenüber stets einen etwas veränderten Geschmack.

Kanarienzucker ist eine sehr fein gepulverte Raffinade.

Pudersucker ist ein sehr feines Zuckerpulver, welches von Conditoren etc. bezogen wird. Es ist häufig nicht reiner Zucker, sondern enthält hieweilen einige Procente Kartoffelstärke, die dem beigemischt werden, um ein Zusammenklumpen zu verhindern. Dieser Zusatz ist, falls er 5 Proc. nicht übersteigt, nicht als Verfälschung anzusehen. Für pharmaceutische Zwecke darf natürlich nur reiner, stärkefreier Zucker verwendet werden.

Elaeosacchara. Oelzucker. Eleosaccharores. Aetheroleosacchara (Aust. Germ. Helv.). 10 Th. Zuckerpulver werden mit 5 Tropfen eines ätherischen Oeles gemischt. Entweder jedesmal frisch zu bereiten oder nur für kurze Zeit vorrätig zu halten.

Saccharolum. Saccharolat. Saccharure (Frank.). Mit diesem Namen bezeichnet man ein gröbliches Pulver von Zucker, welches mit einer Arzneisubstanz getränkt ist. Um die Einführung dieser Arzneiform hat sich der Franzose Bénéol bemüht, wie hat in Deutschland aber nicht Eingang gefunden. Zur Bereitung des Saccharolats mit Tinkturen betropft man Zucker in Stücken, der im Wasserbade durchwärmt wird, nach und nach mit der Tinktur (auf 10 Th. Zucker = 1 Th. Tinktur), trocknet dann bei mässiger Wärme vollständig aus und zerreibt in einem gröblichen Pulver. Die Saccharolate mit ätherischen Oelen werden wie die Eleosacchara bereitet.

Saccharum rubrum. Rother Zucker. Rindenzucker. Ist eine Mischung aus: Sacchari pulverati 16,9, Florum Rosae pulv., Boracis pulv. ää 1,0, Ligni Santali rubri pulv. 2,0. Man benutzt diese Mischung zum Ausreiben des Mundes kleiner Kinder bei sogen. „Schwämmchen“.

Sirupus simplex (Germ. Helv.). **Syrupus simplex** (Aust.). **Syrupus** (Brit. U-St.). **Sirap de sucre** (Ball.). **Sirupus Sacchari. Zuckersirup. Weissir Sirup.**

Man übergiesst in einem blanken Kupferkessel die vorgeschriebene Menge Zucker (ungeblante Raffinade oder besten Kryallzucker) mit der vorgeschriebenen Menge Wasser, erhitzt unter beständigem (!) Umrühren auf einem ruhigen Feuer bis zum Aufwallen und lässt die Flüssigkeit 2–3 Minuten sieden. Scheiden sich an der Oberfläche Unreinigkeiten ab, so entfernt man diese mit einem Schaumöffel. Nach Ergänzung des verdampften Wassers durch destillirtes Wasser kolirt man durch ein wallones Kolatorium. Der für die Rezeptur bestimmte Sirup wird häufig auch noch filtrirt und füllt alsdann besonders blank aus.

Nach U-St. kann der Zuckersirup auch noch so bereitet werden, dass man einen Perkolator mit einem Stück gewaschenem grobem Badeschwamm abschliesst, dann 1000 g Zucker als grobes Pulver in den Perkolator füllt, alsdann 500 ccm Wasser aufgiesst und nun tropfenweise ablaufen lässt. Man giesst das Perkolat so lange zurück, bis es völlig klar abläuft und sammelt, indem man zum Schluss noch etwa 50 ccm Wasser zugiess, 1170 ccm Perkolat.

Der Zuckergehalt dieses Sirups schwankt nach den einzelnen Pharmakopöen. Es schreiben vor:

	Anstr.	Brit.	Gall.	Germ.	Helv.	U.-St.
Für 1000 Th. Zucker = Th. Wasser	625	500	588	666	562	520
Der Sirup erhält Proc. Zucker	61.5	66.6	63.0	60.0	64.0	65.4
Das spec. Gew. nach der Pharmakopöe	—	1.33	—	—	1.32	1.317
Gew. ist nach Wiesner	1.299	1.33	1.308	1.29	1.314	1.322

Zuckersirup sei klar (blank), fast farblos, ohne unangenehmen (Melasse-) Geruch, von rein süßem Geschmack. Er enthält in der Regel kleine Mengen von Invertzucker, welcher durch das Erhitzen der Zuckerlösung entstanden ist. Um sich davor zu schützen, das käufliche Sirup mit Invertzucker oder Stärkesirup versetzt ist, erhitzt man eine Mischung von 0,5 g Sirup, 5 ccm Wasser und 5 ccm Fehling'sche Lösung zum Aufkochen; es soll dann nicht sofort gelbe oder rüthliche Ansehung erfolgen.

Sirup de sucre à froid (Gall.). Sirup de sucre incolore. Wird durch Auflösen von 1200 Th. bestem (1) Zucker in 1000 Th. destillirtem Wasser in der Kälte (1) und Filtration des Sirups dargestellt. Enthält 64,3 Proc. Zucker. Spec. Gew. nach Gall. = 1,32, nach Wiesner 1,316.

Sirupus Sacchari cocti. Sirup aus gekochtem Zucker. 1000 Th. weißer Zucker werden mit 200 Th. Wasser übergossen, bis zur Tafelkonsistenz gekocht und in einen kochenden Kessel ausgegossen. Nach dem Erkalten werden 18 Th. mit 10 Th. destillirtem Wasser zu einem Sirup verarbeitet, wie oben angegeben ist. Dieser Sirup hat einen sehr angenehmen Geschmack und dient zum Versetzen von Likören etc.

Sirupus communis. **Sirupus Hollandicus (Helv.). Sirupus indicus.** Indischer Sirup. Gemeiner Sirup.

Die beim Raffiniren des Kolonialzuckers sich ergebende Melasse. Sie wird mit Wasser verdünnt, aufgekocht, kolirt und durch Eindampfen auf das spec. Gewicht 1,35 gebracht.

Ein Sirup von brauner Farbe, angenehm süßem Geschmacke und neutraler Reaction. Beim Versetzen hinterläßt er 2–2,5 Proc. Rückstand, welcher im wesentlichen aus Natriumchlorid besteht. Dieser Sirup wird häufig mit Stärkesirup verschnitten, um ihn heller und leichter flüssig zu machen. Beträgt der Zusatz nicht mehr als 15–20 Proc., so ist er nicht von Belang; ein erheblicherer Zusatz würde die Süßigkeit des Sirups beeinträchtigen. Sirup aus Rübenmelasse ist als Ersatzmittel des Kolonialsirups nicht zulässig, da er wenig angenehm schmeckt. Zu seinem Nachweis versetzt man den mit der dreifachen Menge Wasser verdünnten Sirup mit Bleiacetatlösung. Ein starker Niederschlag würde Rübenmelassesirup anzeigen.

Die Brauchbarkeit des Kolonialsirups wird im wesentlichen nach seinem Geschmacke und nach seinem spec. Gewichte beworthe.

Rotulae Sacchari (Germ.). Zuckerpflätzchen. Zuckerkügelchen. Plankonyaxe, runde, 6–7 mm breite, 3–4 mm dicke, harte Körper, aus reinem weißem Rohrzucker bestehend. Sie werden im Grossen, selten im pharmaceutischen Laboratorium dargestellt. Gepulverter weißer Zucker wird in ein kleines Kasserol mit Ausguss gegeben, mit wenigem Wasser zu einem dicken Breie angerührt und unter Umrühren erhitst, bis am Rande der Masse ein Sieden beginnt und ein Tropfen, auf eine Metallplatte gegeben, sofort erstarrt. Der Ausguss des Kasserols wird mit Kroké beriebt, um ein Abfließen an demselben zu verhindern. Dann wird eine mit etwas Oel abgeriebene Metallplatte mit der Masse unter Beihilfe eines erhitzten Glasstabes betropft. Die Tropfen werden wann nöthig noch besonders getrocknet.

Diese Zuckerform dient nur zur Darstellung der Pfefferminzkügelchen.

Saccharum hordeatum. Saccharum pensidum. Gerstenzucker. Durch Schmelzung amorph gemachter Rohrzucker. 1000,0 weißer Rohrzucker in Stücken (am besten ist hier ein reiner Melassezucker) werden in einem blanken kupfernen Kasserol mit Sied- und Ausguss mit 200,0 Wasser übergossen, nach dem Zerfallen des Zuckers über freies Kohlenfeuer, unter Vermeidung jeden Umrührens (1), lebhaft bis zur Tafelkonsistenz gekocht oder bis eine mit einem Glasstäbchen herausgenommene Probe, durch schnelles Eintauchen in kaltes Wasser abgekühlt, sich hart und brüchig zeigt. Die geschmolzene Zuckermasse gießt man nun in 20–30 cm langen Streifen auf eine mit Oel abgeriebene Metallplatte oder Marmorplatte aus. Die halb erkalteten Streifen werden mit den Fingern um ihre Axe gewunden.

¹⁾ Nach Gall. in der Siedhitze = 1,26.

Diese Darstellung erfordert eine gewisse Übung, theils um die richtige Tafelkonsistenz zu erlangen, theils um ein Absterben (Krystallinsichwerden) des geschmolzenen Zuckers zurückzuhalten. Im übrigen giebt es Rohrzucker, welcher trotz aller Vorsicht nicht vor der Tafelkonsistenz abzustarben pflegt. Einen abgestorbenen Zucker verbraucht man zu Sirupan.

Der Gerstenzucker gilt als ein hustenlinderndes Brustmittel. Frisch ist er von angenehmem Geschmack. Nach ungefähr 6 Tagen wird er krystallinisch.

Conditia. Confecta. Confectiones. Konfekte. Ubersuckerte und auch in Zucker eingemachte Arzneistoffe. Die Darstellungsweise und Art des Präparats ist eine sehr verschiedene. Im allgemeinen werden sie von den Zuckerbäckern oder Konditoren besorgt, auch wohl im grossen dargestellt und in den Handel gebracht.

Fleischige Wurzeln (Angelica, Kalmus) werden 10–20 Minuten in kochend-heissem Wasser digerirt, dann von der äusseren dicken Epidermis befreit und in Scheiben oder längere Stücke zertheilt in Zuckersirup macerirt, bis sie einigermaßen an den Blättern durchscheinend werden. Hiernach nimmt man die Stücke aus dem Sirup, bestreut sie mit gepulvertem weissem oder rothgefärbtem Zucker und lässt sie an einem lauwarmen Orte trocken werden. **Trockne Wurzeln** (Ingwer) werden so lange in heissem Wasser digerirt, bis sie durch und durch erweicht sind, alsdann in einem Sirup aus 20 Th. Zucker, 6 Th. Wasser und 3 Th. Glycerin so lange liegen gelassen, bis sie von der Zuckermasse völlig durchtränkt sind.

Samen und samensähnliche Körper (Cinablüthen, Koriander, Anis) werden mit einer weissen Zuckerschicht überzogen. Der Samen wird durch Abreiben von pulverigem und sprengigen Beimischungen befreit. Ein eiserner emailirter hoher Topf wird über einem gelinden Kohlenfeuer in der Art aufgehängt, dass er beliebig und leicht geschüttelt und bewegt werden kann. Dieser sogenannte Schwenktopf wird mit dem Samen zu $\frac{1}{4}$ seines Rauminhaltes angefüllt. Ueber einem anderen Kohlenfeuer wird in kleine Stücke zerhackener Zucker mit $\frac{1}{10}$ seines Gewichtes Wasser übergossen und nach dem Zerfallen bis zur Federkonsistenz gekocht, d. h. bis eine mit einem erwärmten eisernen Spatel herausgenommene Probe durch die Luft geschleudert in federballähnlichen Flocken herumfliegt. Sobald der eiserne Topf mit seinem Inhalte bis auf ca. 50° C. erwärmt ist, gießt man einige Löffel voll der heissen flüssigen Zuckermasse in den Topf, rührt zuerst mit einem kalten hölzernen Spatel, dann unter abwechselndem Schütteln des Topfes mit der Hand, welche man wiederholt mit gepulvertem Zucker bestreut, um. Nach gehöriger Durchmischung wird eine zweite Portion der heissen Zuckermasse hinzugesetzt und in gleicher Weise mit dem Samen gemischt und dies so lange wiederholt, bis die einzelnen Samen mit einer genügend dicken Zuckerschicht bedeckt erscheinen. Durch Röhren und Schütteln wird die Zuckerhülle geglättet.

Retular Sacchari asperacinae albae. Corpus sine anima. Zuckerkügelchen, Weisses Streukügelchen. 0,5–7,9 mm im Durchmesser haltende Zuckerkügelchen. Sie sind in der Medicin ein Artikel der Homöopathen. Die gewöhnlich gebrauchte Grösse ist Nr. 2 von 1,5 mm Durchmesser. Sie werden mit der Arzneistofflösung konspergirt und abgetrocknet dispensirt. Auf den Recepten der Homöopathen werden sie nicht mit Werten angegeben, sondern durch Ziffern notirt. $\frac{\dots}{X}$ oder $\frac{\dots}{30}$ oder $\frac{5}{30}$ oder $\frac{10}{30}$ oder $X,5$ bedeuten 5 Streukügelchen benutzt mit der 30. Verdünnung.

Ahorazucker, Malzzucker, Genuine American maple Sugar. Ein mit einer Spur Natriumkarbonat versetzter und bis zur Tafelkonsistenz gekochter Meliszucker. Er dient als Linderungsmittel bei Husten und Brustleiden.

II. Saccharum amylaceum. Saccharum sveum. Traubenzucker. Kartoffelstärkesucker. Stärkesucker. Glukose. Glykose. Dextrose. $C_6H_{12}O_6 + H_2O$. Mol. Gew. = 198.

Darstellung. Diese erfolgt fabrikmässig, indem man etwa 40 Th. Kartoffelstärke mit 100 Th. 1procentiger Schwefelsäure bei 3–4 Atmosphären (in Autoklaven) erhitet. Die hierdurch erhaltene wässrige Lösung von Stärkesucker wird mit Kreide neutralisirt, durch Filtriren über Thierkohle entfärbt und alsdann im Vacuum zum dicken Sirup eingeodampft oder zur Krystallisation gebracht.

Prima weisser Stärkesucker bildet feste, harte, rein weisse, nicht krystallinische Massen, die in Broten oder Stücken in den Handel gebracht werden. Die Schmuckwaaren sind gelblich gefärbt. Die Hauptbestandtheile sind: Dextrose, Dextrine, Wasser und Aschenbestandtheile. Stickstoffhaltige Bestandtheile sind kaum vorhanden. Der durch direkte Reduktion bestimmte Dextrosegehalt beträgt bei festem Stärkesucker 65–75 Proc., der Wassergehalt 15–20 Proc., der Rest besteht aus Dextrinen.

Stärkezucker löst sich in etwa dem gleichen Gewicht kalten Wassers. Er ist nur etwa $\frac{1}{2}$, so süß wie Rohrzucker, reducirt die Fehling'sche Lösung und Wisnitsalze in alkalischer Flüssigkeit und ist direkt gährungsfähig. Die wässrige Lösung ist polarisirend, Lichtes gegenüber rechtsdrehend (r^0). Die specielle Drehung beträgt für die wasserfreie Verbindung bei $20^\circ = +53^\circ$.

Traubenzucker zeigt die Erscheinung der Biotrotation, d. h. eine frisch bereitete Lösung dreht etwa doppelt so stark, als die gleiche Lösung nach längerem Stehen. Ein Zusatz von wenigen Tropfen Ammoniakflüssigkeit hebt diese Erscheinung sogleich auf.

Stärkesirup, Kapillarsirup. Kommt im Handel als weisser Stärkesirup (Kapillarsirup) von 44° Bé und als gelber Stärkesirup von 42° Bé vor. Er dient zur Bonbonfabrikation, zum Verschneiden des Honigs und der Fruchtsäfte, zum Einmachen von Früchten, zum Galliren des Weines u. dergl. mehr. Man beachte, dass der Stärkezucker noch nach alten Graden Bé gehandelt wird.

Man erkennt den Stärkesirup daran, dass seine wässrige Lösung gegen Fehling'sche Lösung stark reducierend wirkt, dass die wässrige Lösung ferner stark rechtsdrehend ist, und dass diese Rechtsdrehung durch Inversion eine starke Zunahme erfährt.

Reiner Dextrose, Reiner Traubenzucker. Man versetzt 500 ccm Alkohol von 90 Proc. mit 20 ccm rauchender Salzsäure, erwärmt die Mischung auf 45° C. und trägt bei 4–5 Theilen 160 g gepulverten reinen Rohrzucker ein. In etwa 2 Stunden ist bei heftigem Umrühren der Zucker gelöst und invertirt. Beim Stehen dieser Lösung erscheinen nach 6–8 Tagen die ersten Krystalle, deren Menge durch Umschütteln der Flüssigkeit vermehrt werden kann. Man sammelt diese, wäscht sie mit starkem Alkohol, schneilt sie ab und trocknet sie. Im Bodsa dieser Krystalle gestaltet sich die Darstellung schneller. Man mischt dann 1,2 l Alkohol von 90 Proc. mit 48 ccm rauchender Salzsäure, erwärmt auf 45° C. und trägt wie vorher 400 g Zuckerpulver ein. Nach zweistündigem Erhitzen (unter Umrühren) auf 45° C. ist der Zucker gelöst und invertirt. Man lässt erkalten, trägt etwas von den vorhandenen Traubenzuckerkrystallen ein und rührt öfter um. Die nach 2–3 tägigem Stehen abgeschiedenen Krystalle werden gesammelt, mit starkem Alkohol gewaschen und aus siedendem Methylalkohol umkrystallisirt. Der so gewonnene Traubenzucker ist wasserfrei. Eine Lösung von 32,333 g reinem wasserfreien Traubenzucker : 100 ccm dreht bei $17,5^\circ$ C. $= 100^\circ$ nach VERTZKE-SOLMAN-SCHWITZER.

Dextrosezucker. Ist ein im Handel vorkommender Stärkezucker mit 14 Proc. Wasser, ca. 0,8 Proc. Mineralstoffen und etwa 1 Proc. Zwischenprodukten zwischen Stärke und Dextrose. Ein solcher Zucker ist als technisch rein im Sinne des Weingesetzes aufzufassen.

Oenoglukose. Ist ein technisch reiner Traubenzucker, welcher zum Zuckern des Weines verwendet wird.

Tinctura Sacchari testii, Zuckercouleur. 1000 Th. Zucker (oder Stärkesirup) kocht man mit einer Lösung von 20 Th. Kaliumcarbonat und 400 Th. Wasser in einem blanken kupfernen Kessel so lange, bis die Masse tiefdunkel geworden ist. Nachdem sie halb erkaltet ist, löst man sie in einer Mischung von je 1000 Th. Spiritus und Wasser und lässt nach mehrtägigem Absetzen. Zum Braunfärben spiritueller Tinkturen. — Die Zuckercouleur der Destillateure ist concentrirter. Man löst den wie oben gekochten Zucker nur in je 500 Th. Spiritus und Wasser auf. — Ramecouleur wird durch Kochen von Stärkesirup mit $\frac{1}{100}$ seines Gewichtes kryst. Soda, Essigcouleur durch Kochen von Stärkesirup mit $\frac{1}{100}$ seines Gewichtes kryst. Soda und $\frac{1}{100}$ des Gewichtes Ammoniumcarbonat dargestellt.

Die Zuckercouleur des Handels ist wiederholt arsenhaltig befunden worden.

Bücker's Reagens auf Glukose. 5,5 g frisch gefälltes, noch feuchtes Wisnitsubstrat, 30 g Kaliumjodid und 150 g Wasser werden 10 Minuten lang gekocht, dann fügt man zu: 5 g Salzsäure von 25 Proc. HCl. Glukose (bez. Harnzucker) bewirkt beim Erwärmen eine braunschwarze Färbung.

III. Lävulose. Levulose. Fructose. Fruchtzucker. Linkszucker. Diabetin. $C_6H_{12}O_6 + H_2O$. Mol. Gew. = 108.

Darstellung. 10 g Invertzucker werden in 100 ccm Wasser gelöst und durch Eiswasser auf 0° C. abgekühlt. Zu dieser Lösung giebt man unter beständigem Umschütteln 5 g gelöschten Kalk als feines Pulver. Es fällt nunmehr die schwerlösliche Calciumverbindung der Lävulose $[C_6H_5(CaOH)_3O_6]$ in 333 Th. kaltem Wasser fällbar aus, während die Calciumverbindung der Dextrose gelöst bleibt. Die gesammelte und mit Eiswasser gewaschene Calciumverbindung wird schließlich in Wasser vertheilt und mit

Kohlensäure zersetzt. Es fällt Calciumcarbonat aus, und die von diesem getrennte Lävuloselösung wird im Vakuum zur Trockne gebracht (Dumas'saure).

Nach D.R.P. 87087 geht man von der Melasse aus. Letztere wird in der doppelten Menge Wasser gelöst, durch Salzsäure invertirt, diese Lösung abgekühlt und mit Kalihydrat versetzt, im übrigen wie vorher angegeben behandelt.

Eigenschaften. Die Lävulose des Handels stellt weisse, krümelige, krystallinische, etwas hygroskopische Massen oder ein weisses Pulver dar. Sie ist in absolutem Alkohol ziemlich löslich, sehr leicht löslich in Wasser und in verdünntem Weingeist. Die wässrige Lösung ist neutral und sässer als die des Rohrzuckers. Sie reducirt Fehling'sche Lösung und Wiesnitsalze in alkalischer Flüssigkeit, und wird ebenso wie die des Traubenzuckers beim Erwärmen mit Kali- oder Natronlauge gebräunt. Sie lenkt die Ebene des polarisirten Lichtes nach links ab (l^0). Als specifische Drehung wird für Lävulose bei 20° C. der Werth $-71,4$ bis -100^0 angegeben. Aus der Drehung des Invertzuckers würde sich sogar der Werth $108,5^0$ berechnen. Lävulose ist direkt vergährbar, doch vergährt sie langsamer als Dextrose. Das Anhydrid schmilzt bei 95–105° C., bei höherem Erhitzen wird es tiefgreifend zersetzt.

Prüfung. Farblose, geruchlose, krystallinische Massen, welche beim Erhitzen unter Karamellbildung verkohlen und schliesslich, ohne einen wägbaren Rückstand (anorganische Substanzen) zu hinterlassen, verbleiben. In Wasser und in verdünntem Weingeist leicht löslich; die wässrige Lösung reducirt Fehling'sches Reagens und dreht links. Löst man 5,5 g in Wasser zu 100 ccm auf, so gebe diese Lösung im 200 mm-Rohr nach VERZEY-SCHULZ bei 20° C. eine Ablenkung von 23–24°, was einem Gehalte von 98 bis 99 Proc. Lävulose entspricht.

Aufbewahrung. Wegen der hygroskopischen Eigenschaften in gut verschlossenen Gefässen.

Anwendung. Als Süßemittel für Diabetiker. Da diese die Lävulose in nicht zu grossen Mengen voll ausnutzen und verheeren, so erhalten sie damit ein sie zugleich ersetzendes Süßemittel. In leichteren Fällen von Diabetes wurden täglich 50 g assimiliert, in schwereren Fällen weniger.

IV. Invertzucker. Entsteht aus dem Rohrzucker durch Einwirkung von Fermenten (Invertin) oder verdünnten Säuren auf die wässrige Lösung desselben. Der Invertzucker ist ein Gemisch gleicher Gewichtstheile Dextrose und Lävulose. Da das spec. Drehungsvermögen der letzteren grösser ist als dasjenige der ersteren, so ist Invertzucker linksdrehend. Er ist von milder angenehmer Süsse und direkt vergährbar, und zwar vergäht zuerst die Dextrose und erst später auch die Lävulose, so dass bei partieller Vergährung von Invertzucker zunächst eine linksdrehende Flüssigkeit erhalten wird.

Eine Rohrzuckerlösung, welche vor der Inversion $+100^0$ polarisirt, giebt nach der Inversion eine Linksdrehung von $(-)$ 32,66° bei 20° C. und von 42,66° bei 0° C. Die Drehung ist von der Temperatur sehr abhängig.

Klorz's Lösender Sirup. Ist ein 70 Proc. Zucker enthaltender weisser Sirup. Der Zucker ist z. Th. als Rohrzucker, z. Th. als Invertzucker vorhanden. Das Verhältniss beider wurde bei verschiedenen Untersuchungen verschieden gefunden. B. FISCHER.

Antispasmodischer Sirup von Dumas gegen Keuchhusten. Ist ein schwach roth gefärbter, etwas Kaliumcarbonat enthaltender Zuckersirup.

Fruchtzucker des Handels. Flüssiger Raffinade-Zucker. Die unter diesem Namen im Handel befindlichen Präparate sind z. Th. aus Invertzucker, z. Th. aus Rohrzucker bestehende Sirupe mit einem Zuckergehalt von etwa 80 Proc. auf Rohrzucker berechnet, darunter etwa 40 Proc. Invertzucker. Der Invertzucker ist dem Rohrzucker für manche Zwecke vorzuziehen, da er sässer und vollmundiger schmeckt als dieser und weniger zum Ankrystallisiren neigt. Als Ersatz des *Sirupus simplex* dürfen diese Sirupe in der Receptur nicht verwendet werden.

V. Raffinose. Melitriose. Pluszucker, $C_{12}H_{22}O_{11}$. Mol. Gew. = 504.

Kommt zu etwa 0,02 Proc. in der Zuckerrübe vor und reichert sich in der Melasse an. Krystallisirt aus wässriger Lösung in feinen weissen Nadeln mit 5 Mol. Wasser

$C_{12}H_{22}O_{11} + 5 H_2O$, ist in kaltem Wasser schwerer, in heissem Wasser leichter löslich wie Rohrzucker, sie ist unlöslich in absolutem Aethyl-Alkohol, dagegen löslich in 10 Th. absolutem Methyl-Alkohol. Die Lösungen schmecken nicht süß. Raffinose ist gährungs-fähig, wirkt aber auf Pasteur'sche Lösung nicht reducirend. Die Lösungen sind rechts-drehend. In 10procentiger Lösung ist $[\alpha]_D = +104,5^\circ$. Auf gleiche Gewichtstheile berechnet ist das Rechtsdrehungsvermögen der Raffinose 1,57mal und das des Raffinoseanhy-drids 1,55 mal grösser als das des Rohrzuckers. Löst man 26,048 g Rohrzucker zu 100 cem, so zeigt diese Lösung im 200 mm-Rehr (nach Vestzka-Solzen) $+100^\circ$ Drehung. Die gleiche Menge Raffinosehydrat giebt unter den ähnlichen Bedingungen $+137,15^\circ$ und die gleiche Menge Raffinoseanhydrid $+135^\circ$ Drehung.

Bei der Inversion durch verdünnte Säuren wird die Raffinose nach der Gleichung $C_{12}H_{22}O_{11} + 2 H_2O = 8 C_6H_{12}O_6$ gespalten in Levulose, Dextrose und Galaktose. Da von dem Spaltprodukten nur die Levulose linksdrehend, dagegen Dextrose und Galaktose (letztere in hohem Maasse) rechtsdrehend sind, so besitzt die invertirte Flüssigkeit eine merkliche Rechtsdrehung. Eine Lösung von 16,576 g Raffinosehydrat zu 100 cem in Wasser polarisirt direkt $+100^\circ$, nach der Inversion noch $+51,34^\circ$.

Die Raffinose kommt als Süßstoff nicht in Betracht, sondern lediglich als Ver-säuerungs- und Konservierungsstoff. Die ersten Produkte sind frei von Raffinose, dagegen ent-halten die aus der Melasse dargestellten Nachprodukte Raffinose. In diesem Falle läßt die Polarisation den Zucker höherprocentig erscheinen, als er thatsächlich ist, unter Um-ständen kann die polarimetrische Untersuchung einen 100 Proc. übersteigenden Zucker-gehalt finden lassen. Daher der Name „Pluszucker“.

VI. Maltose (Isomaltose). $C_{12}H_{22}O_{11}$. Mol. Gew. = 342.

Entsteht durch Einwirkung von Diastase auf Stärke, auch durch Einwirkung von verdünnter Schwefelsäure auf Stärke, ist daher im Malzextrakt und auch im Stärkezucker enthalten. Sie krystallisirt aus Wasser in weissen, süßsen Nadeln $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$, ist leicht löslich in Wasser, Alkohol und Methylalkohol. Durch Trocknen bei $100-110^\circ C$. wird sie wasserfrei, doch beginnt sie sich dabei unter Bräunung zu zersetzen.

Maltose ist leicht und vollständig vergährbar. Die wässrige Lösung ist rechts-drehend. Die spezifische Drehung ist bei $20^\circ C = 133,29$. Die Lösungen zeigen die Er-scheinung der Halbrotaion, d. h. sie drehen frisch bereitet wesentlich geringer als nach längerem Stehen. Geringer Zusatz von Ammoniakflüssigkeit bringt die Rotation sofort auf den normalen Betrag. — Maltose reducirt die Fehling'sche Lösung, nicht aber eine gesättigte Lösung von Kupfervitriol (Barford's Reagens u. Bd. I, S. 1025). Bei der Inver-sion durch verdünnte Säuren entstehen aus 1 Mol. Maltose = 2 Mol. Dextrose. — Es ist daher verständlich, dass durch die Inversion die Rechtsdrehung der Maltose auf etwa den dritten Theil herabgesetzt wird, während die reducirende Wirkung auf etwa das Doppelte erhöht wird.

Maltose ist im reinen Zustande kein Handelsartikel, da sie noch zu theuer ist. De-wegen ist sie wichtig als Bestandtheil der Malzpräparate, z. B. Malzextraktes und des Bieres.

VII. Saccharum Lactis (Anstr. Brit. Germ. Holv. U-St.). Sucre de lait (Gall.). Milchzucker. Lactose. Sugar of milk. Milk-Sugar. Sel de lait. Lactine. $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$. Mol. Gew. = 360.

Darstellung. Die beim Verkälten der Milch mittels Lab sich ergebenden Molken werden aufgekocht, filtrirt und im Vacuum eingedampft. Beim Erkalten unter Bewegung krystallisirt der Milchzucker als feiner Krystallstaub aus. Dieser wird in Centrifugen unter Zulaufenlassen von kaltem Wasser abgeschleudert, dann in Wasser gelöst, durch Thierkohle entfärbt und zur Krystallisation gebracht.

In den Handel gelangt er in Krystallfeln oder walzenförmigen Krystallmassen oder als feines Pulver.

Eigenschaften. Milchzucker bildet geruchlose, harte, weisse, nicht glänzende, viereckige rhombische Prismen von schwach süßem Geschmacke, welche zwischen den

Zähen sandig knirschen. Er löst sich in 7 Th. Wasser von gewöhnlicher Temperatur oder in 1,2 Th. siedendem Wasser zu einer nicht sirupartigen Flüssigkeit. Unlöslich ist er in Weingeist, Aether und Chloroform. Aus der wässrigen Lösung krystallisiert er mit 1 Mol. Krystallwasser und hat dann die Formel $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$. Beim Erhitzen auf $180^{\circ} C$. entweicht das Krystallwasser; bei $186^{\circ} C$. färbt sich der Milchsucker braun, indem er unter Austritt von Wasser in amorphes Lactocaramel $C_{12}H_{20}O_{10}$ übergeht. Milchsucker bräunt sich beim Erhitzen mit Alkalien. Konc. Schwefelsäure verändert ihn anfänglich nicht; allmählich aber, schneller beim Erhitzen, tritt Zersetzung und Schwärzung ein (Unterschied von Rohrzucker). Er reducirt alkalische Kupferlösung und ammoniakalische Silberlösung, letztere unter Spiegelbildung.

Die wässrige Lösung ist rechtsdrehend (r°). Das spezifische Drehungsvermögen bei $20^{\circ} C$. ist $= 52,58^{\circ}$. Durch Erhitzen mit verdünnter Schwefelsäure wird der Milchsucker in gleiche Moleküle Dextrose und Galaktose gespalten; er ist daher als eine anhydridartige Verbindung von Dextrose und Galaktose aufzufassen.

Durch Bierhefe wird Milchsucker nicht vergähren, auch durch das Invertin der Bierhefe nicht in Dextrose und Galaktose gespalten. Wohl aber vergährt der Milchsucker durch gewisse Spaltpilze (s. S. 253). Hierauf beruht die Darstellung des Kefir und des Kompos.

Prüfung. Dieselbe erstreckt sich hauptsächlich auf einen Gehalt an Dextrin oder Rohrzucker und beruht darauf, dass Milchsucker in verdünntem Weingeist nahezu unlöslich ist, während Rohrzucker sich in demselben reichlich löst. Man lässt 15 g Milchsucker unter häufigem Umschütteln $\frac{1}{2}$ Stunde mit 50 ccm verdünntem Weingeist in Berührung, alledann filtrirt man ab und versetzt das Filtrat mit einem gleichen Volumen absoluten Alkohol. Eine hierdurch eintretende Trübung zeigt Rohrzucker oder Dextrin an. Bleibt die Flüssigkeit klar, so wird der Verdampfungsrückstand bestimmt. Bei reinem Milchsucker beträgt derselbe seiner geringen Löslichkeit wegen nicht mehr als 0,08 g für 10 ccm Filtrat. Ist der Verdampfungsrückstand erheblicher, so ist die Anwesenheit von Rohrzucker wahrscheinlich.

Milchsucker, welcher dumpfig oder ranzig riecht oder gelb gefärbt ist, werthlos verworfen.

Aufbewahrung. An einem trocknen Orte in wohl verschlossenen Gefäßen. Reiner Milchsucker ist nicht hygroskopisch.

Anwendung. Milchsucker wird als Vehikel an Stelle des Rohrzuckers für schwere bzw. nicht lösliche Pulver angewendet. Man gibt ihn Säuglingen als Nahrungsmittel. In grossen Gaben wirkt er diuretisch.

Sterilisirter Milchsucker. Ist durch discontinuierliche Sterilisation angeblich steril gemachtes Milchsuckerpulver und besonders für die Säuglingsernährung bestimmt.

Analytisches. Man bedient sich zur analytischen Bestimmung des Zuckers in der Praxis dreier Methoden, von denen jede dann anzuwenden ist, wenn sie für einen gegebenen Zweck am besten passt.

1) Die densimetrische Methode. Man bestimmt das spezifische Gewicht einer wässrigen Zuckerlösung und schlägt in einer Tabelle nach, welcher Zuckergehalt dem gefundenen spezifischen Gewichte entspricht. Die so ermittelte Zahl gibt den scheinbaren Zuckergehalt wieder, denn es ist klar, dass eine Erhöhung des spezifischen Gewichtes auch durch andere Bestandtheile, die nicht Zucker sind, bedingt werden kann. In der dem Pharmaceuten nahe stehenden Praxis führt man die Bestimmung des spezifischen Gewichtes bei $15^{\circ} C$. mit Areometern oder der Mohr-Waerenthal'schen Wage oder mit Pyknometern aus. Als Einheit dient das Gewicht des Wassers bei $15^{\circ} C$, d. h. man ermittelt das spec. Gew. $\frac{15}{15}$. Als Tabelle ist für unsere Verhältnisse die von G. Winsohn zu empfehlen. Sie ist eigentlich nur für Rohrzucker aufgestellt worden, aber man kann sie, ohne wesentliche Fehler zu begehen, auch zur Ermittlung des Gehaltes wässriger Lösungen anderer Zuckerarten benützen, ausserdem dient sie auch zur Bestimmung des Extraktgehaltes von Weinen und Likören. Betont muss werden, dass diese Tabelle sich lediglich auf wässrige Lösungen bezieht; ist also in einer Lösung Alkohol zugegen, so muss dieser durch Erwärmen beseitigt werden.

Tafel zur Ermittlung des Zuckergehaltes wässriger Zuckerlösungen aus der Dichte bei 15° (d_{15}^{15} (15° C.)). Zugleich Extrakttafel für die Untersuchung von Bier, Süssweinen, Likören, Fruchtsäften etc. nach E. Wismann.

d_{15}^{15} bei 15° C.	Gewichte-Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem	d_{15}^{15} bei 15° C.	Gewichte-Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem	d_{15}^{15} bei 15° C.	Gewichte-Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem	d_{15}^{15} bei 15° C.	Gewichte-Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem
1.000	0.00	0.00	1.058	13.75	14.51	1.112	26.28	29.30	1.166	37.77	44.08
1.001	0.26	0.26	1.057	13.99	14.77	1.113	26.50	29.47	1.169	37.97	44.35
1.002	0.52	0.52	1.058	14.22	15.03	1.114	26.71	29.78	1.170	38.17	44.62
1.003	0.77	0.77	1.059	14.45	15.29	1.115	26.92	29.99	1.171	38.36	44.88
1.004	1.03	1.03	1.060	14.69	15.55	1.116	27.13	30.26	1.172	38.56	45.15
1.005	1.28	1.29	1.061	14.92	15.81	1.117	27.35	30.52	1.173	38.76	45.42
1.006	1.54	1.55	1.062	15.15	16.07	1.118	27.56	30.79	1.174	38.95	45.69
1.007	1.80	1.81	1.063	15.38	16.33	1.119	27.77	31.05	1.175	39.15	45.96
1.008	2.05	2.07	1.064	15.61	16.60	1.120	27.98	31.31	1.176	39.34	46.22
1.009	2.31	2.32	1.065	15.84	16.86	1.121	28.19	31.58	1.177	39.54	46.49
1.010	2.56	2.58	1.066	16.07	17.12	1.122	28.40	31.84	1.178	39.73	46.76
1.011	2.81	2.84	1.067	16.30	17.38	1.123	28.61	32.11	1.179	39.92	47.03
1.012	3.07	3.10	1.068	16.53	17.64	1.124	28.82	32.37	1.180	40.12	47.30
1.013	3.32	3.36	1.069	16.76	17.90	1.125	29.03	32.64	1.181	40.31	47.57
1.014	3.57	3.62	1.070	16.99	18.16	1.126	29.24	32.90	1.182	40.50	47.83
1.015	3.82	3.87	1.071	17.22	18.43	1.127	29.45	33.17	1.183	40.70	48.11
1.016	4.07	4.13	1.072	17.45	18.69	1.128	29.66	33.43	1.184	40.89	48.37
1.017	4.32	4.39	1.073	17.68	18.95	1.129	29.87	33.70	1.185	41.08	48.64
1.018	4.57	4.65	1.074	17.90	19.21	1.130	30.08	33.96	1.186	41.28	48.91
1.019	4.82	4.91	1.075	18.13	19.47	1.131	30.29	34.23	1.187	41.47	49.18
1.020	5.07	5.17	1.076	18.36	19.73	1.132	30.49	34.49	1.188	41.66	49.45
1.021	5.32	5.43	1.077	18.58	20.00	1.133	30.70	34.75	1.189	41.85	49.72
1.022	5.57	5.69	1.078	18.81	20.26	1.134	30.91	35.02	1.190	42.04	49.99
1.023	5.82	5.94	1.079	19.03	20.52	1.135	31.12	35.29	1.191	42.23	50.26
1.024	6.06	6.20	1.080	19.26	20.78	1.136	31.32	35.55	1.192	42.42	50.53
1.025	6.31	6.46	1.081	19.48	21.04	1.137	31.53	35.82	1.193	42.62	50.80
1.026	6.56	6.72	1.082	19.71	21.31	1.138	31.73	36.08	1.194	42.81	51.07
1.027	6.80	6.98	1.083	19.93	21.57	1.139	31.94	36.35	1.195	43.00	51.34
1.028	7.05	7.24	1.084	20.16	21.83	1.140	32.14	36.61	1.196	43.19	51.61
1.029	7.29	7.50	1.085	20.39	22.09	1.141	32.35	36.89	1.197	43.37	51.87
1.030	7.54	7.76	1.086	20.60	22.36	1.142	32.55	37.14	1.198	43.56	52.15
1.031	7.78	8.02	1.087	20.83	22.62	1.143	32.76	37.41	1.199	43.75	52.42
1.032	8.02	8.27	1.088	21.05	22.88	1.144	32.96	37.67	1.200	43.94	52.68
1.033	8.27	8.53	1.089	21.27	23.14	1.145	33.17	37.95	1.201	44.13	52.95
1.034	8.51	8.79	1.090	21.49	23.41	1.146	33.37	38.21	1.202	44.32	53.22
1.035	8.75	9.05	1.091	21.72	23.67	1.147	33.57	38.47	1.203	44.50	53.49
1.036	9.00	9.31	1.092	21.94	23.93	1.148	33.78	38.75	1.204	44.69	53.76
1.037	9.24	9.57	1.093	22.16	24.20	1.149	33.98	39.01	1.205	44.88	54.03
1.038	9.48	9.83	1.094	22.38	24.46	1.150	34.18	39.27	1.206	45.07	54.30
1.039	9.72	10.09	1.095	22.60	24.72	1.151	34.38	39.54	1.207	45.26	54.58
1.040	9.96	10.35	1.096	22.82	24.99	1.152	34.58	39.80	1.208	45.44	54.85
1.041	10.20	10.61	1.097	23.04	25.25	1.153	34.79	40.08	1.209	45.63	55.12
1.042	10.44	10.87	1.098	23.25	25.51	1.154	34.99	40.34	1.210	45.81	55.39
1.043	10.68	11.13	1.099	23.47	25.78	1.155	35.19	40.61	1.211	46.00	55.66
1.044	10.92	11.39	1.100	23.68	26.04	1.156	35.39	40.88	1.212	46.19	55.93
1.045	11.16	11.65	1.101	23.91	26.30	1.157	35.59	41.14	1.213	46.37	56.20
1.046	11.40	11.91	1.102	24.13	26.56	1.158	35.79	41.41	1.214	46.56	56.48
1.047	11.63	12.17	1.103	24.34	26.83	1.159	35.99	41.68	1.215	46.74	56.75
1.048	11.87	12.43	1.104	24.56	27.09	1.160	36.19	41.94	1.216	46.93	57.02
1.049	12.10	12.69	1.105	24.78	27.35	1.161	36.39	42.21	1.217	47.11	57.28
1.050	12.34	12.95	1.106	24.99	27.62	1.162	36.59	42.48	1.218	47.30	57.54
1.051	12.58	13.21	1.107	25.21	27.88	1.163	36.78	42.74	1.219	47.48	57.81
1.052	12.81	13.47	1.108	25.42	28.15	1.164	36.98	43.01	1.220	47.66	58.08
1.053	13.05	13.73	1.109	25.64	28.41	1.165	37.18	43.28	1.221	47.85	58.35
1.054	13.28	13.99	1.110	25.85	28.67	1.166	37.38	43.55	1.222	48.03	58.62
1.055	13.52	14.25	1.111	26.07	28.94	1.167	37.58	43.82	1.223	48.22	58.89

Spec. Gew. d 15°/15° C.	Gewichts- Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem	Spec. Gew. d 15°/15° C.	Gewichts- Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem	Spec. Gew. d 15°/15° C.	Gewichts- Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem	Spec. Gew. d 15°/15° C.	Gewichts- Proc. Zucker	g Zucker in 100 cem
1,224	45,40	59,19	1,289	56,41	71,52	1,314	64,02	84,05	1,359	71,27	95,75
1,225	45,58	59,46	1,270	56,58	71,80	1,315	64,19	84,34	1,360	71,43	97,07
1,226	45,76	59,73	1,271	56,76	72,08	1,316	64,36	84,61	1,361	71,59	97,35
1,227	45,95	60,01	1,272	56,93	72,35	1,317	64,53	84,90	1,362	71,75	97,64
1,228	46,13	60,28	1,273	57,10	72,63	1,318	64,69	85,18	1,363	71,90	97,92
1,229	46,31	60,55	1,274	57,27	72,90	1,319	64,85	85,46	1,364	72,06	98,21
1,230	46,49	60,82	1,275	57,45	73,18	1,320	65,01	85,74	1,365	72,22	98,50
1,231	46,67	61,10	1,276	57,62	73,46	1,321	65,17	86,02	1,366	72,38	98,78
1,232	46,85	61,37	1,277	57,79	73,73	1,322	65,34	86,30	1,367	72,53	99,07
1,233	50,04	61,64	1,278	57,96	74,01	1,323	65,50	86,58	1,368	72,69	99,35
1,234	50,22	61,92	1,279	58,13	74,29	1,324	65,66	86,86	1,369	72,85	99,64
1,235	50,40	62,19	1,280	58,31	74,57	1,325	65,82	87,14	1,370	73,00	99,92
1,236	50,58	62,46	1,281	58,48	74,85	1,326	65,99	87,42	1,371	73,16	100,21
1,237	50,76	62,73	1,282	58,65	75,12	1,327	66,15	87,71	1,372	73,31	100,50
1,238	50,94	63,01	1,283	58,83	75,40	1,328	66,31	87,99	1,373	73,47	100,79
1,239	51,12	63,28	1,284	58,99	75,68	1,329	66,48	88,27	1,374	73,62	101,07
1,240	51,30	63,56	1,285	59,16	75,95	1,330	66,64	88,55	1,375	73,78	101,36
1,241	51,48	63,83	1,286	59,33	76,23	1,331	66,80	88,84	1,376	73,94	101,65
1,242	51,66	64,11	1,287	59,50	76,51	1,332	66,96	89,12	1,377	74,09	101,93
1,243	51,83	64,37	1,288	59,67	76,79	1,333	67,12	89,40	1,378	74,25	102,22
1,244	52,01	64,65	1,289	59,84	77,07	1,334	67,29	89,69	1,379	74,40	102,51
1,245	52,19	64,92	1,290	60,01	77,35	1,335	67,45	89,97	1,380	74,55	102,81
1,246	52,37	65,20	1,291	60,18	77,63	1,336	67,61	90,25	1,381	74,71	103,09
1,247	52,55	65,47	1,292	60,35	77,90	1,337	67,77	90,53	1,382	74,87	103,38
1,248	52,73	65,75	1,293	60,52	78,19	1,338	67,93	90,81	1,383	75,02	103,66
1,249	52,90	66,02	1,294	60,69	78,46	1,339	68,09	91,09	1,390	76,10	103,95
1,250	53,08	66,29	1,295	60,85	78,73	1,340	68,25	91,38	1,400	77,63	105,59
1,251	53,26	66,57	1,296	61,02	79,02	1,341	68,41	91,66	1,410	79,14	111,49
1,252	53,43	66,84	1,297	61,19	79,30	1,342	68,57	91,94	1,420	80,64	114,47
1,253	53,61	67,12	1,298	61,36	79,57	1,343	68,73	92,23	1,430	82,13	117,53
1,254	53,79	67,40	1,299	61,53	79,85	1,344	68,89	92,51	1,440	83,61	120,29
1,255	53,96	67,67	1,300	61,69	80,13	1,345	69,05	92,79	1,450	85,07	123,25
1,256	54,14	67,94	1,301	61,86	80,41	1,346	69,21	93,08	1,460	86,52	126,22
1,257	54,32	68,22	1,302	62,03	80,69	1,347	69,37	93,36	1,470	87,97	129,20
1,258	54,49	68,49	1,303	62,20	80,97	1,348	69,53	93,65	1,480	89,40	132,30
1,259	54,67	68,77	1,304	62,36	81,25	1,349	69,69	93,94	1,490	90,82	135,23
1,300	54,84	69,04	1,305	62,53	81,53	1,350	69,85	94,21	1,500	92,23	138,23
1,261	55,02	69,32	1,306	62,70	81,81	1,351	70,01	94,50	1,510	93,63	141,26
1,262	55,19	69,59	1,307	62,86	82,09	1,352	70,16	94,79	1,520	95,03	144,32
1,263	55,37	69,87	1,308	63,03	82,37	1,353	70,32	95,07	1,530	96,41	147,38
1,264	55,54	70,14	1,309	63,19	82,65	1,354	70,48	95,35	1,540	97,78	150,46
1,265	55,72	70,42	1,310	63,36	82,93	1,355	70,64	95,64	1,550	99,15	153,53
1,266	55,89	70,69	1,311	63,52	83,21	1,356	70,80	95,93	1,560	100,00	155,49
1,267	56,06	70,97	1,312	63,69	83,49	1,357	70,96	96,21			
1,268	56,24	71,25	1,313	63,86	83,77	1,358	71,12	96,49			

Beispiel. Angenommen, man wolle den scheinbaren Zuckergehalt, d. h. also den Trockenrückstand eines Honigs bestimmen. Zu diesem Zwecke wägt man genau 10 g Honig in eine Platinschale, löst diese Menge in Wasser und füllt die Lösung bei 15° C. (1) auf 100 cem auf. Man bestimmt alsdann das spec. Gewicht dieser Lösung bei 15° C. (1) und findet es zu 1,032. Dieser Dichte entspricht nach der Tabelle ein Zuckergehalt von 8,27 g in 100 cem. D. h. in unseren 100 cem Lösung sind 8,27 g Zucker enthalten, mit anderen Worten der Honig enthält 82,7 Proc. Trockenrückstand.

2) Die polarimetrische Methode. Sie beruht auf der Thatsache, dass die einzelnen Zuckerarten in wässriger Lösung die Ebene des polarisierten Lichtes in verschiedener Weise beeinflussen (ablecken oder drehen). Da die spezifische Drehung der Zuckerarten eine konstante Grösse ist, so kann man aus der im einzelnen Falle beobachteten Drehung auf den Zuckergehalt einer Lösung schliessen, wenn alle übrigen Mo-

mente gleich sind, und wenn außer dem zu bestimmenden Zucker keine andere Substanz zugegen ist, welche die Ebene des polarisirten Lichtes beeinflusst.

Die spezifische Drehung $[\alpha]$ einer Substanz giebt an, um wie viele Grade die Ebene der polarisirten Lichtes abgelenkt wird, wenn das polarisirte Licht bei 0° C. eine 10 cm dicke Schicht (bez. Lösung) des betreffenden Körpers, welche in 1 cm = 1 g Substanz enthält, passiert.

Die spezifische Drehung $[\alpha]_D$ giebt den gleichen Betrag an für den Lichtstrahl D des Spektrums. Findet sich bei dem Werthe $[\alpha]_D$ noch eine Zahl, z. B. $[\alpha]_D^{20}$, so bedeutet diese, dass die Beobachtung bei einer von der Normaltemperatur (0° C.) abweichenden Temperatur, im vorliegenden Falle bei 20° C., ausgeführt wurde.

Man wird nicht erwarten dürfen, aus diesem Handbuche die Einzelheiten der polarimetrischen Methode erlernen zu können. Die polarimetrische Methode setzt das Vorhandensein eines theuren Polarisationsapparates voraus, und wer im Besitze eines solchen ist, wird auch die notwendigen literarischen Hilfsmittel zu seiner Benutzung sich verschaffen können. Wir werden uns daher darauf beschränken, einige Angaben zu machen, welche sonst nicht leicht zu finden sind.

Die rein wissenschaftlichen Zwecken dienenden Polarisationsapparate besitzen eine Skala, welche einen Kreis darstellt, der in 360° getheilt ist. Will man z. B. die spec. Drehung des Terpentinöls bestimmen, so füllt man ein Beobachtungsrohr von 100 mm mit Terpentinöl, lässt die Drehung ab und reducirt den beobachteten Betrag auf 0° C. unter Berücksichtigung des spec. Gewichtes. Man hat alsdann direkt die spec. Drehung des Terpentinöls.

Würde man diese Apparate zur Untersuchung von Zucker benutzen, so würden sich unumständliche, leicht zu Fehlern führende Rechnungen erforderlich machen. Es sind daher für die Untersuchung des Zuckers besondere „Saccharimeter“ genannte Apparate konstruirt worden.

Die Saccharimeter. Wägt man bei einem solchen Saccharimeter die dem zugehörigen „Normalgewicht“ entsprechende Substanzmenge ab, löst in Wasser und füllt bei 17,5° C. ¹⁾ auf 200 cm auf, so geben die bei 17,5° C. im 200 mm-Rohr beobachteten Grade der Skala direkt den Procentgehalt an Rohrzucker an. Die im praktischen Gebrauche befindlichen Saccharimeter weichen bezüglich der Konzentration der zu beobachtenden Lösungen stark von einander ab; die von verschiedenen Instrumenten gemachten Angaben sind, sobald eine Zuckerlösung von unbekannter Konzentration vorliegt, nur dann vergleichbar, wenn sich jede Angabe auf das Normalgewicht des betreffenden Apparates bezieht.

Die wichtigsten dieser Apparate sind folgende:

1) SOLEIL-VENTZKE-SCHMIDKE. Farbenapparat. Die Beobachtung erfolgt mit gewöhnlichem Lampenlicht. Normalgewicht = 26,048 g, d. h. werden 26,048 g reiner Rohrzucker in Wasser gelöst, und wird diese Lösung bei 17,5° C. im 200 mm-Rohr polarisirt, so zeigt dieser Apparat 100 Theilstriche Drehung = 100 Proc. Zucker an. Beobachtet man also eine unbekannte Zuckerlösung in diesem Apparat bei 17,5° C. in einem 200 mm-Rohr, so zeigt jeder beobachtete Grad (-) Drehung die Menge von 0,26048 g Zucker in 100 cem Lösung an.

Dieser Apparat ist in Deutschland gebräuchlich.

2) Halbschatten-Apparat von SCHMIDT & HARNACK mit SOLEIL-VENTZKE-SCHMIDKE'scher Skala. Der Apparat ist auf den Nullpunkt eingestellt, wenn beide Hälften des Gesichtsfeldes gleiche Beschattung (gleiche Helligkeit) zeigen. Als Lichtquelle dient gewöhnliches Lampenlicht. Normalgewicht, Temperatur, Länge des Beobachtungsrohres und die übrigen Daten wie bei dem vorigen Apparat.

Vorsugeweise in Deutschland in Gebrauch.

3) Saccharimeter von SOLEIL-DUBOIS. Als Lichtquelle benutzt man Natriumlicht. Bei diesem Apparat ist die Ablenkung einer rotationsdrehenden Quarzplatte von 1 mm Dicke in 100 Theile getheilt. Die gleiche Ablenkung wird hervorgebracht, wenn eine Zucker-

¹⁾ Zur Zeit schweben Verhandlungen, welche bezwecken, die Normaltemperatur für alle bei der Analyse des Zuckers auszuführenden Messungen auf + 20° C. festzusetzen.

lösung, welche bei 17,5° C. in 100 cem = 16,350 g reinen Rohrzucker enthält, bei 17,5° C. im 200 mm-Rohr beobachtet wird. Daher ist das Normalgewicht dieses Apparates = 16,350 g.

Beobachtet man also eine unbekannte Zuckermenge in diesem Apparate bei 17,5° C. und in einem 200 mm-Rohr, so zeigt jeder beobachtete Grad (+) Drehung die Menge von 0,1635 g Zucker in 100 cem Lösung an.

Dieser Apparat ist namentlich in Frankreich in Gebrauch.

4) Apparate nach **MITSCHELLICH, LAURENT und WILD mit Kreistheilung.** Die Skala ist bei diesen Apparaten ein in 360 Bogengrade getheilter Kreis. Die Beobachtung erfolgt bei Natriumlicht, die Ablenkung bezieht sich auf den Strahl D. des Spektrums.

Polarisirt man in diesen Apparaten im 200 mm-Rohr bei 17,5° C., so müsste eine Zuckermenge in 100 cem = 75 g reinen Zucker enthalten, wenn man einen Drehungsbetrag von 100° der Kreisskala erhalten wollte. Eine solche Lösung wäre natürlich zu konzentriert. Man löst daher nur den $\frac{1}{5}$ Theil $\left(\frac{75}{5}\right)$ d. h. 15 g Zucker in Wasser zu 100 cem. Eine solche Lösung dreht in den obigen Apparaten = 20° der Kreis-theilung. Man muss daher den gefundenen Betrag mit 5 multiplizieren, um den Procentgehalt des Zuckers zu erhalten.

5) Apparat nach **WILD mit Zuckerskala.** Als Lichtquelle dient wie bei den vorigen Natriumlicht. Um den Wild'schen Apparat auch als Saccharimeter benutzen zu können, hat derselbe ausser der Kreisgradtheilung noch eine Zuckerskala: 33,134 Kreisgrade sind in 400 gleiche Theile getheilt. Daraus folgt, dass je 1 Grad dieser Zuckerskala = 0,1328 Graden der Kreis-theilung entspricht. Beobachtet man in diesem Apparat im 200 mm-Rohr bei 17,5° C. eine Lösung von 10 g Zucker zu 100 cem (bei 17,5° C.), so erhält man eine (+) Drehung von 100 Grad der Zuckerskala. Jeder Grad der Zuckerskala zeigt mithin einen Gehalt von 0,1 g Zucker in 100 cem Lösung an.

Uebersicht der einzelnen Apparate:

Apparat:	Temperatur	Normalgewicht	Lösung des Normalgewichtes: 100 cem bei 17,5° C. polarisirt im 200 mm-Rohr	Jeder bei Beobachtung im 200 mm-Rohr u. 17,5° C. abgelesene Grad, gibt an, dass in 100 cem Lösung enthalten sind g Zucker
SOLM-VENTZER-SCHNIBLEN (Farbenapparat)	+ 17,5° C.	26,048 g	100	0,26048 g
SCHMIDT & HARNACH, Halbschattenapparat mit der Skala des vorigen	+ 17,5° C.	26,048 g	100	0,26048 g
SOLM-DUBOIS	+ 17,5° C.	16,350 g	100	0,16350 g
MITSCHELLICH, LAURENT u. WILD, Kreisgrade	+ 17,5° C.	15,0 g	20 ¹⁾ Kreisgrade	0,75000 g
WILD, Zuckerskala	+ 17,5° C.	10,0 g	100 Zuckerskala	0,1000 g

Die Angaben der verschiedenen Polarisationsapparate lassen sich wie folgt vergleichen (Temperatur = 17,5° C., Beobachtung im 200 mm-Rohr):

Umrechnung der Drehung der verschiedenen Polarisationsapparate:

1° SOLM-VENTZER-SCHNIBLEN	= 1,5982° SOLM-DUBOIS
1° SOLM-VENTZER-SCHNIBLEN	= 0,3400° WILD, LAURENT od. MITSCHELLICH (Kreisgrade)
1° SOLM-DUBOIS	= 0,2172° WILD, LAURENT od. MITSCHELLICH (Kreisgrade)
1° SOLM-DUBOIS	= 0,6277° SOLM-VENTZER-SCHNIBLEN
1° WILD (LAURENT od. MITSCHELLICH) Kreisgrade	= 4,6043° SOLM-DUBOIS
1° WILD (LAURENT od. MITSCHELLICH) Kreisgrade	= 2,89° SOLM-VENTZER-SCHNIBLEN
1° WILD (Kreisgrade)	= 7,5281° WILD (Zuckerskala)
1° WILD (Zuckerskala)	= 0,1328° WILD (Kreisgrade).

¹⁾ Der gefundene Betrag ist mit 5 zu multiplizieren, wenn man Procente Zucker erhalten will.

3) Gewichtsanalytische Zuckerbestimmung nach SOHNLEIT, ALLIEN u. A. Diese zur Zeit am häufigsten benutzte Methode zur Bestimmung der verschiedenen Zuckerarten beruht auf der Thatsache, dass die sog. reduzierenden Zuckerarten beim Erhitzen mit einer alkalischen Kupferlösung aus dieser Kupferoxydul abscheiden. Man filtrirt dieses ab, wäscht es aus und führt es durch Erhitzen im Wasserstoffstrome in metallisches Kupfer über.

Es muss nun zunächst betont werden, dass diese Methoden, abgesehen von ihrer wissenschaftlichen Grundlage, durchaus konventionell sind, d. h. übereinstimmende Ergebnisse werden nur dann erhalten, wenn man die gegebenen Vorschriften bis in alle Einzelheiten genau innehält. Man muss:

1) Stets diejenigen Lösungen (nach SOHNLEIT, ALLIEN etc.) verwenden, welche für den gegebenen Fall vorgeschrieben sind. — 2) Stets in derjenigen Verdünnung arbeiten, welche angegeben ist, da in anderen Konzentrationen der Reductionswerth der Zuckerlösungen abweicht. — 3) Die zuzusetzende Zuckerlösung darf über eine bestimmte Konzentration (meist 1 Proc.) nicht hinausgehen. Auch darf man nicht mehr Zuckerlösung zusetzen als vorgeschrieben ist. — 4) Die im einzelnen Falle vorgeschriebene Kochdauer ist an der Hand der Uhr genau innezuhalten. — 5) Das ausgeschiedene Kupferoxydul ist sofort abzufiltriren; zum Abfiltriren hat man sich guter Filtrirröhren zu bedienen.

Die technische Ausführung der Zuckerbestimmungen ist für alle Zuckerarten die nämliche; Man giebt in eine nicht zu kleine, halbkugelige, glatte Porcellanschale (am besten ein Porcellankasserol mit Stiel oder eine Zuckerschale nach B. FISCHER) die vorgeschriebene Menge Selgnettesalzlösung, fügt die vorgeschriebene Menge Kupferlösung, sowie die angegebene Menge destillirtes Wasser zu, rührt um, bedeckt die Schale mit einem Uhr-glas und erhitzt den Inhalt. Wenn derselbe zu kochen beginnt, so nimmt man die Lampe



Fig. 108. Apparat zur Reduction des Kupferoxyds (bez. -oxyduls) im Wasserstoffstrome.

weg, rückt das Uhr-glas etwas zur Seite und lässt aus einer Pipette oder Burette genau die vorgeschriebene Menge der Zuckerlösung (meist 25 cem einer in maximo 1 Proc. Zucker enthaltenden Lösung) zufließen. Dann bringt man das Uhr-glas wieder in die frühere Lage, stellt die Lampe unter die Schale und erhitzt. Sobald die Flüssigkeit siedet, notirt man die genaue Zeit und hält die Flüssigkeit von da an noch die vorgeschriebene Zeit-dauer im ruhigen Sieden. Wenn die vorgeschriebene Zeit verfloßen ist, so dreht man die Lampe aus, spritzt das Uhr-glas mit heissem (!) Wasser ab und filtrirt das gefällte Kupferoxydul ohne Verzug ab. Dies geschieht in der Weise, dass man ein gewogenes Asbestfilterrohr auf eine Saugflasche aufsetzt, zunächst etwas heisses Wasser durchsaugt und alsdann den Inhalt der Schale aufgießt. Man arbeitet so, dass das Filtrat lebhaft

abläßt und giebt in dem Maasse, als das Filtrat abläßt, oben frische Flüssigkeit zu (das Filtrat muss noch lebhaft blau gefärbt und absolut klar sein). Die letzten Antheile von Kupferoxydul spült man unter Beihilfe einer Federfahne mit Hilfe von heissem Wasser in das Röhrchen. Dann wäscht man Röhrchen und Kupferoxydul etwa 12—15mal mit heissem Wasser aus, wäscht, nachdem dieses abgelassen, noch 2—3mal mit Alkohol und ebenso oft mit Aether nach, saugt letzteren vollständig ab und trocknet das Röhrchen kurze Zeit im Trockenschrank. Hierauf nimmt man es vor die Saugpumpe und erhitzt mit einer kleinen Flamme das Kupferoxydul, während man zugleich einen schwachen Luftstrom durchlässt, bis dieses zu schwarzem Kupferoxyd oxydirt ist. Man lässt nun das Röhrchen vollständig erkalten (1). Hierauf verbindet man es an dem weiteren Ende mit einem Apparate, welcher gewaschenes und getrocknetes Wasserstoffgas liefert, füllt das Röhrchen zunächst mit Wasserstoffgas und stellt abdann unter die Kupferoxydschicht eine kleine Flamme. Es lässt sich nunmehr verfolgen, wie das schwarze Kupferoxyd allmählich zu rothem metallischem Kupfer reducirt wird. Damit das Röhrchen nicht am Schluss der Operation noch springt, muss man vermeiden, dass das bei der Reaktion gebildete Wasser sich im oberen Theile des Rohres tropfenförmig condensirt. Ein von dort auf die stark erhitze Glaswand abfliessender Tropfen bringt das Röhrchen unfehlbar zum Springen. Um das zu vermeiden, erhitzt man mit einer zweiten Flamme, welche man in der Hand hält, unter Hin- und Herbewegen der Flamme die Theile des Röhrchens, welche nicht von der ersten Flamme getroffen werden (Fig. 108).

Der Wasserdampf entweicht abdann durch das untere, engere Ende des Röhrchens. Wenn die Reduktion beendet ist — man erkennt dies daran, dass an dem unteren Theile des Röhrchens sich Wassertropfen nicht mehr absetzen, auch Wasserdampf nicht mehr entweicht —, lässt man das Röhrchen im Wasserstoffstrome erkalten, bringt es kurze Zeit in den Exsiccator und wägt es.

Zur Kontrolle erhitzt man es nochmals kürzere Zeit im Wasserstoffstrom. Die zweite Wägung muss mit der vorhergegangenen übereinstimmen.

Man sucht die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Zucker in der zugehörigen Tabelle auf und berechnet den Werth auf die ursprüngliche Substanz.

Asbest-Filterröhrchen. Diese werden aus einem Stück schwer schmelzbaren Glases, wie beistehende Figur 109 zeigt, ausgezogen. Es ist zweckmässig, sie da, wo das Rohr in den verengten Theil übergeht, etwas zusammenfallen zu lassen. In ein solches Rohr schiebt man mit Hilfe eines Reagenrohres einen feiertig durchlöchernten Platincaput ein und drückt ihn mit Hilfe des Reagenrohres möglichst glatt an die Wandungen an. Dieses Rohr setzt man auf die Saugflasche und lässt in das Rohr, während man die Saugpumpe in Thätigkeit setzt, aufgeschwommen, präparirten Asbest ein. Durch sanftes Aufdrücken mit einem abgeplatteten Glasstabe stellt man eine mögliche ebene Asbestfilterschicht her. Man fährt so lange fort, bis man eine etwa 1 cm hohe Asbestschicht eingestopft hat. Der Asbest muss an allen Stellen über dem Platincaput stehen. Man saugt durch dieses Rohr eine grössere Menge heisses Wasser, dann einige Male Alkohol und Aether, trocknet und glüht an. Ein solches Rohr darf durch den Gebrauch nur Bruchtheile eines Milligramms an Gewicht verlieren.

Nicht jeder Asbest ist zum Füllen eines solchen Rohres zu gebrauchen. Am besten eignet sich hierzu sog. präparirter Asbest, von Apparatehandlungen zu beziehen. Dies ist ein ausgezeichneter Asbest, welcher in etwa 0,5 cm lange Stücke zerschnitten und mehrmals mit Salpetersäure und Natronlauge ausgekocht worden ist.

Die gebrauchten Röhrchen werden auf Reagenzylinder aufgesetzt; man gießt auf das Kupfer einige Kubikcentimeter 25 proc. Salpetersäure und wartet, bis das Kupfer gelöst worden ist. Dann wäscht man die Röhrchen vor der Strahlpumpe mit heissem Wasser, Alkohol und Aether und trocknet sie.



Fig. 109.
Asbest-Filterröhrchen.

Die zur Zuckerbestimmung benutzten Lösungen und Verfahren. Zur gewichtsanalytischen Zuckerbestimmung benutzt man nicht die fertige Fehlings'sche Lösung, sondern man bereitet a) eine Kupfersulfatlösung, b) eine alkalische Seignettesalzlösung. Durch Vermischen gleicher Volums beider Lösungen erhält man eine der Fehlings'schen entsprechende Lösung.

Bestimmung des Traubenzuckers (Dextrose) nach MEISSL und ALLIEN.

a) Kupfersulfatlösung. 69,278 g reines kristallisiertes Kupfersulfat werden in Wasser gelöst und zu 1 l aufgefüllt.

b) Seignettesalzlösung. 346,0 g Seignettesalz und 250,0 g festes Kalihydrat werden in Wasser gelöst und zu 1 l aufgefüllt.

30 ccm Kupfersulfatlösung, 30 ccm Seignettesalzlösung und 60 ccm Wasser werden in einer Porzellanschale gemischt und erhitzt. Dann fügt man 25 ccm der nicht mehr als 1 Proc. Zucker enthaltenden Lösung hinzu, erhält 2 Minuten im Sieden, und verfährt wie oben angegeben ist. Die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Dextrose schlägt man in der Tabelle I von ALLIEN nach.

Bestimmung des Invertzuckers nach E. MEISSL.

a) Kupfersulfatlösung. 69,278 g reines, kristallisiertes Kupfersulfat werden in Wasser gelöst und zu 1 l aufgefüllt.

b) Seignettesalz-Natron-Lösung nach SOHNLEIT. 346,0 g Seignettesalz löst man in etwa 300 ccm Wasser, fügt 103 g festes Aetznatron hinzu und füllt zu 1 l auf.

25 ccm Kupfersulfatlösung, 25 ccm Seignettesalz-Natron-Lösung (nach SOHNLEIT) und soviel Kubikcentimeter Invertzuckerlösung, als im Maximum 0,345 g Invertzucker entsprechen, füllt man mit Wasser zu 100 ccm auf und erhält 2 Minuten lang im Sieden. Die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Invertzucker ist in Tabelle II von MEISSL nachzuschlagen.

Bestimmung der Maltose nach E. WEIS.

a) Kupfersulfatlösung. Wie bei Traubenzucker und Invertzucker.

b) Seignettesalz-Natron-Lösung (nach SOHNLEIT). Wie bei Invertzucker.

25 ccm Kupfersulfatlösung, 25 ccm Seignettesalz-Natron-Lösung (nach SOHNLEIT) und 25 ccm der nicht mehr als 1 proc. Maltoselösung werden gemischt, erhitzt und 4 Minuten im Sieden erhalten. Die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Maltose schlägt man in Tabelle III von E. WEIS nach.

Bestimmung der Lävulose nach LEHMANN.

a) Kupfersulfatlösung. Wie bei Dextrose.

b) Seignettesalzlösung. Wie bei Dextrose.

25 ccm Kupfersulfatlösung, 25 ccm Seignettesalzlösung und 50 ccm Wasser werden erhitzt; man lässt 25 ccm der nicht mehr als 1 proc. Lävuloselösung zutreffen und erhält 55 Minuten im Sieden. Die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Lävulose schlägt man in Tabelle IV von LEHMANN nach.

Bestimmung des Milchzuckers nach SOHNLEIT.

a) Kupfersulfatlösung. Wie bei Dextrose.

b) Seignettesalz-Natron-Lösung (nach SOHNLEIT) wie bei Invertzucker.

25 ccm Kupfersulfatlösung, 25 ccm Seignettesalz-Natron-Lösung (nach SOHNLEIT) werden mit 20–60 ccm einer etwa 0,5 proc. Milchzuckerlösung gemischt und die Mischung auf 150 ccm aufgefüllt. Man erhält 0 Minuten im Sieden. — Die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Milchzucker schlägt man in Tabelle V von SOHNLEIT nach.

Bestimmung des Rohrzuckers durch Inversion. Da Rohrzucker auf alkalische Kupferlösung direkt nicht reduzierend einwirkt, so kann Rohrzucker durch die Reduktionsmethode direkt nicht bestimmt werden. Wohl aber kann man den Rohrzucker in Invertzucker überführen, diesen bestimmen und dann in Rohrzucker umrechnen.

100 cem der nicht mehr als 1 proc. Rohrzuckerlösung werden in einen 250 cem Kolben gebracht und im Wasserbade (der Kolben muss bis unter das Niveau der Flüssigkeit in das siedende Wasser eintauchen) eine halbe Stunde lang mit 30 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Salzsäure erhitzt. Man kühlt ab (1), neutralisiert durch Zugabe von 30 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Kalilauge und füllt mit Wasser auf 250 cem auf.

50 cem dieser Invertzuckerlösung werden (a. Invertzucker) mit 25 cem Kupfersulfatlösung, 25 cem Signettessalz-Natron-Lösung (ohne Zugabe von Wasser) erhitzt und, wie bei Invertzucker¹⁾ angegeben, weiter behandelt. Die gefundene Menge Invertzucker, multipliziert mit 0,95, ist gleich dem vorher vorhanden gewesenen Rohrzucker.

Sind ausser Rohrzucker noch direkt reduzierende Zuckerarten zugegen, so macht man eine Bestimmung a) vor der Inversion, b) nach der Inversion.

Man zieht also von der nach der Inversion erhaltenen Kupfermenge die vor der Inversion gefundene ab und sucht die dem verbleibenden Reste entsprechende Menge Invertzucker auf, die man auf Rohrzucker umrechnet. Der vor der Inversion gefundene Zucker wird als „Zucker vor der Inversion“ angegeben.

Tabelle I zur Ermittlung des Traubenzuckers (der Dextrose, $C_6H_{12}O_6$) aus den gewichtsanalytisch bestimmten Kupfermengen nach ALBINS.

Kupfer mg	Dextrose mg	Kupfer mg	Dextrose mg	Kupfer mg	Dextrose mg	Kupfer mg	Dextrose mg	Kupfer mg	Dextrose mg	Kupfer mg	Dextrose mg
10	6,1	86	43,9	162	82,7	238	122,8	314	154,2	390	207,1
12	7,1	88	44,9	164	83,8	240	123,9	316	155,3	392	208,5
14	8,1	90	45,9	166	84,8	242	125,0	318	156,4	394	209,4
16	9,0	92	46,9	168	85,9	244	126,0	320	157,5	396	210,6
18	10,0	94	47,9	170	86,9	246	127,1	322	158,6	398	211,7
20	11,0	96	48,9	172	87,9	248	128,1	324	159,7	400	212,9
22	12,0	98	49,9	174	89,0	250	129,2	326	170,9	402	214,1
24	13,0	100	50,9	176	90,0	252	130,3	328	172,0	404	215,2
26	14,0	102	51,9	178	91,1	254	131,4	330	173,1	406	216,4
28	15,0	104	52,9	180	92,1	256	132,4	332	174,2	408	217,5
30	16,0	106	54,0	182	93,1	258	133,5	334	175,3	410	218,7
32	17,0	108	55,0	184	94,2	260	134,6	336	176,5	412	219,9
34	18,0	110	56,0	186	95,2	262	135,7	338	177,6	414	221,0
36	18,9	112	57,0	188	96,3	264	136,8	340	178,7	416	222,2
38	19,9	114	58,0	190	97,3	266	137,8	342	179,8	418	223,3
40	20,9	116	59,1	192	98,4	268	138,9	344	180,9	420	224,5
42	21,9	118	60,1	194	99,4	270	140,0	346	182,1	422	225,7
44	22,9	120	61,1	196	100,5	272	141,1	348	183,2	424	226,9
46	23,9	122	62,1	198	101,5	274	142,2	350	184,3	426	228,0
48	24,9	124	63,1	200	102,6	276	143,3	352	185,4	428	229,2
50	25,9	126	64,2	202	103,7	278	144,4	354	186,6	430	230,4
52	26,9	128	65,2	204	104,7	280	145,5	356	187,7	432	231,6
54	27,9	130	66,2	206	105,8	282	146,6	358	188,9	434	232,8
56	28,8	132	67,2	208	106,8	284	147,7	360	190,0	436	233,9
58	29,8	134	68,2	210	107,9	286	148,8	362	191,1	438	235,1
60	30,8	136	69,2	212	109,0	288	149,9	364	192,3	440	236,3
62	31,8	138	70,3	214	110,0	290	151,0	366	193,4	442	237,5
64	32,8	140	71,3	216	111,1	292	152,1	368	194,6	444	238,7
66	33,8	142	72,3	218	112,1	294	153,2	370	195,7	446	239,8
68	34,8	144	73,4	220	113,2	296	154,3	372	196,8	448	241,0
70	35,8	146	74,4	222	114,3	298	155,4	374	198,0	450	242,2
72	36,8	148	75,5	224	115,3	300	156,5	376	199,1	452	243,4
74	37,8	150	76,5	226	116,4	302	157,6	378	200,3	454	244,6
76	38,8	152	77,5	228	117,4	304	158,7	380	201,4	456	245,7
78	39,8	154	78,6	230	118,5	306	159,8	382	202,5	458	246,9
80	40,8	156	79,6	232	119,6	308	160,9	384	203,7	460	248,1
82	41,8	158	80,7	234	120,7	310	162,0	386	204,8	462	249,3
84	42,8	160	81,7	236	121,7	312	163,1	388	206,0	464	250,5

Tabelle II zur Bestimmung des Invertzuckers $C_6H_{12}O_6$ nach MEISSL.¹⁾

Invert- zucker mg	Kupfer mg	Invert- zucker mg	Kupfer mg	Invert- zucker mg	Kupfer mg	Invert- zucker mg	Kupfer mg	Invert- zucker mg	Kupfer mg	Invert- zucker mg	Kupfer mg
90	46,9	148	77,8	206	109,6	264	142,7	322	176,8	380	212,4
92	47,9	150	78,6	208	110,8	266	143,8	324	178,0	382	213,6
94	48,9	152	80,0	210	111,9	268	144,9	326	179,2	384	214,9
96	50,0	154	81,0	212	113,0	270	146,1	328	180,4	386	216,1
98	51,1	156	82,1	214	114,2	272	147,2	330	181,6	388	217,4
100	52,1	158	83,2	216	115,8	274	148,4	332	182,8	390	218,7
102	53,2	160	84,3	218	116,4	276	149,5	334	184,1	392	219,9
104	54,3	162	85,4	220	117,5	278	150,7	336	185,4	394	221,2
106	55,3	164	86,5	222	118,7	280	151,9	338	186,6	396	222,4
108	56,4	166	87,6	224	119,8	282	153,1	340	187,8	398	223,7
110	57,5	168	88,6	226	120,9	284	154,3	342	189,0	400	224,9
112	58,5	170	89,7	228	122,1	286	155,5	344	190,2	402	226,4
114	59,6	172	90,8	230	123,2	288	156,7	346	191,4	404	227,8
116	60,7	174	91,9	232	124,3	290	157,8	348	192,6	406	229,8
118	61,7	176	93,0	234	125,5	292	159,0	350	193,8	408	230,7
120	62,8	178	94,1	236	126,6	294	160,2	352	195,0	410	232,1
122	63,9	180	95,2	238	127,8	296	161,4	354	196,2	412	233,5
124	64,9	182	96,3	240	128,9	298	162,6	356	197,4	414	235,0
126	66,0	184	97,3	242	130,0	300	163,8	358	198,6	416	236,4
128	67,1	186	98,4	244	131,2	302	165,0	360	199,8	418	237,8
130	68,1	188	99,5	246	132,3	304	166,2	362	201,1	420	239,2
132	69,2	190	100,6	248	133,5	306	167,3	364	202,3	422	240,6
134	70,3	192	101,7	250	134,6	308	168,5	366	203,6	424	242,0
136	71,3	194	102,9	252	135,8	310	169,7	368	204,8	426	243,4
138	72,4	196	104,0	254	136,9	312	170,9	370	206,1	428	244,9
140	73,5	198	105,1	256	138,1	314	172,1	372	207,3	430	246,3
142	74,5	200	106,3	258	139,2	316	173,3	374	208,6		
144	75,6	202	107,4	260	140,4	318	174,5	376	209,9		
146	76,7	204	108,5	262	141,5	320	175,6	378	211,1		

Tabelle III zur Bestimmung der Maltose $C_{12}H_{22}O_{11}$ nach E. WEIN.

Maltose mg	Kupfer mg	Maltose mg	Kupfer mg	Maltose mg	Kupfer mg	Maltose mg	Kupfer mg	Maltose mg	Kupfer mg	Maltose mg	Kupfer mg
30	25,8	70	65,4	122	106,2	168	147,6	214	188,6	260	229,8
32	27,0	78	67,1	134	108,0	170	149,4	216	190,4	262	231,6
34	28,7	80	68,9	126	109,8	172	151,2	218	192,1	264	233,4
36	30,5	82	70,6	128	111,6	174	152,9	220	193,9	266	235,2
38	32,2	84	72,4	130	113,4	176	154,7	222	195,7	268	237,0
40	33,9	86	74,1	132	115,2	178	156,5	224	197,5	270	238,8
42	35,7	88	75,9	134	117,0	180	158,3	226	199,3	272	240,6
44	37,4	90	77,7	136	118,8	182	160,1	228	201,1	274	242,4
46	39,1	92	79,5	138	120,6	184	161,8	230	202,9	276	244,2
48	40,9	94	81,2	140	122,4	186	163,6	232	204,7	278	246,0
50	42,6	96	83,0	142	124,2	188	165,4	234	206,5	280	247,8
52	44,4	98	84,8	144	126,0	190	167,2	236	208,3	282	249,6
54	46,1	100	86,6	146	127,8	192	169,0	238	210,0	284	251,4
56	47,8	102	88,4	148	129,6	194	170,7	240	211,8	286	253,1
58	49,6	104	90,1	150	131,4	196	172,5	242	213,6	288	254,9
60	51,3	106	91,9	152	133,2	198	174,3	244	215,4	290	256,6
62	53,1	108	93,7	154	135,0	200	176,1	246	217,2	292	258,4
64	54,8	110	95,5	156	136,8	202	177,9	248	219,0	294	260,2
66	56,6	112	97,3	158	138,6	204	179,7	250	220,8	296	262,0
68	58,3	114	99,0	160	140,4	206	181,4	252	222,6	298	263,7
70	60,1	116	100,8	162	142,2	208	183,2	254	224,4	300	265,5
72	61,8	118	102,6	164	144,0	210	185,0	256	226,2		
74	63,6	120	104,4	166	145,8	212	186,8	258	228,0		

¹⁾ Die für 10–80 mg entsprechenden Mengen Invertzucker sind in der vorherstehenden Tabelle für „Traubenzucker“ aufzusuchen.

Tabelle IV zur Bestimmung der Lärulose $C_6H_{12}O_6$ nach LEHMANN.

Kupfer mg	Lärulose mg	Kupfer mg	Lärulose mg	Kupfer mg	Lärulose mg	Kupfer mg	Lärulose mg	Kupfer mg	Lärulose mg	Kupfer mg	Lärulose mg
20	7,15	82	43,57	144	81,55	206	121,80	268	163,07	330	207,36
22	8,41	84	44,76	146	82,81	208	123,61	270	164,51	332	208,87
24	9,67	86	45,96	148	84,06	210	125,92	272	165,90	334	210,30
26	10,81	88	47,17	150	85,31	212	126,34	274	167,29	336	211,78
28	11,84	90	48,38	152	86,55	214	126,56	276	168,68	338	213,25
30	12,87	92	49,58	154	87,78	216	127,80	278	170,06	340	214,78
32	14,06	94	50,78	156	89,05	218	129,10	280	171,44	342	216,23
34	15,23	96	51,99	158	90,34	220	130,36	282	172,85	344	217,72
36	16,40	98	53,19	160	91,68	222	131,77	284	174,26	346	219,21
38	17,57	100	54,39	162	92,90	224	133,18	286	175,67	348	220,71
40	18,74	102	55,62	164	94,17	226	134,56	288	177,10	350	222,21
42	19,91	104	56,85	166	95,44	228	135,89	290	178,53	352	223,72
44	21,08	106	58,07	168	96,71	230	137,23	292	179,95	354	225,25
46	22,25	108	59,30	170	97,99	232	138,57	294	181,36	356	226,74
48	23,42	110	60,52	172	99,27	234	139,18	296	182,78	358	228,25
50	24,59	112	61,74	174	100,54	236	141,27	298	184,21	360	229,76
52	25,76	114	62,97	176	101,83	238	142,62	300	185,63	362	231,29
54	26,93	116	64,21	178	103,11	240	143,97	302	187,06	364	232,81
56	28,11	118	65,46	180	104,39	242	145,32	304	188,49	366	234,33
58	29,28	120	66,72	182	105,68	244	146,67	306	189,93	368	235,86
60	30,48	122	67,92	184	106,97	246	148,08	308	191,37	370	237,39
62	31,66	124	69,13	186	108,27	248	149,40	310	192,81	372	238,91
64	32,84	126	70,35	188	109,56	250	150,76	312	194,25	374	240,46
66	34,02	128	71,58	190	110,86	252	152,12	314	195,69	376	241,97
68	35,21	130	72,81	192	112,14	254	153,49	316	197,12	378	243,51
70	36,40	132	74,05	194	113,43	256	154,91	318	198,55	380	244,98
72	37,59	134	75,29	196	114,72	258	156,40	320	199,97	382	246,25
74	38,78	136	76,53	198	116,04	260	157,88	322	201,44	384	248,08
76	39,98	138	77,77	200	117,36	262	159,09	324	202,91	386	248,99
78	41,17	140	79,01	202	118,68	264	160,30	326	204,39		
80	42,37	142	80,25	204	119,99	266	161,63	328	205,88		

Tabelle V zur Bestimmung des Milchsuckers $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O$ nach SOXHLET.

Kupfer mg	Milch- sucker mg	Kupfer mg	Milch- sucker mg	Kupfer mg	Milch- sucker mg	Kupfer mg	Milch- sucker mg	Kupfer mg	Milch- sucker mg	Kupfer mg	Milch- sucker mg
100	71,5	152	110,8	204	150,0	256	189,4	308	230,6	360	272,1
102	73,1	154	111,9	206	151,5	258	191,0	310	232,2	362	273,7
104	74,6	156	113,4	208	153,0	260	192,5	312	233,7	364	275,3
106	76,1	158	114,9	210	154,5	262	194,1	314	235,3	366	277,1
108	77,6	160	116,4	212	156,0	264	195,7	316	236,8	368	278,8
110	79,0	162	117,9	214	157,5	266	197,2	318	238,4	370	280,5
112	80,5	164	119,4	216	159,0	268	198,8	320	240,0	372	282,2
114	82,0	166	120,9	218	160,4	270	200,3	322	241,5	374	283,9
116	83,5	168	122,4	220	161,9	272	201,9	324	243,1	376	285,7
118	85,0	170	123,9	222	163,4	274	203,5	326	244,6	378	287,4
120	86,4	172	125,5	224	164,9	276	205,1	328	246,2	380	289,1
122	87,9	174	127,0	226	166,4	278	206,7	330	247,7	382	290,8
124	89,4	176	128,5	228	167,9	280	208,3	332	249,2	384	292,5
126	90,9	178	130,1	230	169,4	282	209,9	334	250,8	386	294,2
128	92,4	180	131,6	232	170,9	284	211,5	336	252,3	388	296,0
130	93,8	182	133,1	234	172,4	286	213,1	338	254,1	390	297,7
132	95,3	184	134,7	236	173,9	288	214,7	340	255,7	392	299,4
134	96,9	186	136,2	238	175,4	290	216,3	342	257,4	394	301,1
136	98,3	188	137,7	240	176,9	292	217,9	344	259,0	396	302,8
138	99,8	190	139,3	242	178,5	294	219,5	346	260,6	398	304,5
140	101,3	192	140,8	244	180,1	296	221,1	348	262,3	400	306,3
142	102,8	194	142,3	246	181,6	298	222,7	350	263,9		
144	104,3	196	143,9	248	183,2	300	224,4	352	265,5		
146	105,8	198	145,4	250	184,8	302	225,9	354	267,2		
148	107,3	200	146,9	252	186,3	304	227,5	356	268,8		
150	108,9	202	148,5	254	187,9	306	229,1	358	270,4		

Maassanalytische Zuckerbestimmung. Die Bestimmung der Zuckerarten kann auch auf maassanalytischem Wege erfolgen, und zwar nicht man diejenige Menge einer ca. 1procentigen Zuckerlösung zu ermitteln, welche grade erforderlich ist, um ein bestimmtes Quantum Fehling'scher Lösung zu reduciren. Der Chemiker zieht im allgemeinen die gewichtsanalytische Bestimmung vor, doch wird die maassanalytische Methode z. B. sehr häufig zur Bestimmung des reducirenden Zuckers im Harn angewendet. Die Einzelheiten des Verfahrens sind unter „Urina“ beschrieben. Hier sollen lediglich die Reduktionswerthe der praktisch wichtigsten Zuckerarten gegenüber Fehling'scher Lösung angegeben werden.

Zur Reduktion von 100 cem Fehling'scher Lösung bedarf es folgender Zuckermengen, welche in ca. 1procentiger Lösung zugesetzt werden:

Dextrose (wasserfrei)	0,4753 g
Lävulose (wasserfrei)	0,5144 g
Invertzucker (wasserfrei)	0,4248 g
Maltose (wasserfrei)	0,7788 g
Milchzucker, krystallisirt (+ 1 H ₂ O)	0,6760 g

Bestimmung des Zuckers durch Gährung. Man kann den Zucker auch durch Gährung bestimmen. Zu diesem Zwecke wird eine Zuckerlösung (wenn sie direkt gährungsfähig ist ohne weiteres, sonst nach erfolgter Inversion) mit Hefe versetzt und der Gährung überlassen. Dadurch, dass man den austretenden Gasstrom über neutrales Chlorcalcium leitet, wird bewirkt, dass nur die gebildete Kohlensäure entweicht. Steht man dessen Gewicht fest, so ist man in der Lage, die Menge des vergohrenen Zuckers zu berechnen. Das Verfahren wird namentlich zur Bestimmung des Traubenzuckers im Urin benutzt und wird unter Urina genauer beschrieben werden.

Salep.

Tubera Salep (Germ.). Tuber Salep (Heiv.). Radix Salep (Austr.). — Salep. Salepanollen. Salepwurzeln. — Salep (Gall.).

Die Droge wird geliefert von den kugelig oder birnförmig angeschwollenen Wurzeln verschiedener Orchideae — Ophrydinae, nämlich *Orchis mascula* L., *O. militaris* Huds., *O. Morio* L., *O. ustulata* L., *Anacamptis pyramidalis* Rich., *Platanthera bifolia* Richb. in Deutschland (Rhön, Taunus, Odenwald), *O. Morio* L., *O. mascula* L., *O. saccifera* Brogn., *O. coriophora* L., *O. longicruris* Luck in Griechenland (Thessalien, Epirus). *O. laxiflora* Lam. in Persien. Dieselben Arten und wohl noch andere liefern die Droge in Kleinasien, von wo die Hauptmenge kommt.

Beschreibung. Jede Pflanze trägt am Grunde zwei Knollen, von denen die eine, des diesjährigen Stengel tragend, schlaf und ausgerogen, die andere, für das nächste Jahr bestimmte, prall ist. Nur diese letztere wird verwendet. Man sammelt, indem man die blühenden Pflanzen ausgräbt, die Knollen, befreit sie durch Abbürsten von der anhaftenden Erde, tötet sie durch Brühen in kochendem Wasser und trocknet sie. Sie sind kugelig oder birnförmig, bis 4 cm lang, bis 2 cm dick (der orientalische Salep hat die grössten Knollen), aussen etwas blaugrünlich, bräunlich, hornartig durchscheinend, an der Spitze mit der für das nächste Jahr bestimmten Knospe oder der Narbe derselben. Sie sind ausserordentlich hart und schwierig zu pulvern, geruchlos, von fade schleimigen Geschmack.

Auf dem Querschnitt besteht das Gewebe aus grünen Zellen, die von einem farblosen Schleimklumpen so gut wie vollständig erfüllt sind und in dem man meist ein Bündel feiner Quaderzellen erkennt. In den peripher gelegenen, kleineren Zellen sind diese Bündel besonders gross, in den grösseren, mehr central gelegenen Zellen sind sie kleiner, können wohl auch fehlen. Zwischen diesen Schleimzellen liegt stärkeführendes

Parenchym, dessen Stärkekörnchen, durch das Bröthen verkleinert, einen strukturlosen Klumpen bilden. Die kleinen, radiaten Gefäßbündel fallen wenig auf.

Im Querschnitt durch eine frische Knolle erkennt man 1) die Epidermis, deren Zellen häufig zu Wurzelhaaren ausgewachsen sind, 2) eine nur eine Zellschicht dicke Rinde (1 und 2 sind bei der Droge durch das Bröthen meist entfernt), 3) eine Endodermis, 4) das aus Schleim- und Stärkezellen bestehende Grundgewebe, in dem man 5) die kleinen radiaten Gefäßbündel erkennt, von denen jedes wieder von einer Endodermis umschlossen ist.

Im Pulver fallen die Stärkekümpen, die Schleimklumpen, in denen man, wenn man sie vorsichtig quellen läßt, die Raphidenbündel erkennen kann, und einzelne Raphiden auf. Das Pulver ist nicht selten mit Stärke (z. B. von Weizen) verfälscht, dessen Körnchen (Band I, S. 204) unter dem Mikroskop neben den farnlosen Stärkekümpen der Droge sofort auffallen.

Bestandtheile. 48 Proc. Schleim, der mit Jod und Schwefelsäure gelb wird, 27 Proc. Stärke, 1 Proc. Zucker, 5 Proc. Protein, 2 Proc. Asche.

Verwechselung. Die Knollen von *Colehium autumnale* L. (Band I, S. 323).

Einsammlung und Pulverung. Die Knollen werden von den genannten Arten zur Blüthezeit oder während des Abblühens, sobald der Stengel welk wird — im Juli und August — gesammelt, von den alten, stengeltragenden, verchrümpften Knollen befreit, gut abgewaschen, zur Zerstörung der Lebensfähigkeit mit heissem Wasser gebrüht, mit einem Tuche abgerieben und in der Regel auf Fäden gereiht bei 50–60° C. getrocknet. Sie kommen nur gepulvert zur Anwendung. Um ein möglichst feines Pulver zu erzielen, wäscht man die Knollen nach Entfernung aller dunkler gefärbten Stücke und etwaigen Fremdkörper sorgfältig unter kräftigem Umrühren mit Wasser, läßt sie darin 1–2 Stunden, bringt sie dann auf einen Durchschlag, nach dem Abtropfen auf ein leinwand Tuch zum Abtrocknen, hierauf für einen Tag in eine Wärme von 30–40° C. und verwandelt sie schließlich in ein mittelfeines oder feines Pulver (V. Germ., VII. Heft.).

Gall. läßt die Knollen nach 24 stündigem Einweichen in Wasser auf einem groben Tuche abtrocknen, zerstoßen, bei höchstens 55° C. trocknen und in ein feines Pulver (No. 100) überführen.

Man bewahrt es in Glas- oder Porzellangefäßen auf.

Anwendung. Seines Schleim- und Stärkegehaltes wegen dient Salep in Form des Schleimes gegen Durchfall der Kinder, sowohl innerlich, wie im Klystier, ferner zum Einhüllen scharfer Arzneimittel (Karbolsäure etc.) — doch ist es eigentlich mehr ein Nahrungsmittel, das bei Schwäche, katarrhalischen u. a. Leiden gleichzeitig mit Wein, Fleischbrühe u. dergl. genommen wird.

Mucilage Salep. Decoctum Salep. Salepschleim. Mucilage de salep. Sline or Mucilage of Salep. Germ. IV: 1 Th. mittelfein gepulverten Salep schüttet man in eine Flasche, welche 8 Th. (kaltes) Wasser enthält, vertheilt durch Umschütteln, fügt 90 Th. siedendes Wasser hinzu und schüttelt bis zum Erkalten. — Heiv.: 1 Th. Salep mischt man mit 1 Th. Milchzucker, schüttelt mit wenig kaltem Wasser an, dann sofort mit q. s. kochendes Wasser zu 100 Th. Schleim. — Nat. form.: Aus 1 Th. Salep, 10 Th. kaltem, 90 Th. heissem Wasser wie Germ.

Bei genauer Einhaltung dieser Vorschriften wird der Schleim stets gleichmässig ausfallen, sobald man ein von Klümpchen freies Saleppulver verwendet, nach dessen Vertheilung im kalten Wasser man sogleich die ganze Menge des heissen Wassers zusetzt und einige Minuten kräftig schüttelt. Die Abkühlung kann man durch Einstellen in kaltes Wasser beschleunigen. Enthält die betr. Arzneimischung einen Sirup, so kann man das Saleppulver mit einem Theile desselben, statt mit kaltem Wasser, anschütteln, wodurch das Zusammenballen sicher vermieden wird. Salepschleim ist nur auf Verordnung an bereiten und wird auch verabfolgt, wenn vom Arzte Decoctum Salep verschrieben ist.

Gewichtsverhältnisse für Bereitung von Salepschleim nach Germ. IV:

Salep pulv.	0,2	0,3	0,5	0,7	0,8	1,0	1,2	1,5
Aqua frigida	1,8	2,7	4,5	6,8	7,2	9,0	10,8	13,5
Aqua fervida	18,0	27,0	45,0	68,0	72,0	90,0	108,0	135,0
Mucilage Salep	20,0	30,0	50,0	70,0	80,0	100,0	120,0	150,0

Geleitsina Salap. Salappegelaa	
Rp. 1. Folur. Salap. pulv.	50
2. Sacchar. lactis	100
3. Aquas frigidae	500
4. Aquas feridiae	500
5. Strup. Aurantii coct.	500

Man reibt 1 und 2 mit 3 an, fñgt 4 hinzu, erhitet $\frac{1}{2}$ Stunde im Dampfbade, mischt 5 hinzu und kñhlt schnell ab.

Pasta Uvaeo con Salap.
Salap-Chakotada.

Rp. Pasta Uvaeo	500,0
Sacchar pulv.	400,0
Tub. Salap. pulv.	50,0

Wie Pasta Uvaeo arom. Bd 1, S. 545. Bei Durchfall der Kinder.

Salia thermarum factitia.

Der Verbrauch an sog. kñnstlichen Quellsalzen hat in den letzten Jahrzehnten eine bedeutende Steigerung erfahren, was darauf hindeutend scheint, dass diese Salze eine gewisse Berechtigung sich erworben haben. Wir geben im Nachstehenden die Vorschriften zur Herstellung der wichtigeren dieser Salzmischungen. Zur Vervollstñndigung der Nachbildung wird man diese Salze zweckmãssig mit kohlensaurem Wasser nehmen lassen.

Kasser Salz (Ergãnz.).

Rp. Natrii chlorid	90,0
Natrii bicarbonat	200,0
Natrii sulfurat acid	5,0
Kali sulfurat neutralis	5,0

Auf ein Trichglas Brunnenwasser von ca. 200 cem = 0,5 g.

Kiesinger Salz (Nat. form.).

Rp. Kali chlorat (HCl)	13,0
Natrii chlorid	307,0
Magnesi sulfurat anhydric	50,0
Natrii bicarbonat	107,0

Durch Auflösen von 1,5 g des Salzes in ca. 200 cem Brunnenwasser erhñlt man ein dem „Kaiser“ ähnliches Wasser.

Karlshader Salz in Pulverform, n. S. 467.

Karlshader Salz in Krystallen. Ergãnz. geht hierfür die auf S. 467 angegebene Vorschrift.

Marienthader Salz, n. S. 467.

Ober-Salzbrunnen (Ergãnz.).

Rp. Natrii bicarbonat	200,0
Natrii chlorid	10,0
Natrii sulfurat acid	1,0
Magnesi sulfurat acid	90,0

Durch Auflösen von 0,5 g in etwa 200 cem Brunnenwasser erhñlt man ein dem „Oberbrunnen“ ähnliches Getrñnk.

Sodener Salz (Ergãnz.).

Rp. Natrii chlorid	200,0
Natrii bicarbonat	1,0
Kali sulfurat neutralis	1,0

Durch Auflösen von 1 g in etwa 200 cem Brunnenwasser erhñlt man ein dem „Sodener“ ähnliches Wasser.

Vichy-Salz (Ergãnz.).

Rp. Natrii bicarbonat	50,0
Kali bicarbonat	5,0
Natrii sulfurat acid	0,0
Natrii chlorid	5,0
Natrii phosphorat acid	1,0

Durch Auflösen von 1,5 g in ca. 200 cem Brunnenwasser erhñlt man ein dem „Vichy“ (grand grille) ähnliches Wasser.

Wildunger Salz.

(Gaszg-Vichy)-Quells. (Ergãnz.).

Rp. Natrii sulfurat acid	
Natrii bicarbonat	22 32,4

Kali sulfurat neutralis	5,0
Natrii chlorid	5,0
Natrii carbonat ponderos	245,0
Magnesi carbonat ponderos	175,0

Durch Vermischen von 0,5 g mit ca. 200 cem Brunnenwasser erhñlt man ein dem obigen Quells. ähnliches Wasser.

Wildunger Salz,
Heilgen-Quells.

Rp. Natrii bicarbonat	115,0
Natrii chlorid	120,0
Kali sulfurat neutralis	5,0
Natrii sulfurat acid	5,0
Natrii carbonat ponderos	

Magnesi carbonat ponderos nñ 120,4
Durch Vermischen von 0,5 g mit ca. 200 cem Brunnenwasser erhñlt man ein dem obigen Quells. ähnliches Wasser.

Pulvis Salis Carulii factitii effervescent
(Nat. form.).

Brausendes kñnstliches Carlshader Salz.

Rp. Salis Carulii factitii acid	100,0
Natrii bicarbonat	200,0
Sacchar albi	250,0
Acidi tartarici	277,0

Pulvis Salis Kieslingensis factitii effervescent
(Nat. form.).

Brausendes kñnstliches Kiesinger Salz.

Rp. Salis Kieslingensis factitii	200,0
Natrii bicarbonat	200,0
Sacchar albi	207,0
Acidi tartarici	242,5

Pulvis Salis Vichyandi factitii effervescent
(Nat. form.).

Brausendes kñnstliches Vichy-Salz.

Rp. Salis Vichyandi factitii	210,0
Natrii bicarbonat	225,0
Sacchar albi	219,0
Acidi tartarici	224,0

Pulvis Salis Vichyandi factitii effervescent
zum Lithiv. (Nat. form.).

Brausendes kñnstliches Vichy-Salz mit Lithiv.

Rp. Salis Vichyandi factitii	224,0
Lithii sedid	50,0
Natrii bicarbonat	225,0
Sacchar albi	225,0
Acidi tartarici	227,0

Emser-Katarrh-Pastillen bestehen aus: Sacchari alb. 2000,0, Gummi arabici 1000,0, Emser Salz 20,0, Isländisch Moos 10,0.

Salix.

Gattung der Salicaceae.

I. *Salix alba* L. und *S. fragilis* L., beide heimisch in Europa. Hefern in der Rinde: Cortex Salicis (Helv. Austr.). — Weidenrinde. — *Ecorce de saule blanc* (Gall. nur die erste der beiden Arten). — Willow Bark. Sallow Bark. Helv. und Austr. lassen auch die Rinde anderer Arten zu.

Beschreibung. Von jüngeren Aesten gesammelt, bildet sie biegsame, bis 1 mm dicke, aussen braune oder grünliche, glatte, innen blassgelbe bis braune Streifen. Querschnitt gelb oder bräunlich, im Bast unter der Lappe zart gefeldert. — Karkzellen an der Aussenseite verdickt, Steinzellen in der primären Rinde fehlend oder spärlich. Die Innenrinde durch Bastfaserplatten tangential geschichtet. Die einzelnen Fasern stark verdickt, die Bündel von Krystalzellen, die Einzelkrystalle enthalten, umschleiert. Im Parenchym Drüsen von Orulat. Markstrahlen 1 Zellreihe breit. — Geruchlos, Geschmack bitter und adstringierend. Der Querschnitt wird mit Schwefelsäure roth, mit Eisenchlorid schwarz.

Bestandtheile. Salicin bei I 0,58 Proc., bei II 1,06—3,13 Proc., Gerbstoff bei 13 Proc.

Man sammelt die Rinde im ersten Frühlinge von 2- und 3-jährigen Zweigen, trocknet bei gelinder Wärme und bewahrt sie zerschnitten auf. 7 Th. frische geben 3 Th. trockne. Sie wird nur noch selten in den gleichen Fällen wie Chinarinde und als billiger Ersatz derselben angewendet. Pharmaceutische Zubereitungen daraus sind wie die entsprechenden Chinapräparate (Bd. I, S. 794 ff.) darzustellen.

II. *Salix nigra* Marsh. Im atlantischen Nordamerika. Black Willow. Catkins Willow. Pany Willow. Die Rinde resp. ein aus ihr hergestelltes Fluidextrakt wird als Carminativum und Sedativum bei sexueller Erregung (Spermatorrhoe) empfohlen (3—6 ccm des Fluidextraktes). — Die Rinde der Wurzel gilt als Fiebermittel.

Reibhitterer von C. Rowland in Philadelphia enthält als Hauptbestandtheile Cortex Salicis, Frazini und Andree Aubletii (Hahn u. Holzer).

Salicinum (Brit. U-St. Ergänzb.). Salicin. Orthooxybenzylglukosid. $C_6H_5(CH_2.OH)O.C_6H_4.O$. Mol. Gew. = 286. Ein vorzugsweise in den Weidenrinden vorkommendes Glukosid. Die Rinden von *Salix alba* L., *Salix pentandra* L. und *Salix purpurea* Hoppe sollen 2—4 Proc. des Glukosids enthalten.

Darstellung. Man kocht 3 Th. zerkleinerte Weidenrinde dreimal mit Wasser aus, verdampft die Auszüge bis auf 9 Th. und digerirt diesen concentrirten Auszug während 24 Stunden mit 1 Th. geschlämmter Bleiglatte. Alsdann filtrirt man, entbleit das Filtrat durch Einleiten von Schwefelwasserstoff, filtrirt wiederum und verdampft das Filtrat zum Sirup. Das in der Kälte sich abscheidende Salicin wird gesammelt und durch Umkrystallisiren aus siedendem Wasser gereinigt (Dorvos).

Eigenschaften. Farblose Nadeln, Blättchen oder rhombische Prismen von sehr bitterem Geschmack. Sie lösen sich in 80 Th. Wasser oder Alkohol von gewöhnlicher Temperatur, sehr leicht in (1 Th.) siedendem Wasser und in siedendem Weingeist, aber nicht in Aether oder Chloroform. Schmelzpunkt $201^{\circ} C$. Wird es längere Zeit auf 230 bis $240^{\circ} C$. erhitzt, so zerfällt es zum Theil in Saliretin und Glukosan. — Die wässrige Lösung ist neutral, linksdrehend und wird weder durch Silbernitrat, noch durch Baryumchlorid, noch durch Ferrichloridlösung verändert. — Uebergießt man Salicin in Substanz mit konz. Schwefelsäure, so färbt es sich roth. Verdünnte Salpetersäure oxydirt es zu Helicin $C_6H_5(CHO)O.C_6H_4.O$. — Erhitzt man 0,1 g Salicin nur bis zur dunkelbraunen Färbung, zieht den Rückstand mit 2 ccm Wasser aus, so wird das Filtrat durch einen

Tropfen Eisenchloridlösung violett gefärbt (infolge Bildung von Saligenin). — Erwärmt man 0,1 g Salicin mit 0,2 g Kaliumdichromat und 2 cem verdünnter Schwefelsäure gelinde, so entwickelt sich der angenehm aromatische Geruch des Salicylaldehyds.

Beim Erhitzen der wässrigen Lösung mit verdünnter Mineralsäure oder durch Einwirkung von Fermenten, z. B. Emulsin, zerfällt das Salicin in Saligenin und Dextrose. $C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O = C_6H_{12}O_6 + C_6H_{12}O_5$. Daher ist das Salicin aufzufassen als ein Glukosid des Saligenins mit Dextrose.

Prüfung. 1) Salicin sei farblos, in Wasser klar löslich und schmelze bei 201° C. ohne Färbung. — 2) Die wässrige (1 = 50) Lösung werde weder durch Schwefelsäure getrübt, noch durch Schwefelwasserstoffwasser geklärt (Blei). — 3) Dieselbe 2procentige Lösung werde weder durch Pikrinsäurelösung, noch durch Gerbsäurelösung, noch durch Jodlösung getrübt (Alkaloide würden Fällungen geben). — 4) 0,2 g Salicin verbrenne auf dem Platinbleche ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Arzneimitteln. **Anwendung.** Innerlich zu 0,3–1,0–5,0 und mehr auf einmal als Fiebermittel; bei Wechselhebern 4,0–12,0 g während der fieberfreien Zeit. Es steht dem Chinin an Wirksamkeit nicht nach und wurde früher zum Verfälschen desselben benutzt. Salicin wird durch den Urin ausgeschieden, z. Th. unverändert, z. Th. als Saligenin, Salicylaldehyd und Salicylsäure.

Saligeninum. Saligenin. Salicylalkohol. o-Oxybenzylalkohol. C_6H_5O . Mol. Gew. = 124. Entsteht als Spaltungsprodukt des Salicins und wird seit 1894 auch synthetisch dargestellt.

Darstellung. A) Aus Salicin: 50 Th. Salicin werden mit 200 Th. Wasser übergossen und mit 3 Th. Emulsin versetzt. Nach 12stündigem Stehen ist der grösste Theil des Saligenins herauskrySTALLISIRT. Das in Lösung befindliche Saligenin gewinnt man durch Ausschütteln mit Aether (Salicin ist in Aether unlöslich). Zur Reinigung krySTALLISIRT man das so gewonnene Saligenin aus heissem Benzol um. — B) Synthetisch erhält man das Saligenin nach LEBRANZ durch Kondensation von Phenol und Formaldehyd in alkalischer Flüssigkeit:



Eigenschaften. Farblose Rhomboëder oder Tafeln von fadem, schwach süßlichem Geschmacke. Sie schmelzen bei 82° C. und beginnen schon bei 100° C. zu sublimiren. Leicht bei 23° C. in 15 Th. Wasser, in siedendem Wasser fast in jedem Verhältnisse löslich, auch leicht löslich in Alkohol und in Aether, ferner in 50 Th. Benzol. Die wässrige Lösung ist neutral und wird durch Ferrichlorid violettblau gefärbt. Ueberhitzt man Saligenin in Substanz mit konc. Schwefelsäure, so färbt sich das Saligenin blutroth; die rothe Färbung theilt sich beim Stehen auch der Schwefelsäure mit. Von kalter 25 proc. Salpetersäure wird es zu einer gelbbraunen Flüssigkeit gelöst, welche sich beim Verdünnen mit Wasser trübt infolge Ausscheidung von Saliretin.

Prüfung. 1) Saligenin sei farblos und schmelze bei 82° C. Die wässrige Lösung sei neutral und werde weder durch Silbernitrat noch durch Baryumchlorid verändert. — 2) 0,2 g Saligenin sollen beim Verbrennen auf dem Platinbleche höchstens Spuren eines glühbeständigen Rückstandes hinterlassen, der meist aus Natriumkarbonat bestehen wird.

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Arzneimitteln.

Anwendung. Man giebt das Saligenin ebenso wie das Natriumsalicylat und zwar zweckmässig in Gaben von 0,2–0,5–1,0 g als Oblatenpulver gegen akuten Gelenksrheumatismus. Es wirkt in kleineren Gaben und nachhaltiger als Natriumsalicylat.

Pilulae Salicis.

Hp. Salicin	5,0
Piperis nigr.	5,5
Extracti Gentianae	5,0
Radix Gentianae q. s.	

Past. pilulae No. 100. Dreistündlich in das Fieberfreie Zeit je 10 Pillen; bei Intermissionen.

Strapsae Salicis.

Hp. Salicin	5,0
Strapsae Sacchari	150,0

Zweistündlich $\frac{1}{2}$ bis $\frac{3}{4}$ Saccharis; bei Knochentumoren.

Agopyrin von Apotheker **Frasseltz**, Specialität gegen Influenza. Tabletten. Jede Tablette enthält: 0,25 g Salicin, 0,025 g Ammoniumchlorid und 0,025 g Cinchoninsulfat.

Antiarthrin von **Sch. & Co.** ist eine Specialität, welche hauptsächlich die Extraktivstoffe der Rosskastanie, Salicin, Salzsäure, Saligenin und Dextrose enthält und in der Form von Pillen in den Handel kommt. Gegen Gicht empfohlen (E. Manox's Bericht von 1899).

Salolum.

Man versteht unter „Salolum“ die Ester der Salicylsäure mit Phenolen, unter „Salol“ schlechthin aber den Ester der Salicylsäure mit dem gewöhnlichen Phenol C_6H_5O .

I. Salolum. Phenylum salicylicum (Germ.). Salol (Brit. Belg. U-St.). Salicylate de phenol. Salicylsäure-Phenylester. Phenylsalicylat. $C_6H_5O_2 \cdot C_6H_5$. Mol. Gew. = 214.

Darstellung. Diese erfolgt fabrikmässig durch Verestern von Phenol und Salicylsäure nach mehreren Verfahren. Z. B. werden molekulare Mengen von Natriumsalicylat und Phenolnatrium mit Chlorphosphor (in der Regel Phosphoroxychlorid) erhitzt. Das Salol entsteht alsdann nach folgender Gleichung: $2C_6H_5ONa + 2C_6H_5O_2Na + POCl_3 = 3NaCl + PO_2Na + 2C_6H_5O_2 \cdot C_6H_5$. — Das Reaktionsprodukt wird durch Auswaschen mit Wasser von dem beigemengten Natriumchlorid und Natriummetaphosphat befreit, und der Rückstand aus heissem Alkohol unter Zusatz von Thierkohle umkrystallisiert.

Eigenschaften. Salol ist ein weisses Pulver, das unter dem Mikroskop betrachtet aus tafelförmigen Krystallen bestehend sich erweist, oder es stellt durchsichtige, tafelförmige Krystalle dar. Es besitzt schwach aromatischen Geruch, ist indessen, weil in Wasser so gut wie unlöslich, nahezu geschmacklos. Es löst sich in 10 Th. Alkohol oder in 0,8 Th. Aether, auch in Chloroform. Giebt man von einer alkoholischen Lösung etwas in Wasser, so entsteht eine Flüssigkeit von emulsionsartigem Aussehen, welche kleine Mengen Salol in feiner Vertheilung suspendirt enthält. Das Salol schmilzt in reinem Zustande zwischen 42 und 43° C. Auf dem Platinblech erhitzt, verbrennt es mit stark rauschender Flamme, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Während alkoholische Lösungen von Karbolsäure oder Salicylsäure mit Eisenchlorid eine blaue bezw. violette Färbung erzeugen, bringt eine alkoholische Lösung von Salol in wässriger Eisenchloridlösung eine Trübung, aber keine Färbung hervor. Dagegen bringt Eisenchlorid in einer alkoholischen Salollösung die charakteristische Violett-Färbung hervor.

Bromwasser fällt aus der alkoholischen Lösung ein weisses Pulver, Monobromsalol, welches aus Alkohol krystallisiert lange Nadeln bildet.

Mit Natronlauge erwärmt, löst sich das Salol auf; nach Zusatz von Salzsäure bis zur sauren Reaktion fällt Salicylsäure aus, da durch das Kochen mit Natronlauge der Aether verseift wird, indem sich Natriumsalicylat und Phenolnatrium bilden.

Prüfung. Salol muss farblos, geschmacklos und nahezu geruchlos sein. Ein stark aromatischer, dem Wintergrün-Öel sich näherender Geruch ist einer Verunreinigung zuzuschreiben; reine Präparate zeigen diesen Geruch nur in sehr geringen Graden. — Es darf ferner feuchtes blaues Lackmuspapier nicht röthen (freie Säure, z. B. Salicylsäure oder Phosphorsäure). Mit 80 Th. Wasser geschüttelt, muss es ein Filtrat liefern, welches weder durch Eisenchloridlösung (1 Liqueur Ferri sesquichlorati + 10 Wasser) violett gefärbt (Karbolsäure, Salicylsäure), noch durch Baryumnitrat- oder Silbernitratlösung (weisse Trübung = Sulfate bezw. Chloride) verändert werden darf. — Der Schmelzpunkt des Präparates muss zwischen 42 und 43° C. liegen. Hierbei ist nicht ausser Acht zu lassen, dass schon ein sehr geringer Feuchtigkeitsgehalt des Präparates den Schmelzpunkt erheblich herabdrückt. Es ist daher unbedingt notwendig, das Präparat vor dieser Bestimmung durch Stehenlassen über Schwefelsäure gut zu trocknen.

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Arzneistoffen.

Anwendung. Das Salol findet innerlich als Ersatz der Salicylsäure und des Natriumsalicylates Verwendung als Antiparasiticum, Antipyreticum, hauptsächlich aber bei Rheumatismen und bei auf rheumatischen Affektionen beruhenden Erkrankungen. Bei akuten Rheumatismen wird es als prompt wirkend gerühmt, bei atypischem Gelenkrheumatismus soll es wirkunglos sein. — Die antipyretische Wirkung tritt auch größeren Dosen (2–3 g) sicher ein, Gaben unter 0,5 g sind ohne Erfolg. Neuerdings wird es bei Dysenterie und bei Cholera gerühmt. Einzelgaben sind 1 g, Tagesgaben 5–8 g. — Der Urin nimmt nach Salolgebrauch die Eigenschaften des Karbols an; er wird olivengrün, bei längerem Gebrauche des Mittels grünschwarz. Durch Ausschütteln des Harns mit Aether lässt sich in den meisten Fällen die als Spaltungsprodukt vorhandene Salicylsäure isolieren. Komprimierte Tabletten sind stets unter Zusatz von Stärke zu bereiten. Salolpulver sind stets mit indifferenten Zusätzen zu mischen, da sich sonst „Salol-Steine“ im Darms bilden. — Aeusserlich benutzt man es in Substanz als Antisepticum und Desodoraus ähnlich wie Jodoform, ferner als Streupulver und in Form von aromatischen Tinkturen als Zusatz für Mundwasser. — Das Ueberziehen von Pillen mit Salol, um diese erst im Dünndarm zur Auflösung gelangen zu lassen, hat sich nicht bewährt.

Aqua destillata cum Salolo.

Salol-Mundwasser.

I. Hamb. Verschr.

Rp. 1. Coccionellae pulv.

2. Tartari depurati an 2,0

3. Spiritus (90 Proc.) 1000,0

4. Saloli 10,0

5. Olei Menthae pip. 1,5

Man bereitet einen Auszug von 1–2 und löst darin

II. Zugabe.

Rp. Saloli 2,5

Spiritus (90 Proc.) 97,5

Olei Menthae pip. 0,5

Olei Caryophyllorum 0,04

Olei Cerei 0,04

Saccharini 0,004

GRE als Ersatz des als Öl bekannten Ment-

wassers

Pulvis antidiabeticus Dr. WEISSBACH-HARTUNG. Rp. Saloli 35,0, Foliorum Uvae Ursi 10,0, Radialis Valerianae 20,0, Lycopodii 30,0 (Aspercut).

Salosantol. Ist ein Gemisch von Salol und Sandelholzöl in Gelatinekapseln. Gegen Gonorrhoe.

Antipyryn-Salol. Gleiche Theile Antipyrin und Salol werden zusammengeschmolzen. Bekannte Flüssigkeit, als Hämostaticum in Form von Tampons bei Uterinblutungen.

Pillulae antigonorrhoeae WERTER. Es sind mehrere Vorschriften im Gebrauche:

I. **Pichisalpilloen.** Rp. Extracti Pichi Americani sicci, Saloli aa 2,0, Magnesii carbonici, Cerae albae aa q. s. ad pillulas 30. Täglich 1–3 Pillen nach der Mahlzeit. II. **Santalalpilloen.** Rp. Olei Santali flavi Ostindici (oder Olei Santali rubri) Saloli aa 2,0, Magnesii carbonici, Cerae albae aa q. s. ad pillulas 30. Täglich 1–3 Pillen nach der Mahlzeit. III. **Pichientsalpilloen.** Rp. Extracti Pichi Americani sicci, Olei Santali flavi Ostindici (oder Olei Santali rubri) aa 2,0, Magnesii carbonici, Cerae albae aa q. s. ad pillulas 30. Täglich 1–3 Pillen nach der Mahlzeit.

Ilodin-Zahnwasser. Rp. Olei Menthae piperitae 1,5, Olei Caryophyllorum 2,0, Olei Rosae 0,8, Olei Anisi 0,5, Mentholi 1,5, Saloli 1,0, Coccionellae 1,0, Spiritus (90proc.) 180,0.

Salolgaze 10 Proc. Gaze au salicylate de phenol 10proc. (Gall.). Rp. Saloli 1 kg, Spiritus (90proc.) 13,5 kg, Tarabinthinae 0,5 kg Gaze q. s. Es ist wie bei Karbolsäure Bd. I. S. 31 zu verfahren. 1 kg Gaze soll 1,55 kg der Lösung zurückhalten. Die getränkte Gaze ist bei 20–25° C. zu trocknen.

Salicool. Französische Specialität, kosmetisches Antisepticum, ist ein Gemisch von Salicylsäure, Wintergreenöl, Methylalkohol und Wasser.

Salol-Streupulver. Saloli 0,5, Amyli 50,0.

Salol-Mundwasser. I. Caryophyll., Cort. Cinnam. ceyl., Fruct. Anisi stellati aa 20,0, Coccionellae 10,0, Spiritus 2000,0. Digere per dies octo: in colatura solvs. Ol. Ment. pip. 10,0, Saloli 50,0 (Santal). II. Saloli 5,0, Spirit. dil. 100,0, Tinct. Coccionellae 4–5,0, Ol. Ment. pip. gtt. 2. Ol. Rosarum gtt. 3 (B. Fiscum).

Kampher-Salol, ein molekulares Gemisch von Kampher und Salol in dem Verhältnis $C_{10}H_{16}O$, $C_{14}H_{10}O$, ist eine hellgelbliche, ölige Flüssigkeit.

Nitrosalol, $C_6H_4(OH)CO_2$, $C_6H_5NO_2$, Salicylsäure-p-Nitrophenylester. Durch Kondensation von Salicylsäure mit p-Nitrophenol zu erhalten. Gelblich-weißes, geruch- und geschmackloses Krystallpulver, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether.

Schmelzpunkt 148°C . Wird durch Alkalien und im Darms in Salicylsäure und p-Nitrophenol gespalten.

Methylsalol, $\text{C}_6\text{H}_5(\text{OH})(\text{CH}_3)\text{CO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$ ist Parakresotinsäure-Phenylester.

Phénosalyl besteht aus 9 Th. Phenol, 1 Th. Salicylsäure, 2 Th. Milchsäure und 0,1 Th. Menthol, ist natürlich eine Mischung und soll als Antisepticum verwendet werden.

II. Chlorsalole. Salicylsäure-Chlorphenylester, $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2(\text{C}_6\text{H}_4\text{Cl})$. Mol. Gew. = 248,5. Die Chlorsalole werden dargestellt, indem man auf Mischungen von Salicylsäure mit o-Chlorphenol bez. p-Chlorphenol bei etwa 140°C . Phospherpentachlorid einwirken lässt.

o-Chlorsalol. Farblos, bei 55°C . schmelzende Krystalle, in Wasser unlöslich, in Alkohol und in Aether löslich.

p-Chlorsalol. Farblos, bei 72°C . schmelzende Krystalle, in Wasser unlöslich, in Alkohol und in Aether löslich.

Die Chlorsalole werden im Organismus in Salicylsäure und die zugehörigen Chlorphenole gespalten und an Stelle des Salols empfohlen, vor welchem sie sich durch energiereichere desinficirende Wirkung auszeichnen sollen.

III. Tribromsalol. Salicylsäure-Tribromphenylester. Cordol, $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{CO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3$. Mol. Gew. = 451. Wird durch Einwirkung von Phosphorchlorid auf ein Gemenge von Salicylsäure und Tribromphenol dargestellt analog dem Salol.

Farblos, in Wasser unlöslich, in Alkohol lösliche Krystalle. Schmelzpunkt 180°C . Wird im Organismus in Salicylsäure und Tribromphenol gespalten. Anwendung als Darmantisepticum.

IV. Dijodsalol. Dijodsalicylsäurephenylester, $\text{C}_6\text{H}_4\text{J}_2(\text{OH})\text{CO}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_5$. Mol. Gew. = 400.

Zur Darstellung lässt man Äquimolekulare Mengen von Salol und Jod in alkoholischer Lösung aufeinander einwirken unter Bindung der entstehenden Jodwasserstoffsäure durch Quecksilberoxyd. Die Trennung vom Jodquecksilber erfolgt durch fraktionirte Krystallisation.

Farblos, seidenglänzende Nadeln vom Schmelzpunkt 135°C ., unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether.

Wird als Antisepticum an Stelle des Jodoforms und zum innerlichen Gebrauche als Ersatz des Natriumsalicylats und des Kaliumjodids empfohlen.

V. Meta-Kresalol. Salicylsäures Meta-Kresol. Salicylsaurer Metakresyläther. Metakresylsalicylat, $\text{C}_6\text{H}_3\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)$ (1:3). Mol. Gew. = 229. Wird in analoger Weise wie das Phenylsalicylat aus Meta-Kresolnatrium und Natriumsalicylat mit Phosphorchlorid dargestellt.

Farblose Krystalle, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether, geruchlos, fast geschmacklos. Schmelzpunkt $73-74^{\circ}\text{C}$. Zerfällt beim Kochen mit Natronlauge, ebenso im Darms, in m-Kresol und Salicylsäure. Die Wirkung ist die gleiche wie die des Phenylsalicylats.

VI. Para-Kresalol. Salicylate de crésol (Gall.). Cresalol. Salicylsäures Para-Kresol. Salicylsaurer Parakresyläther. Parakresylsalicylat, $\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2\cdot\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)$ (1:4). Mol. Gew. = 229. Wird in analoger Weise wie das Phenylsalicylat aus Para-Kresolnatrium und Natriumsalicylat mit Phosphorchlorid dargestellt.

Farblose Krystalle, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether, geruchlos und fast geschmacklos. Schmelzpunkt $39-40^{\circ}\text{C}$. Zerfällt beim Kochen mit Natronlauge, ebenso im Darms, in Salicylsäure und p-Kresol. Das im Darms abgespaltene p-Kresol findet sich im Urin zum Theil als ätherschwefelsaures Salz, zum Theil als Oxybenzoesäure wieder.

Para-Kresalol wirkt wie Salol, ist aber wirksamer und doch ungiftiger als dieses (man denke an die gleichen Verhältnisse bei Kresol und Phenol). Anwendung bei Rheumatismus und in den Anfangsstadien der Cholera.

VII. Xylenol-Salols. $C_6H_4(OH)(CO_2C_6H_4(CH_3)_2)$. Mol. Gew. = 242. Werden dargestellt durch Einwirkung wasserentziehender Mittel, z. B. Phosphorpentachlorid, auf Gemische äquimolekularer Mengen von Xylenolen und Salicylsäure.

Salicylsäures o-Xylenol. Farbloses Krystallpulver, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether. Schmelzpunkt $36^\circ C$. Durch Erhitzen mit Natronlauge erfolgt Spaltung in die Komponenten.

Salicylsäures m-Xylenol. Farbloses Krystallpulver, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether. Schmelzpunkt $41^\circ C$. Durch Erhitzen mit Natronlauge erfolgt Spaltung in die Komponenten.

Salicylsäures p-Xylenol. Farbloses Krystallpulver, unlöslich in Wasser, löslich in Alkohol und in Aether. Schmelzpunkt $37^\circ C$. Durch Erhitzen mit Natronlauge erfolgt Spaltung in die Komponenten.

VIII. Betolum. Naphthalolum (Ergänzh.). Naphthosolol. Naphtholum salicyllsum. Salinaphthol. Salicylsäure-Naphthyläther (β). β -Naphthylsalicylat. Salicylate de naphthol β (Gall.). $C_{10}H_7O_2$. $C_{10}H_7$ (β). Mol. Gew. = 204.

Darstellung. Wird in analoger Weise wie das Salol dargestellt, indem man Phosphoroxychlorid auf ein Gemenge von β -Naphthol-Natrium und Natriumsalicylat einwirken lässt.

Eigenschaften. Ein rein weißes, aus glänzenden Krystallen bestehendes Pulver ohne Geruch und Geschmack, Schmelzpunkt $95^\circ C$. In kaltem wie in heissem Wasser fast so gut wie unlöslich, unlöslich auch in kaltem und in heissem Glycerin, schwer löslich in kaltem Alkohol und in kaltem Terpentinöl, leicht löslich in siedendem Alkohol (1:3), in Aether, Benzol, sowie in heissem bez. warmem Leinöl. In der Kälte wird es weder von Säuren noch Alkalien mittlerer Konzentration verändert. Erst bei Einwirkung konzentrierter Säuren oder Aetzalkalien in der Hitze wird es in seine Komponenten (Salicylsäure und β -Naphthol) gespalten. Kocht man also 0,5 g Betol mit 5 ccm Natronlauge, so hat es sich unter Bildung von β -Naphthol-Natrium und Natriumsalicylat auf. Ubersättigt man diese Lösung nach dem Erkalten mit Salzsäure, so scheidet sich Salicylsäure (gemengt mit β -Naphthol) in feinen Nadeln aus. Löst man 0,1 g Betol in 10 ccm Alkohol, so bringt 1 Tropfen stark verdünntes Eisenchlorid in dieser Lösung Violettfärbung hervor. Umgekehrt wird eine stark verdünnte Eisenchloridlösung nur getrübt, nicht gefärbt, wenn man sie mit 10–20 Tropfen obiger alkoholischer Betollösung versetzt. — Uebergießt man 0,1 g Betol mit 2–3 ccm reiner Schwefelsäure, so nimmt es rein citronengelbe Färbung an, und nach einigen Sekunden erhält man eine ebensolche Lösung. Durch Zusatz einer Spur Salpetersäure geht diese Färbung in eine olivenbraungrüne über. (Unterschied vom Salol.)

Prüfung. 1) Der Schmelzpunkt des getrockneten Betols liege bei $95^\circ C$. — 2) 0,5 g müssen auf dem Platinblech verbrennen, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. (Mineralische Verunreinigungen.) — 3) Schüttelt man 1 g Betol mit 30 ccm siedendem Wasser und filtrirt durch ein geseihtes Filter, so darf das Filtrat a) nicht sauer reagieren (Salicylsäure, Salzsäure, Phosphorsäure), b) nach dem Erkalten keine krystallinischen Ausscheidungen zeigen (Salicylsäure, β -Naphthol), auf Zusatz von Silbernitrat (Chloride oder Phosphate) oder Baryumnitrat (Sulfate) sich nicht trüben und durch Ferrichloridlösung nicht violett gefärbt werden.

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Arzneimitteln.

Anwendung. Es wird in der nämlichen Weise wie Natriumsalicylat innerlich in Pulverform zu 0,3–0,4–0,5 g viermal täglich gegen Blasenkatarrh, namentlich bei gonorrhoeischer Cystitis mit alkalischer Zersetzung des Harns und akutem Gelenkrheumatismus gegeben. Ausserlich in Form von Biegies (1 Th. Betol und 4 Th. Oleum casso) gegen Gonorrhoe. — Die Ausscheidung des Betols erfolgt durch den Urin als Salicylsäure bez. als β -Naphthyl-Schwefelsäure.

IX. Alphol. Salicylsäure- α -Naphthylester. $C_{12}H_{10}O_2 \cdot C_{10}H_7$. (a). Mol. Gew. = 204. Diese dem BetoI isomere Verbindung wird in gleicher Weise wie dieses durch Erhitzen von α -Naphtholnatrium und Natriumsalicylat mit Phosphorylchlorid dargestellt.

Weisse, krystallinische Pulver, unlöslich in Wasser; in Alkohol, Aether und fetten Ölen leichter löslich. Schmelzpunkt $88^\circ C$. Wird im Darm in α -Naphthol und in Salicylsäure gespalten.

In Gaben von 0,5—1,0 g ist es mit gutem Erfolge bei gonorrhoeischer Cystitis und bei akutem Gelenkrheumatismus angewendet worden.

X. Salithymol. Salicylsäurethymylester. Thymylsalicylat. $C_{14}H_{18}O_2$ ($C_{12}H_{16}O_2$). Mol. Gew. = 270.

Wird in analoger Weise wie das Salol aus Thymolnatrium und Natriumsalicylat durch Einwirkung von Phosphorylchlorid dargestellt. Weisse, krystallinische Pulver von schwach süßlichem Geschmack, in Wasser unlöslich, in Alkohol und in Aether leicht löslich. — Wurde als innerliches Antisepticum empfohlen. Die Dosierung ist wie beim Salol.

Salvia.

Gattung der Labiatae — Stachydoceae — Salviaceae.

I. Salvia officinalis L. Heimisch von Spanien bis zu den adriatischen Küsten, vielfach kultivirt. Strauch oder Halbstrauch mit aufrechten Ästen, grauhaarig, Blüthen in 1—3 blüthigen Halbkugeln in den Achseln eiförmiger, bald abfallender Hochblätter, Trauben bildend. Korolle bläulichviolett, seiten weiss, Oberlippe fast heimartig abgerundet oder fast ausgerandet, Mittellappen der Unterlippe gespreizt zweilappig. Nur die zwei unteren Antheren fruchtbar mit nur einer Antherenhälfte und breitem, hebelartig funktionirendem Konnektiv. — Verwendung finden die Blätter:

Folia Salviae (Aust. Germ.). Folia Salviae (Belg.). Salvia (U.-St.). Herba Salviae hortensis. — Salbeiblätter. Gartensalbei. Muskatellerkraut. Salvei. — Plante fleurie de sauge officinale (Gall.). Feuilles de sauge. — Sage. Garden-sage Leaves.



Fig. 110.
Gezeichnet Blatt
von Salvia
officinalis L.

Beschreibung. Sie sind ziemlich langgestielt, bis 10 cm lang, häufig bis lanzettlich, stumpf oder zugespitzt, am Grunde verschmälert, abgerundet, schwach herzförmig oder geföhrt (Fig. 110), am Rande fein gekerbt, durch das hervorragende Adernetz stark runzelig, besonders auf der Unterseite graufilzig behaart. — Spaltöffnungen fast nur auf der Unterseite, hoch emporgewölbt. An der Oberseite zwei Palissadenschichten. Die stärkeren Gefäßbündel oben und unten von Kollenchymkeilen begleitet. Der Füll der Blätter besteht aus 3—4 zelligen Gliederhaaren, die starkwandig, anktionig, glatt, an den Septirungsstellen angeschwollen sind. Ferner grössere und kleinere Köpfchenhaare mit bis 8 zelligem Kopf. Geruch charakteristisch aromatisch, Geschmack bitter aromatisch.

Bestandtheile. Aetherisches Öl (vergl. unten), Gerbstoff 5 Proc., Stärke 1,0 Proc., Harz 5,6 Proc. etc.

Einsammlung und Aufbewahrung. Man sammelt die Blätter im Mai und Juni vor der Entfaltung der Blüthe, nach Austr. während der Blüthezeit, von der angebauten Pflanze (Helv.), trocknet nach Entfernung etwaiger Stengeltheile im Schatten und bewahrt sie geschnitten und von dem wollig-haarigen Staube durch Abstreichen befreit in dichtschliessenden Blechgefässen auf. 4—5 Th. frische geben 1 Th. trockne. Beim Einkauf giebt man der „übrigen“ Waare den Vorrug.

Anwendung. Innerlich nur selten im Aufgusse (10–20:200) gegen Durchfall und Nachschweiss, häufiger zu Mund- und Gurgelwässern bei Katarrh, Blutungen des Zahnfleischs, Speichelfluss; das ätherische Oel tropfenweise bei hartnäckigen Verschleimungen der Athmungswerkzeuge. Die Tinktur zu 30–50 Tropfen mehrmals täglich gegen übermässige Schweissabsonderung bei Schwindel, Rheuma.

Aqua Salviae. Salbeiwasser. Ergänzb.: Aus 1 Th. Salbei und q. a. Wasser 10 Th. Destillat. Anstr.: Aus 1 Th. Salbei und 15 Th. Wasser 5 Th. Destillat. Anfangs trübe, später klar. Ex. Sempore: Ol. Salviae gtt. II. Aq. tepid. 100,0.

Aqua Salviae concentrata (decuplex). Starkes oder concentrirtes Salbeiwasser. Eau de sauge concentrée. Ergänzb. Helv.: Aus 50 Th. frischen oder 10 Th. extractirten Salbeiblättern und q. a. Wasser bereitet man 100 Th. Destillat, fügt diesem 2 Th. Weingeist hinzu und destillirt 10 Th. ab. — Nach Ergänzb. wird zum Gebrauch 1 Th. mit 9 Th. Wasser gemischt.

Extractum Salviae wird wie **Extractum Absinthii** (Hd. I, 8. 405) dargestellt.

Tinctura Salviae. Aus 1 Th. Salbei und 10 Th. verdünntem Weingeist.

Galien contra alterum nostratum		Species acatharticae ad robora.	
H. E. Richter.		Rp.	Folior. Lavandul.
Rp. Oel Salviae	0,1		Folior. Rosmarin.
Mixtur. sulfuric. acidae	10,0.		Folior. Salviae
Flessens de folles Salviae (Gall.)			Herb. Melilot
Flessens de sauge			Zosteres marin. (Reogras)
Rp. Folior. Salviae	5,0		Mixtur. opusco-balsam.
Aqua chalybeata	1000,0.		Spirit. camphorat.
Nach 6. Stunde abpressen.			Füllung zu Mistrizen für Gichtkranke und rheumatische Kloden.

Pulvis dentifricus herbarum.

Erkuter-Zabupulver nach DIERCKMANN

Wie Pulv. dentifric. c. China Bd. I, 8. 757; doch statt 1 und 2 mit einer Lösung von 15,6 Chinaphyll. Solutio in 750 Aether und statt 4 mit Fol. Salviae gtt. subit. 1000,0.

Vid. Schwammessig für Kübler.

Rp. Infus. fol. Salviae	25,0
Borneol	15,0
Molla aroli	25,0

Infusatum fol. Salviae und **Species ad Gargarisma dilysat.** Göluz siehe Flessens Bd. II, 8. 380; die Bestandtheile der Species sind: Fol. Salviae, Herb. Plantag., Rad. Juncagell., Flor. Sambuci.

Mundwasser von H. Tunn ist ein weingeistiger Auszug aus Salbei, Krauseminze und Sandelholz.

Rudharster Universalthee von J. Smucker enthält Salbei, Mohlkapseln, Bittereides, Heiflattig, Eibischkraut, Quecken, Weidenrinde, Beisack.

Oleum Salviae (Ergänzb. Gall.). Salbeiföl. Essence de Sauge. Oil of Sage.

Darstellung. Durch Destillation mit Wasserdampf erhält man aus dem Salbeikraute 1,8–2,5 Proc. ätherisches Oel.

Eigenschaften. Gelbliche oder grüngelbe Flüssigkeit von charakteristischem Geruch. Spec. Gew. 0,915–0,925. Drehungswinkel im 100 mm-Rohre +10 bis +25°. Löslich in jedem Verhältnisse in 90 procentigem, sowie in 2 und mehr Theilen 80 procentigem Spiritus.

Bestandtheile. Salbeiföl verdankt seinen charakteristischen Geruch vornehmlich der Gegenwart von Thujon (Tunaceton), einem Keton $C_{10}H_{16}O$. Ausserdem sind in dem Oele nachgewiesen: Pinen $C_{10}H_{16}$, Cineol $C_{10}H_{18}O$ und Borneol $C_{10}H_{18}OH$. Pinen sowohl wie Borneol sind als Gemische beider optischer Modifikationen zugegen.

II. Zahlreiche andere Arten werden ähnlich verwendet, so **Salvia pratensis** L. (Herba Rosmarini pratensis), **S. Sclarea** L. und **S. Horminum** L. (Herba Sclareae seu Hormini sativi seu Gallitrichi), **S. aurea** L., **S. integrifolia** R. et P. etc.

III. Andere Arten werden wegen des in der Epidermis der Fruchtschale enthaltenen Schleimes angewendet, so kommen aus Mexiko unter dem Namen Chissamen zuweilen die Früchte von **Salvia Columbariae** Benth., **S. Chia** R. et P., **S. hispanica** L.,

S. urticifolia L., *S. polystachya* (?) u. s. in den Handel. Sie sind bis 3 mm lang, 1 mm breit, cylindrisch, an den Enden zugespitzt. Glatt, glänzend, von grüner Farbe mit braunen Flecken. Man soll ihnen zuweilen die Früchte von *Plantago Psyllium* L. substituiren (Band II, S. 652).

Sambucus.

Familie der Caprifoliaceae — Sambuceae.

I. Sambucus nigra L. Verbreitet durch fast ganz Europa, vielfach kultivirt. Strauch oder Baum mit verkümmerten oder fehlenden Nebenblättern, Blätter unpaarig, meist zweifachig gefiedert, die Fiedern kurz gestielt, eiförmig lang zugespitzt, am Rande ungleich gesägt. Doldenrispen endständig, ihre letzten Verzweigungen meist dichotom. Die wohlriechenden Blüthen gelblich-weiß. Die fünf Kelchblätter stumpf-dreieckig. Krone mit kurzer Röhre und fünf stumpfen Lappen. Staubblätter fünf, pfriemlich, mit gelben Antheren (Fig. 111). Der kurze Griffel mit drei kopfkörnigen Narben. Frucht eine schwarze Beere, vom Kelchsaum gehüllt, saftig, mit meist drei Steinen, die eiförmig zugespitzt, auf dem Rücken gewölbt und querrunzelig sind.



Fig. 111.

Blüthe von *Sambucus nigra* L.

Man verwendet 1) die Blüthen:

Flores Sambuci (Austri. Germ.). *Flos Sambuci* (Helv.). *Sambuci Flores* (Brit.). — Holunderblüthen. Fliederblüthen. Holderthee. Fliederthee. Kalkblumen. Hütchenblumen. — *Fleur de sureau* (Gall.). — Elder Flowers.

Bestandtheile. 0,025 Proc. Aetherisches Oel. Es ist bei gewöhnlicher Temperatur butterartig, hellgelb oder gelbgrün, von starkem Holundergeruch. Enthält ein Terpen $C_{10}H_{16}$ und anscheinend ein Paraffin.

Außerdem sind Gerbstoff und Schleim aufgefunden.

Verwechselungen und Verfälschungen. 1) Blüthen anderer *Sambucus*-Arten: *Sambucus Ebulus* L., Blüthen weiß mit purpurrothen Antheren. *S. racemosa* L., Blüthen grünlich mit gelben Antheren. *S. canadensis* L. vergl. unten.

2) Blüthenköpfchen von *Achillea Millefolium* L., als von einer Kompositen abstammend leicht zu erkennen (Ed. II, S. 393).

3) Blüthen von *Spiraea Ulmaria* L., Staubblätter zahlreicher, 5—9 getrennte Fruchtblätter. (Vergl. *Spiraea*.)

4) Geschälte Hirse.

Einsammlung und Aufbewahrung der Blüthen erfordern bei dem von Ende Mai bis Anfang Juli blühenden Holunder besondere Sorgfalt, da sie gegen Nässe besonders empfindlich sind und leicht missfarbig werden. Eine nach Vorschrift der Arzneibücher gelblich gefärbte Waare ist nur zu erlangen, wenn man die Blüthen bei sonnigem Wetter in den späteren Tagesstunden und nicht etwa nach einem Regen oder am frühen Morgen pflückt. Man schneidet die eben erst aufgeblühten „Träubchen“ möglichst kurzstielig ab, entfernt dickers Stengel, trocknet in dünner Schicht schnell, nöthigenfalls bei künstlicher Wärme (ca. 30° C.) und bewahrt sie in dichtschließenden Blechgefäßen auf. Durch Schneiden dieser Blütenstände erhält man keine verschriftensmäßig stielfreie Waare; man reibt sie daher, sobald sie soweit trocken sind, dass sie sich bei gelindem Reiben auf einem mittelfeinen Drahtsiebe von den Stielen trennen, ab, entfernt Gras und Staub durch Abkloßen und trocknet sie vor dem Einfüllen in die Vorrathsgefäße scharf nach, am besten im Kalktrockenschranke. 3—5 Th. frische Blüthen geben 1 Th. trockne, 8 Th. frische etwa 1 Th. trockne, stielfreie Waare.

Flores Sambuci saliti, nach Art der gesalzenen Rosenblätter, dienen nach Brit. zur Bereitung des *Aqua Sambuci*.

Anwendung. Innerlich im Aufguss (5–15:200) für sich oder mit anderen schweissetreibenden und auswurfbefördernden Mitteln bei Erkältungen sehr gebräuchlich; Auserlich zu Kräuterkissen, Bähungen, Gurgelwässern. Sie bilden einen Hauptbestandtheil des bekannten *St. Germainthees*.

Aqua seu Hydrolatum Sambuci. Holunderblüthenwasser. Fliederwasser. Eau distillée de sureau. Elder-flower Water. Ergänzb.: Aus 1 Th. Blüthen und q. a. Wasser 10 Th. Destillat. — Brit.: Aus 1 Th. frischen oder einer entsprechenden Menge eingesalzener Blüthen und 5 Th. Wasser 1 Th. Destillat. — Gall.: Aus 1 Th. Blüthen und q. a. Wasser mittels Dampfstrom 4 Th. Destillat.

Aqua Sambuci concentrata (decemplex). Ergänzb. und Helv.: Wie *Aq. Salviae* conc. S. 779.

Tisana de floribus Sambuci (Gall.). Tisane de sureau. 5 Th. Blüthen, 1000 Th. siedendes Wasser; nach $\frac{1}{10}$ Stunde durchsiehen.

<i>Folius sambucinus</i> (Gall.).		<i>Folia Sambuci compositus.</i>	
Fémentation avec la fleur de sureau.		Pulvis ad Erythipelas, Streupulver auf die Rose.	
Rp. Flor. Sambuci	50,0	Rp. Flor. Sambuci poly.	30,0
Aque ebullientia q. a. ad colatur. 1000,0.		Boll. Armenae	10,0
		Cretae praeparatae	10,0
		Furinae Tritici	50,0
<i>Species diaphoreticae</i> (Mösch. Vorsch.).			
Rp. Flor. Sambuci			
Flor. Tiliae			
Flor. Verbasci	ss.		

2) Die Früchte: *Fructus seu Baccae Sambuci*. Grana Aeles. — Holunder- oder Fliederbeeren. Hütschele. — Fruit de sureau.

Beschreibung. Die Frucht ist eine tief violett gefärbte, rundlich-eiförmige Steinbeere mit meist drei vom steinharten Endocarp umhüllten Samen. Die Steinkerne sind runzelig, unter einem dünnen Parenchym enthalten sie stark verdickte, kurze, radial gestreckte, vielfach ineinander verschobene und miteinander verzapfte Steinzellen und unter denselben zwei Faserreichten, deren Zellen an den Enden abgerundet, spitz oder knorrig-gegabelt sind. Im Samen ein ziemlich grosses Endosperm, das den geraden Embryo umschliesst.



Fig. 112.
Früchte von *Sambucus nigra* L.

Bestandtheile. Äpfelsäure, Weinsäure, Zucker, Gerbstoff. Der Farbstoff wird mit Brechstein rothviolett gefärbt, durch Bleisäure grün gefällt.

Succus Sambuci inspissatus (Ergänzb. Helv.). Roob Sambuci (Austr.). Extractum Sambuci. Holundermus. Holundersalse. Fliedermus. Fliederkreide. Rob de sureau. Frische, reife, abgestielte Holunderbeeren werden für sich oder mit wenig Wasser (in einer zinnernen Schale) erhitzt, bis sie zerplatzt sind; man lässt auf einem Haarsiebe den Saft abfließen, presst den Rückstand aus und dampft entweder den durch Absetzenlassen und Durchsiehen gereinigten Saft zu einem dicken Extrakt ein, dem man nach Ergänzb. noch warm auf 12 Th. 1 Th. gepulverten Zucker zusetzt — nach Austr. auf 9 Th. 1 Th. gepulv. Zucker zusetzt und zur Roobdicke verdampft — oder löst nach Helv. in 6 Th. desselben 1 Th. Zucker und dampft dann zur Honigdicke ein. Ein rothbraunes Mus, wie es Ergänzb. verlangt, wird man nur bei Benutzung einer kupfernen oder porcellanen Schale erhalten, ein violettbraunes nach Helv. durch Erhitzen in einer zinnernen Schale; eiserne Geräthe sind zu vermeiden. Darstellungzeit: August, September. Ausbeute 20–24 Proc. Das Mus findet als Bestandtheil des *Electuarium lentivum* (Austr.), ferner in Fliederthee oder in Mixturen zu 10–15 g als schweissetreibendes Mittel Anwendung. Im Haushalte färbt man damit Lederhandschuhe; in manchen Gegenden wird es dem Pflaumenmus zugesetzt.

Succus ex fructu Sambuci (Gall.). *Suc de fruits de sureau* wird wie *Suc de asperun* (Bd. II, S. 727) dargestellt.

Vinum Sambuci. Holunderbeerwein. Die reifen, entstielteten Früchte liefern beim Vergähren des frischen Saftes mit Zucker unter Hefezusatz einen billigen und schmackhaften Wein (Frontignac) der als Weinfarbe vielfach benutzt wird.

Weinfarbe, Färbewein. *Vin de plante*, in Frankreich gebräuchlich, ist ein mit Alaun versetzter Saft von *Sambuc. nigra* und *S. Ebulus*.

3) Die Blätter: *Folia Sambuci*. — Holunderblätter. — *Feuilles de sureau*. — Elder leaves.

Beschreibung. Die Epidermiszellen der Oberseite sind polyedrisch, dickwandig mit welliger Cuticula, Spaltöffnungen fehlen, mit kurzen, einzelligen Haaren. Epidermiszellen der Unterseite schwach wellig und die Radialwände rosenkranzförmig verdickt. Cuticula grobwellig. Spaltöffnungen zahlreich, gross. Unter der Oberseite eine Reihe von Palissaden. Geruch und Geschmack unangenehm.

Bestandtheile. Nach DE SANCIS (1895) ein Alkaloid, das dem Coniin nahe stehen soll.

Verwendung. Gegen Wassersucht, auch als Fälschung des Thee. (Vergl. Thee.)

4) Die Rinde: *Cortex Sambuci*. — Holunderrinde. — *Écorce de sureau* (Gall.). — Elder bark.

Man verwendet die im Frühling von den jungen Zweigen geschälte und durch Schaben vom Kork befreite Rinde.

Beschreibung. Die primäre Rinde mit Kollenchym, Bündeln primärer Fasern und Schläuchen mit rothbraunem Inhalt. Markstrahlen bis vier Zellreihen breit, die Baststrahlen durch Faserbündel concentrisch geschichtet. Krystallsand in allen Rindentheilen. Geruch und Geschmack widerlich.

Bestandtheile. Angeblich dasselbe Alkaloid wie in den Blättern.

Verwendung. Ehemals als Abführmittel, heute nur noch vom Volke gegen Wassersucht gebraucht. Ein daraus bereitetes Fluidextrakt wird von LAMONNE unter der Bezeichnung *Sambucium* in Gaben zu 25 g als harntreibendes Mittel empfohlen.

Wassersuchtmittel von BARRA besteht im wesentlichen aus *Cortex Sambuci*, *Radix Bryoniae* und Samen *Geniatae*.

II. Sambucus racemosa L. In den gemässigten Gebieten Europas, Asiens und Nordamerikas. Strauchartig. Blättchen länglich-elliptisch. Blüthen in dichtbehaarten Rispen. Blüthen zuerst grünlich, dann gelblich- Weiss. Staubbeutel gelb. Früchte scharlachroth. Mark gelbbraun. Die Gerbstoffschläuche mit braunem Inhalt (vergl. oben) fehlen der Rinde.

Man verwendet die Blätter:

Tinctura viridans.
Grüne Essenz.

Rp. Folior. Sambuci racemosa, recent, cont. 250,0
Spiritus diluſ 1000,0.

Zum Färben von Lössen etc. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

III. Sambucus Ebulus L. Heimisch durch Europa bis nach Nordafrika und Persien. Stengel krautartig, mit lanzettlichen, gesägten Nebenblättern. Blättchen länglich-lanzettlich, zugespitzt, gesägt. Doldenrispe fack. Blüthen weiss, aussen röthlich, Staubbeutel roth. Frucht schwarz, selten grün. Die ganze Pflanze gilt als giftig.

Man verwendet die Früchte:

Fructus s. Baccas Ebuli. — Attichbeeren. — *Baies d'hièble* (Gall.), die getrocknet bisweilen als gelindes Abführmittel gebraucht werden. Aus ihnen bereitet man den

Succus Ebuli. *Succus e fractu Ebuli.* *Suc d'hièble* (Gall.) genau so wie *Succus Sambuci*.

Der frische Saft wird auch einer Gährung unterworfen und auf Weingeist verarbeitet. Ferner giebt er eine blaue Farbe für Leder und Garn.

Die Wurzel ist ein Bestandtheil des Wühlhuberthees von Pfarrer KNAUFF und scheint hier zu Vergiftungen Veranlassung gegeben zu haben.

IV. Sambucus canadensis L. Heimisch in Nordamerika von Kanada bis Karolin, bei uns häufig kultivirt. In den Vereinigten Staaten verwendet man die fast geruchlosen

Blüthen wie bei uns die von 1 (*Sambucus*, Elder, U-St.). Sie enthalten 0,5 Proc. ätherisches Oel von butterartiger Konsistenz, aromatischem Geruch und leicht bitterem Geschmack. Die Rinde enthält Baldriansäure.

Sandaraca.

Sandaraca. Resina Sandaraca (Ergänzb.). — Sandarak. Sandarach. — Sandarague (Gall.).

I. Ist das aus Einschnitten in die Rinde oder freiwillig austretende Harz der *Callitris quadrivalvis* Vent. (Coniferae — Pinoideae — Cupressineae — Actinostrobinaceae), heimisch in den Gebirgen des nordwestlichen Afrika, besonders im Atlas. Kommt über Mogador in den Handel.

Beschreibung. Rundliche Körner oder stalaktitenartige Massen, die bis 1,5 cm dick und 3,5 cm lang werden. Die besten weissgelb und durchsichtig, geringere bis rötlichbraun. Von aussen sind die Stücke weisslich bestäubt. Bruch muschelrig, glasglänzend. Beim Kauen zerfällt Sandarac zu einem Pulver und klebt nicht an den Zähnen. Geschmack bitter, Geruch schwach aromatisch.

Völlig löslich in Alkohol, Aether, Amylalkohol, Aeton, 0,5–1,0 proc. Kalilauge und manchen ätherischen Oelen, wenig löslich in Benzol, Toluol, Xylol, Chloroform, Petroläther, Terpentinöl und Schwefelkohlenstoff. Koncentrirte Schwefelsäure färbt mit kirchrother Farbe, welche Lösung beim Verdünnen mit Wasser violette Blüthen fallen lässt.

Bestandtheile nach Balzani (1896): 85 Proc. Sandaracolsäure $C_{12}H_{10}O_4(OH)(OCH_3)COOH$, 10 Proc. Callitrolsäure $C_{12}H_{10}O_4(OH)COOH$, 1 Proc. ätherisches Oel, 1,84 Proc. Bitterstoff, 0,56 Proc. Wasser, 0,1 Proc. Asche.

Verfälschungen. Kolophonium, Resina Pini, Dammar, Mastix (indessen ist dieser doppelt so theuer, kommt also wohl nur als Verwechslung vor).

Prüfung. Kolophonium erhöht ebenso wie Resina Pini die Säurezahl und erhöht die in Aether löslichen Bestandtheile. Dammar drückt die Säurezahl herab. Mastix erweicht beim Kauen und ist in Terpentinöl leichter löslich wie Sandarak.

Bestimmung der Säurezahl nach K. Drermann: 1 g Sandarak übergiesst man mit 20 ccm $\frac{1}{2}$ -N.-alkoholischer Kalilauge, 50 ccm Petroleumbenzol (0,700 spec. Gew.) und lässt 24 Stunden wohl verschlossen stehen. Dann titirt man ohne Wasserauszug mit $\frac{1}{2}$ -N.-Schwefelsäure zurück. Die gebundenen Kubikcentimeter Lauge $\times 28,08$ = Säurezahl. K. Drermann fand 130–160.

Aufbewahrung. Anwendung. Sandarak wird ganz und als feines Pulver vorrätig gehalten. Man benutzt ihn zu Pflastermischungen und Zahnkitten, in der Technik zu Lackfirnissen, gepulvert für Bühnenzwecke (zum Befestigen künstlicher Bärte etc.).

II. Australisches oder Tasmanisches Sandarak wird von mehreren Arten der Gattung *Callitris* geliefert, es kommen in Betracht hauptsächlich *C. verrucosa* R. Br., *C. Preissii* Miquel, *C. calcarata* R. Br., *C. australis* Sweet. Die Stücke des Harzes sind meist grösser wie die von I, sie zeichnen sich durch verhältnissmässig reichliche Löslichkeit in Petroläther aus (22–36 Proc.). Das Harz scheint sich für die Verwendung ebenso gut zu eignen wie I.

Bildhauserlack, Petersburger Buchen.

Hp. Copal (Mantle)	300,0
Sandaracum	130,0
Aetheria	50,0
Obel Turbinth.	300,0
Spiritus	420,0

Broncefarbe auf Eisen.

Sandarac wird in Kalilauge gelöst, mit Wasser verdünnt, mit Kupfersulfatlösung versetzt, der Niederschlag ausgewaschen, getrocknet, in Terpentinöl gelöst.

Buchbinderlack.

Hp. Camphorne	10,0
Mastiche	100,0
Sandaracum	250,0
Alkohol absolut.	650,0

Der Lack kann durch Drachenblut, Guttä, Fuchsin etc. färblich gefärbt werden. Alle zu überziehenden Hölzer, Karten und dergl. werden zuvor zweimal mit Hausenblaslösung bestrichen.

Glatine. Hartwachs.	
Rp. Mastichen	5,0
Sandarac.	10,0
Colophon.	30,0
Aetheria	5,0
Alcohol absolut.	50,0

Holländischer Möbellack BUCHH.

Rp. Lacca in tabula	80,0
Colophonit	70,0
Sandaracae	100,0
Terebinth. laricin.	70,0
Spiritus	730,0

Heinrich.

Rp. Sandaracae pulv.	125,0
Lacca in tabula pulv.	100,0
Mastichen pulv.	30,0
Sanguis Balaonis pulv.	30,0
Elemi	15,0
Terebinth. laricin.	60,0
Alcohol absolut.	350,0

Lacke für Photographen.**1. Negativlack für kleine Platten.**

Rp. Camphora	5,0
Terebinth. laricin.	5,0
Öl Ricini	10,0
Sandaracae	50,0
Spiritus	300,0

2. Heuschir-Mattlack (DAVID & SCOLLE).

Rp. Balsam. canadens.	1,0
Sandaracae	4,0
Benzol	30,5
Aetheria	45,0

3. Spiritus-Mattlack BUCHH.

Rp. 1. Sandarac.	100,0
2. Aetheria	300,0
3. Benzol	100,0

Man löst 1 in 2, fügt 3 hinzu und giesst klar ab.

Lack für Oelgemälde und Oelbilder.

Rp. Sandarac. cost.	350,0
Mastichen	100,0
Balsam. Capiv.	50,0
Terebinth. laricin.	70,0
Öl Terebinth.	100,0
Alcohol absolut.	450,0

Universal-Weingelack von MILLER.

Rp. Camphora	15,0
Mastichen	250,0
Sandaracae	250,0
Alcohol	500,0

Man löst im Wasserbad. Dieser Lack lässt sich gut poliren

Mattlack, zur Nachahmung mattgeschliffenen Glases.

Rp. Mastichen	10,0
Sandaracae	50,0
Aetheria	300,0
Benzol	300,0—400,0

Möbelpolitur, zum Nachpoliren.

Rp. Sandaracae	20,0
Benzol	10,0
Spiritus	300,0
Benzol	370,0

Papierschilderlack.**Etiquettenlack Sandaracklack**

Rp. 1. Sandaracae	25,0
2. Alcohol absolut.	30,0
3. Alcohol absolut.	50,0
4. Camphora	7,5
5. Terebinth. laricin.	5,0

Man schüttet 1 einige Augenblicke mit 2 in einer Flasche, giesst das Flüssige fort, fügt 3—5 hinzu und filtrirt, sobald Alles gelöst ist. Ein ganz vorzüglicher Lack! Die zu lackirenden Schilder müssen der Unterlage dicht anhaften, völlig trocken sein und vorher zweimal mit verdünntem Colloidum (Coll., Aether 33) oder verd. Gummiachtern überzogen werden. Der Lack wird zweimal aufgetragen; er trocknet schnell. Unsauber gewordene Schilder reinigt man mit 1:10 verdünntem Salzwasser.

Tapetenlack.

Rp. Lacca in granis	
Mastichen	
Terebinth. laricin.	25 50,0
Elemi	30,5
Sandaracae	100,0
Spiritus (50 proc.)	730,0

Universal-Lack, elastischer BUCHH.

Rp.	I.	II. härter.
Colophonit	30,0	50,5
Mastichen	50,5	50,5
Sandaracae	130,5	100,5
Spiritus	720,0	650,0
Camphora	50,0	—

Sanguinaria.

Gattung der Papaveraceae — Papaveroideae — Chelidoniaceae.

Sanguinaria canadensis L. Heimisch im atlantischen Nordamerika. Staude mit kriechendem Rhizom, dem jährlich ein handförmig gelapptes Blatt und ein einblütiger Schaft mit grosser weisser Blüthe entspringt. Kronblätter 8—12, Kelchblätter 2, Staubblätter zahlreich, Frucht eine längliche, zweiklappige, vielsamige Kapsel.

Verwendung findet das Rhizom:

† **Rhizoma Sanguinariae, Radix Sanguinariae canadensis. Sanguinaria (U-St.).** — Blutwurzel. — Bloodroot.

Beschreibung. Die Droge besteht aus dem Rhizom. Dasselbe, ein Sympodium, ist bis 5 cm lang, 1 cm dick, gegliedert, am Ende jedes Gliedes mit der Narbe der Axe

und auf der Oberseite von den Blattnarben andeutlich geringelt. Auf der Unterseite die Narben der abgeschnittenen Wurzeln. Farbe aussen dunkel-zimthraun, innen heller. Frisch von schwach aromatischem Geruch, Geschmack scharf und bitter. Man sammelt die Droge im Herbst. — Das Mikroskop lässt eine dünne Rinde und einen Kreis relativ kleiner, runder Gefäßbündel erkennen, die das grosse Mark einschliessen. Zahlreiche Zellen sind zu Sekretzellen mit lebhaft rothem Inhalt (Milchsaff) umgewandelt. Im Parenchym reichlich Stärkekörnchen, die rund sind und 8–20 μ messen. Legt man einen Querschnitt durch die Droge in einen Tropfen mässig verdünnter Salzsäure, so sieht man im Parenchym überall reichlich rothe Krystalle der salzsauren Alkaloide anschliessen.

Bestandtheile. Alkaloid Chelerythrin $C_{15}H_{11}NO_4(OCH_3)_2$, dasselbe ist farblos, liefert aber gelbe Salze, Sanguinarin $C_{15}H_{12}NO_4(OCH_3)_2$, β -Homochelidonin und γ -Homochelidonin $C_{15}H_{12}(OCH_3)_2NO_4$, beide farblose Salze liefernd, Protopin $C_{10}H_{17}NO_4$.

Verwechslung. Die Droge ist mit dem Rhizom von Chamaelirium carolinianum Willd. verwechselt worden. Dasselbe ist ähnlich der Gestalt nach, aber grün und weisslich geringelt. Im Innern zeigt es zerstreute Gefäßbündel und keine Sekretzellen.

Aufbewahrung. Anwendung. Das im Herbst gesammelte, von den Wurzeln befreite Rhizom wird unter den starkwirkenden Mitteln aufbewahrt. Man gebraucht es innerlich zu 0,03–0,3 bei Verdauungsstörungen und Verschleimungen der Luftwege, zu 0,4–0,8 als Pulver oder Abkochung in den gleichen Fällen wie Ipecacuanha; äusserlich in Pulverform gegen Flechten, Nasenpolypen etc. Starke Dosen wirken emetisch und purgirend. Die Blutwurzel gilt seit lange als Sondermittel gegen Krebs.

Grösste Einzeldosis 1,0; grösste Tagesgabe 3,0 (HARR). In der Thierheilkunde bei Pferden und Rindern zu 3–5 g als Fiebermittel.

† **Acetum Sanguinariae** (Nat. form.). **Vinegar of Sanguinaria.** Aus 100 g gepulverter Blutwurzel (No. 60) und q. s. verdünnter Essigsäure (U-St. = 6 Proc. $C_2H_4O_4$) bereitet man im Verdrängungswege (zum Befeuchten 50 cem) 1000 cem Perkolat. Man benutzt einen gläsernen Perkolator, wie zu den folgenden.

† **Extractum Sanguinariae fluidum** (U-St.). **Fluid Extract of Sanguinaria.** 1000 g gepulverte Blutwurzel (No. 60) befeuchtet man mit einer Mischung aus 225 cem Weingeist (91 proc.), 75 cem Wasser und 30 cem Essigsäure (U-St. = 36 proc.), stellt 48 Stunden warm und erschöpft dann im Verdrängungswege mittels einer Mischung aus 750 cem Weingeist und 250 cem Wasser; man fängt die ersten 850 cem für sich auf und bereitet l. a. 1000 cem Fluidextrakt.

† **Tinctura Sanguinariae** (U-St.). 150 g Blutwurzel (No. 60) befeuchtet man mit einer Mischung aus 60 cem Weingeist (91 proc.), 40 cem Wasser und 20 cem Essigsäure (U-St. = 36 proc.); nach 24 Stunden perkolirt man mittels einer Mischung aus 600 cem Weingeist und 400 cem Wasser, so dass man l. a. 1000 cem Tinktur erhält.

† **Sirupus Sanguinariae** (Nat. form.). **Syrup of Sanguinaria or of Bloodroot.** 225 g gepulverte Blutwurzel (No. 20) befeuchtet man mit q. s. einer Mischung aus 125 cem Essigsäure (U-St. = 36 Proc.) und 375 cem Wasser, bringt nach 2 Stunden in einen Perkolator, erschöpft zuerst mit dem Rest, dann mit q. s. Wasser, bis man 750 cem Perkolat erhalten hat, dampft dieses auf 450 cem ein, löst 800 g Zucker und bringt auf 1000 cem Sirup.

Glycerolatum Sanguinariae VAN DER HAUT.

Rp. Extracti Sanguinar. fluid. 3,5
Glycerini 37,5

Pillulae purgantes Gucuz.

Rp. Rhizom. Sanguinariae.
Rhizomatis Rhei ad 3,0
Saponis mediet. 3,0

Min. formet l. a. 50 Pillen.

Sanguis.

Sanguis. Blut. Blood (engl.). Sang (franz.).

Allgemeines. Das Blut besteht aus einer fast farblosen Flüssigkeit (*Liquor sanguinis* oder *Plasma*), in welcher zahlreiche feste Körperchen suspendirt sind. Diese werden als rothe und weisse Blutkörperchen unterschieden. Der Farbstoff der rothen Blutkörperchen ist das Hämoglobin.

Das spec. Gewicht des menschlichen Blutes ist durchschnittlich = 1,060. Man bestimmt dasselbe, indem man Bluttröpfchen unmittelbar nach ihrem Austritt aus den Gefäßen in Glycerin-Wassermischungen von bekanntem spec. Gewicht einfallen lässt. Als spec. Gewicht des Blutes wird das spezifische Gewicht derjenigen Mischung angenommen, in welcher die einfallenden Bluttröpfchen zum Schweben gelangen.

Die Reaktion des Blutes innerhalb des Organismus ist stets alkalisch; diese alkalische Reaktion wird bedingt durch die in dem Blute gelösten alkalischen Salze. — Der Geschmack des Blutes ist salzig, der Geruch, *Halitus sanguinis*, welcher besonders beim Erwärmen auftritt, ist zwar schwach, aber eigenthümlich; er rührt her von kleinen Mengen in dem Blute vorhandener flüchtiger Fettsäuren. Die Blutmenge beträgt etwa $\frac{1}{14}$ — $\frac{1}{10}$ des Körpergewichtes.

Gerinnung. Wenige Minuten, nachdem das Blut den Körper verlassen hat, wird es dick und verwandelt sich in eine rothe, steife Gallerte. Diese Gallerte scheidet sich infolge Kontraktion später in einen dichteren Blutkuchen (*Piacenta sanguinis*) und eine fast farblose Flüssigkeit, das Serum. — Die Gerinnung des Blutes wird beschleunigt durch Berührung desselben mit Fremdkörpern aller Art, z. B. durch Schlagen des Blutes mit Rutzen und durch Schütteln in Flaschen, ferner durch Zusatz kleiner (!) Mengen von Salzen, z. B. Natriumchlorid. Die Gerinnung wird verzögert bez. verhindert: durch Abkühlung des Blutes auf niedrige Temperatur, durch Zusatz hinreichender Mengen von Neutralsalzen, z. B. Natriumsulfat, Magnesiumsulfat, Natriumchlorid, Kaliumnitrat, endlich durch Ueberführung der in dem Blute enthaltenen Kalksalze in unlöslichen Zustand, z. B. durch Zusatz von Ammoniumoxalat.

Der Blutkuchen (*crassamentum*) besteht aus einem Netzwerke von Fibrin, in welchem die Bluthörpchen eingeschlossen sind.

Die größere Zusammensetzung des Blutes und die Veränderungen, welche infolge der Gerinnung auftreten, verdeutlicht nachstehendes Schema. Zu beachten ist, dass Serum und Plasma nicht gleichbedeutend sind, vielmehr ist Serum = Plasma minus Fibrin.

Blut	Plasma	Serum	
		Fibrin	
Blut	Bluthörpchen	Rothe Bluthörpchen	Blutkuchen oder Crassamentum
		Weisse Bluthörpchen	
		Blutplättchen	

100 Th. Blut enthalten etwa 60—65 Th. Plasma und 35—40 Th. Bluthörpchen.

Gerinnungs-Theorie von HAMMARSTEN. Solange das Blut in den Gefäßen circulirt, befindet sich ein Bestandtheil des Plasma in Lösung, nämlich das Fibrinogen, ein zu den Globulinen gehöriger Eiweisskörper. Nachdem das Blut die Gefässe verlassen hat, geht das Fibrinogen in das unlösliche Fibrin über und zwar, wie HAMMARSTEN annimmt, durch die Thätigkeit eines Fermentes, des sog. „Fibrinfermentes“. Hierauf beruht die Gerinnung des Blutes.

Chemie des Blutes. 1) Das Plasma. Dieses enthält etwa 10 Proc. fester Bestandtheile, darunter etwa 8 Proc. eiweissartiger Substanzen und etwa 2 Proc. Nicht-Eiweissstoffe. Im Plasma sind von Eiweissstoffen vorhanden: Serumalbumin, Serumglobulin und Fibrinogen.

Das Serumalbumin zeigt das allgemeine Verhalten der Eiweissstoffe (s. Bd. I, S. 198); es gerinnt bei +75° C. — Das Serumglobulin zeigt das allgemeine Verhalten der Globuline; es gerinnt bei +68 bis +75° C. und wird aus seiner wässrigen Lösung durch Sättigen derselben mit Kochsalz bis zu einem Gehalt von 15 Proc. Kochsalz nicht gefällt, dagegen durch vollkommene Sättigung mit Kochsalz bei gewöhnlicher Temperatur zum Theil (!) ausgefällt. — Das Fibrinogen ist ein zu den Globulinen gehöriger Eiweisskörper. Erhitzt man es in wässriger Lösung, so wird es bei +55° C. in zwei Substanzen zerlegt, von denen die eine bei +55° C., die andere bei +64—72° C. gerinnt. Giebt man zu wässrigen Lösungen von Fibrinogen soviel Kochsalz, dass die Lösung 15 Proc. Kochsalz enthält, so wird das Fibrinogen theilweise gefällt. Sättigt man

dagegen die Lösung bei gewöhnlicher Temperatur mit Kochsalz, so wird es vollständig gefällt.

2) Das Serum. Enthält ebenso wie das Plasma die beiden Eiweissstoffe: Serumalbumin und Serumglobulin, dagegen kein Fibrinogen. Als neuen Bestandtheil, der im Plasma nicht vorhanden ist, enthält es das „Fibrinferment“.

Eiweissstoffe des Plasma

Fibrinogen
Serumglobulin
Serumalbumin

Eiweissstoffe des Serum

Serumglobulin
Serumalbumin
Fibrinferment.

Das Fibrinferment ist im eirkulirenden Blute nicht vorhanden, es entsteht nach Alex. Schmidt vielmehr aus den weissen Blutkörperchen und wahrscheinlich auch aus den Blutplättchen. Das Ferment ist bei $+40^{\circ}\text{C.}$ am wirksamsten, bei 0°C. wird seine Wirkung aufgehoben, bei $+75^{\circ}\text{C.}$ wird das Ferment vernichtet.

Extraktivstoffe des Serum und Plasma (d. h. die organischen Nicht-Eiweissstoffe) bestehen aus: Neutralfetten, Cholesterin, Lecithin, Harnstoff, Harnsäure, Kreatin, Xanthin, Hypoxanthin, Hippursäure.

Salze des Plasma. 1000 Th. Plasma enthalten etwa 8,55 Th. Mineralbestandtheile und zwar: $\text{Cl} = 3,64$, $\text{SO}_4 = 0,115$, $\text{P}_2\text{O}_5 = 0,191$, $\text{K} = 0,323$, $\text{Na} = 3,341$, $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 = 0,311$, $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 = 0,222$. Die Salze des Serum weisen qualitativ die nämlichen Bestandtheile auf, die quantitative Zusammensetzung ist etwas abweichend.

Die organisirten Elemente des Blutes bestehen aus weissen und rothen Blutkörperchen und den Blutplättchen.

Die weissen Blutkörperchen (Leukocyten) sind typische thierische Zellen. Sie bestehen aus einem mehr oder weniger granulirten Protoplasma und stellen kugelige Klümpchen dar, in denen nach Zusatz von Wasser oder 2 procentiger Emulgatur 1—4 Kerne sichtbar werden. Sie zeigen amoiboide Bewegungen. Durchschnittlich kommt auf 350 rothe Blutkörperchen ein weisses. Ihre Grösse ist nicht konstant. Beim Menschen beträgt ihr Durchmesser etwa 0,01 mm. Das spec. Gewicht ist etwas geringer als das der rothen Blutkörperchen, daher setzen sich die letzteren in der Ruhe rascher an Boden. Die Kerne bestehen aus Nuclein.

Die Blutplättchen sind farblose Scheiben von 0,002—0,003 mm Durchmesser. Ueber Ursprung und Bestimmung ist nichts Sicheres bekannt. Sie sind bisher nur im Blute der Säugethiere gefunden worden, nicht in dem der Fische, Vögel und Amphibien. Man nimmt an, dass sie eine Rolle bei der Fibrinbildung spielen. 1 Kubikmillimeter des Blutes gesunder Menschen soll 180 000—250 000 dieser Blutplättchen enthalten.

Die rothen Blutkörperchen (Erythrocyten). Die des Menschen und der Säugethiere stellen (mit Ausnahme des Lamas und Kameels sowie deren Verwandten) unter dem Mikroskop bei 300—500 facher Vergrößerung blassgelbe (erst in dickerer Schicht erscheint die Färbung röthlich) runde, bikonkave Scheiben dar ohne Membran und ohne Kern. Bei den Vögeln, Amphibien und Fischen sind die Blutkörperchen dagegen (mit Ausnahme der Cyclostomen) kernhaltig, bikonvex und mehr oder weniger elliptisch. Die Grösse ist bei den verschiedenen Thieren verschieden. Beim Menschen beträgt der Durchmesser im Mittel $7-8\ \mu$,¹⁾ die grösste Dicke $1,9\ \mu$. Das spec. Gewicht ist nach



Fig. 112. Blutzellen. 400—700fache Lin.-Vergr. a rothe Blutzellen, b eine rothe Blutzelle im Vertikaldurchschnitt, c rothe Blutzellen in Wasser dispergirt, d weisse Blutzellen, e eine solche mit einer Fettgranulation beladen, f eine solche nach der Einwirkung des Wassers, g eine solche nach der Einwirkung der Essigsäure.

¹⁾ μ = Mikromillimeter = 0,001 mm.

C. Schmidt = 1,088—1,089, also grösser als das des Serums. — Die rothen Blutkörperchen haben die Neigung, sich ausserhalb der Blutbahn geldrollenartig aneinander zu legen.

1 Kubikmillimeter Blut vom männlichen Menschen enthält etwa 5 000 000, vom weiblichen Menschen etwa 4 500 000 rothe Blutkörperchen. Die Zählung erfolgt durch das Hämatocytometer von Gowanus, dem eine ausführliche Gebrauchsanweisung beigegeben wird.

Behandelt man die rothen Blutkörperchen mit Wasser, so laugt dieses den Blutfarbstoff aus und hinterlässt ein farbloses Stroma. — Durch Salzlösungen schrumpfen die Blutkörperchen, sie werden runzelig und stachelig (Stechapfelform). — Verdünnte Alkalien (z. B. 0,2 proc. Kalilauge) lösen sie allmählich auf. Gegen conc. Alkalien (z. B. 30 proc. Kalilauge) sind sie verhältnissmässig widerstandsfähig. — Verdünnte Säuren (z. B. 1—2 proc. Essigsäure) wirken wie Wasser und lassen die Kerne deutlich hervortreten. 1000 Th. feuchte rothe Blutkörperchen enthalten 688 Th. Wasser, 303,88 Th. organische und 8,12 Th. unorganische Bestandtheile. Die letzteren bestehen aus: $\text{Cl} = 1,636$, $\text{SO}_2 = 0,066$, $\text{P}_2\text{O}_5 = 1,134$, $\text{K} = 3,328$, $\text{Na} = 1,052$, $(\text{PO}_4)_2\text{Ca}_3 = 0,114$, $(\text{PO}_4)_2\text{Mg}_2 = 0,073$.

Der Hauptbestandtheil der rothen Blutkörperchen ist der rothe Farbstoff, „der Blutfarbstoff oder das Hämoglobin“.

Hämoglobin. Der Farbstoff der rothen Blutkörperchen. Giebt die Eiweisreaktionen und enthält Eisen. Der Gehalt des reinen Hämoglobins an Eisen (Fe) beträgt etwa 0,4 Proc. Im arteriellen Blute ist das Hämoglobin mit Sauerstoff zu der lockeren Verbindung „Oxyhämoglobin“ verbunden, im venösen Blute ist es wieder als (reducirtes) Hämoglobin vorhanden, d. h.: Durch den Athmungsprocess wird das Blut in den Lungen mit Luft in Berührung gebracht; es entzieht der Luft einen Theil des Sauerstoffs, indem sich das Hämoglobin mit dem Sauerstoff zu Oxyhämoglobin verbindet, wobei das Blut lebhaft rothe Farbe annimmt. Wird dieses oxyhämoglobinhaltige Blut in die Gewebe geschickt, so giebt es hier den Sauerstoff ab und kehrt als hämoglobinhaltiges dunkles Blut wieder in die Lungen zurück. Man hat daher die rothen Blutkörperchen mit kleinen Schiffchen verglichen, auf welche der Sauerstoff in den Lungen aufgeladen wird, um in den Geweben wieder abgeladen zu werden. 1 g Oxyhämoglobin bindet nach HÜFNER 1,582 cem Sauerstoff bei 0° C. und 760 mm B. — Mit dem Sauerstoff geht das Hämoglobin noch eine zweite Verbindung, das Methämoglobin, ein, von welcher weiter unten die Rede sein wird.

Ausserdem verbindet sich das Hämoglobin mit dem Kohlenoxyd zu Kohlenoxyd-Hämoglobin und mit dem Stickoxyd zu Stickoxyd-Hämoglobin.

Das Oxyhämoglobin ist krystallisirbar, doch ist die Krystallisationsfähigkeit bei den verschiedenen Thiergattungen verschieden, ebenso sind die Krystallformen bei einzelnen Thiergattungen verschieden.

Verdünt man eine wässrige Lösung von Oxyhämoglobin passend, so giebt sie vor dem Spektralapparat ein charakteristisches Absorptions-Spektrum. Man sieht zwei Absorptionsstreifen zwischen den FRANKHOFF'schen Linien D und E. Der nach dem rothen Theile des Spektrums zu gelegene schmälere Streifen ist dunkler und schärfer abgegrenzt und liegt an der Linie D. Der zweite, breitere, aber weniger scharf begrenzte, liegt bei E. Versetzt man eine solche Blutlösung mit etwas gelbem Schwefelammonium oder mit STOKES'scher Lösung¹⁾, so verschwinden die beiden vorher beobachteten Absorptionsstreifen und an ihrer Stelle tritt ein einziges nicht scharf begrenztes Absorptionsband zwischen D und E auf, also in dem Raume, der vorher zwischen den beiden Absorptionsbändern lag und hell war. Vergl. weiter unten, S. 812.

Methämoglobin nennt man einen Farbstoff, welcher die gleiche Zusammensetzung hat wie Oxyhämoglobin und durch Zersetzung des normalen Blutfarbstoffs (des Hämoglobins und des Oxyhämoglobins) entsteht. Er tritt daher auf in bluthaltigen Transsudaten und

¹⁾ STOKES'sche Lösung. Ferri sulfurici crystalli, Acidi tartarici aa 1,0, Aquae destillatae 10,0, Liquoris Ammonii caustici 0,6 g. Jedemal frisch zu bereiten.

Oxytennesigkeiten, im Harn bei Hämaturie oder Hämoglobinurie, im Harn und Blut bei Vergiftungen mit Kaliumchlorat, Amylnitrit, Alkalinitrit und Alkalinitrat u. a. Stoffen. Setzt man eine Lösung von Oxyhämoglobin in dünner Schicht der Luft aus, so wird sie sauer und bräunt sich; sie enthält alsdann Methämoglobin. Zu Vergleichszwecken stellt man sich Methämoglobinlösungen dar, indem man zu normaler Blutlösung etwas Ferricyan-kalium- oder Kaliumpermanganatlösung zusetzt. Man nimmt an, dass der Sauerstoff im Methämoglobin fester gebunden ist wie im Oxyhämoglobin, ohne aber angeben zu können, in welcher Weise dies der Fall ist. Vor dem Spektroskop zeigt das Methämoglobin: zwei Absorptionstreifen wie das Oxyhämoglobin zwischen D und E, ferner einen schmalen und schwachen Streifen im Roth und einen leicht zu überschenden schwachen Absorptionstreifen nach dem blauen Theile des Spektrums bei der Fraunhofer'schen Linie F. Die Beobachtung ist zunächst in dicker, nur Roth durchlassender Schicht zu machen. Nachdem man den Absorptionstreifen im Roth festgestellt hat, beobachtet man auch die verdünnten Lösungen. — Fügt man zu einer Methämoglobinlösung gelbes Schwefelammonium, so verschwindet der Streifen im Roth sofort, die beiden Streifen zwischen D und E verschwinden allmählich und gehen in das Band des (reducirten) Hämoglobins über.

Charakteristisch für das Methämoglobin ist also (neben den beiden Streifen zwischen D und E) der Streif im Roth. Durch Zusatz von Schwefelammonium muss letzterer sofort verschwinden; allmählich verschwinden auch die beiden Streifen zwischen D und E, und man erhält das Absorptionsband des (reducirten) Hämoglobins.

Hämatin (auch Oxyhämatin) genannt. Behandelt man Hämoglobin (oder Oxyhämoglobin) mit Säuren, so wird es gespalten in einen Eiweisskörper (Globin) und in einen eisenhaltigen, „Hämatin“ genannten Farbstoff. Hämatin ist amorph, schwarzbraun oder blauschwarz. In Wasser, verdünnten Säuren, Alkohol, Aether und Chloroform ist es unlöslich, von Alkalien wird es leicht gelöst; die alkalischen Lösungen sind dicrotisch, d. h. in dickeren Schichten erscheinen sie im durchfallenden Lichte roth, in dünnen Schichten grünlich. Saure Lösungen des Hämatins sind stets braun. Das Absorptionsspektrum des Hämatins ist verschieden, je nachdem eine saure oder alkalische Lösung vorliegt.

Charakteristisch für das Hämatin in saurer Lösung ist ein schwacher Absorptionstreifen im Roth, etwa an der Fraunhofer'schen Linie C, neben dem auch noch die Absorptionstreifen des Oxyhämoglobins vorhanden sein können. Ist die Lösung sehr stark verdünnt, so kann der Streifen im Roth, ja auch das Absorptionsspektrum des Oxyhämoglobins fehlen. Fügt man jedoch gelbes Schwefelammonium hinzu, so erhält man das charakteristische Spektrum des reducirtten Hämatins oder des Hämochromogens. Da wo etwa der erste (schmale) Oxyhämoglobinstreifen erscheint, erkennt man einen tief dunklen, je nach der Konzentration verschieden breiten Absorptionstreifen mit scharfen Rändern, und am Rande desselben, nach dem Blau zu, eine leicht schattige Absorption, die in stark verdünnten Lösungen schwer zu erkennen ist. Der dunkle Streif des Hämochromogens ist auch in dem verschwommenen Bande des reducirtten Hämoglobins noch deutlich zu erkennen.

Das alkalische Hämatin lässt den Absorptionstreifen an das erste schmale Band des Oxyhämoglobins als Schatten heranrücken. Auf Zusatz von gelbem Schwefelammonium erhält man wie vorher das charakteristische Absorptionsband des reducirtten Hämatins (Hämochromogens), während Methämoglobin das mit dem reducirtten Hämoglobin übereinstimmende diffuse Band geben würde.

Kohlenoxydhämoglobin. Entsteht durch Einleiten von Kohlenoxyd oder gewöhnlichem Leuchtgas in Blutlösung. Das Blut hat eine kirsebrothe Farbe und zeigt weniger zur Fäulnis. Das Kohlenoxyd ist ziemlich fest an das Hämoglobin gebunden. Vor dem Spektrum giebt die Lösung des Kohlenoxydhämoglobins zwei mit denen des Oxyhämoglobins übereinstimmende*) Absorptionstreifen. Auf Zusatz von gelbem Schwefelammonium bleiben diese Streifen unverändert bestehen.

*) Die geringen Abweichungen lassen sich nur von Geübten mit genügend grossen Apparaten erkennen.

Sulfhämoglobin. Entsteht durch Absorption von Schwefelwasserstoff durch Blut bez. Blutlösung oder durch freiwillige Zersetzung von Blut und charakterisirt sich vor dem Spektroskop durch einen Absorptionsstreifen im Roth. Dieser Streifen ist nur in concentrirten Lösungen, bei engem Spalt, wahrnehmbar. Zusatz von gelbem Schwefelammonium lässt den Streifen bestehen und macht ihn eventuell stärker. Das Sulfhämoglobin theilt dem Blute in dünnen Schichten eine grünliche Färbung und ist die Ursache für die Grünfärbung von Leichen z. B. der grünen Flecken in den Bauchdecken und der grünen Färbung der Haut von „verhittem Wild“ oder „verhittem Geflügel.“

Nachweis von Blutflecken. Die Feststellung, ob ein Fleck von Blut oder von anderen, ähnlich gefärbten Substanzen herrührt, ist in forensischer Beziehung häufig von grosser Bedeutung. Um diese Frage zu beantworten, stehen uns besonders drei Methoden zur Verfügung, der chemische, spektroskopische und mikroskopische Nachweis. Hat man eine solche Frage zu lösen, so wird man zweckmässig wie folgt verfahren:

Allgemeine Besichtigung. Der zu untersuchende Gegenstand wird zunächst einer genauen Besichtigung unterzogen, ob sich an ihm irgendwo Flecken vorfinden,

welche den Verdacht erregen, dass sie von Blut herrühren. Nur diese verdächtigen Flecken wird man für gewöhnlich untersuchen, nicht einen ganzen Rock extrahiren, ebensowenig blindlings ein Stück Stoff ausschneiden und untersuchen. Die verdächtigen Stellen umzieht man auf dunklen Stoffen mit Schneiderkreide und versieht sie mit laufenden Nummern. Man gewinnt recht bald eine gewisse Übung im Auffinden von solchen verdächtigen Stellen. Rasch eingetrocknetes Blut verursacht roth-bis braunschwarze glänzende Flecken, welche im trockenen Zustande spröde sind. Ist das Blut nicht rasch getrocknet, sondern längere Zeit auf feuchter Unterlage gewesen ohne zu trocknen, so kann es chokoladenbraune Flecken bilden, und falls es in Sulfhämoglobin übergegangen ist, so sind die Flecken bräungrün.

Bei Kleidungsstücken verahnte man auch nicht, das Innere der Taschen und das Futter genau zu durchmustern, da der Thäter schon häufig die blutende Hand in die Tasche gesteckt hat, um sie zu verbergen, und viele Menschen die Gewohnheit haben die beschmutzte Hand am Rockfutter oder am Gesäss abzuwischen.

Bei dieser Besichtigung ist u. U. auch die Form der Blutflecken genau zu notiren, event. ist der Befund durch eine Zeichnung oder eine Photographie festzuhalten. Eine spritzende Arterie z. B. verursacht Spritzen, in denen die einzelnen Blutröpfchen perlschnurartig aneinander gereiht sind.

Für alle Fälle lassen sich in dieser Beziehung Anweisungen nicht geben. Der Experte muss seine Aufmerksamkeit auf den vorliegenden Fall concentriren.

a) **Der chemische Nachweis.** Bei einem verdächtigen Flecke wird man sich zunächst die Frage vorzulegen haben, ob er überhaupt von Blut herrührt, d. h. ob sich in ihm der charakteristische Bestandtheil des Blutes, d. i. der rothe Blutfarbstoff, nachweisen lässt. Der Nachweis beruht darauf, dass das Hämoglobin durch Erhitzen mit Säuren in Hämatin und den Eiweissstoff Globin gespalten wird. Das Hämatin bildet ein saures Salz, welches in Wasser ziemlich schwer löslich und von grosser Krystallisationsfähigkeit ist. Die Bildung dieses Salzes erfolgt, wenn man die oben erwähnte Spaltung bei Gegenwart eines löslichen Chlorides, z. B. Natriumchlorid, ausführt. Man verfährt in der Praxis wie folgt:

Auf einen sauberen Objektträger bringt man einige Partikel des verdächtigen Fleckens, die man mit einer Präparirnadel an der betr. Stelle abschabt. Hiernach bringt man eine Spur (Bruchtheile eines Milligrammes) Kochsalz, welches man vorher im Mörser bis zur Unfehlbarkeit (!) gepulvert hatte. Man mischt mit der Nadel beides etwas durcheinander, legt ein Deckglas auf und lässt nun aus einer Pipette 1–2 Tropfen Eisessig (!) zwischen Objektträger und Deckglas fliessen. Dann ergreift man den Objektträger mit der Hand und erhitzt ihn über einem sog. Mikrobrenner solange (aber nicht länger!), bis der Eisessig Blasen zu bilden beginnt. Wenn dies der Fall ist, so legt man das Präparat



Fig. 114. Hämatinhydrochloridkrystalle.
TRICHMAN'sche Hämatinkrystalle.
350malige Vergrösserung.

an einen warmen Ort und lässt den Eisessig langsam verdunsten. Dann sieht man das Präparat bei etwa 300facher linearer Vergrößerung sorgfältig durch, berücksichtigt namentlich die Stellen am Rande des Deckglases. War in dem Flecken Blut enthalten, so sieht man in dem Gesichtsfelde charakteristische, flobbraun gefärbte, prismatische Krystalle, bisweilen nur vereinzelt, bisweilen in Massen nebeneinander liegend, oft nur ganz klein, oft aber auch von bedeutender Grösse. Ihre Flächen sind äusserst scharf begrenzt, die Krystalle haben die Neigung sich zu Zwillingen oder auch zu Drusen zusammenzulagern, bisweilen sind auch eine oder zwei Flächen etwas gerundet, so dass wetzsteinartige Formen zu stande kommen. Zu verwechseln sind sie, wenn man sie einige Male gesehen hat, überhaupt nicht. Auch Flohkremente, Flecken, welche durch zerdrückte Wanzen entstanden sind, würden diese Krystalle geben (Fig. 114).

Nur muss sich der weniger Geübte hüten, jede dunkle Scholle für einen solchen Krystall zu halten. Diese Krystalle bestehen aus salzsäurem Hämatin, man nennt sie auch Hämin-Krystalle (Hämin ist salzsaures Hämatin) oder TRICHMANN'sche Krystalle.

Liegt ein nicht sehr altes Blut vor, so gelingt die Darstellung dieser Krystalle ohne weiteres, so zu sagen auf Anhieb. Ist das Blut aber alt, so ist die Darstellung der Krystalle bisweilen schwierig. Man muss dann die Blutschollen erst einige Stunden mit dem Eisessig weichen lassen und dann die beschriebene Operation ausführen, oder man muss, wenn der Eisessig des Präparates zum ersten Male abgedunstet ist, nochmals Eisessig zugeben, wiederum erhitzen und abdunsten lassen und die ganze Operation wiederholt ausführen. Kurz die Darstellung der sog. TRICHMANN'schen Krystalle nimmt häufig die Geduld des Untersuchenden stark in Anspruch. In manchen Fällen kann es sich auch empfehlen, den verdächtigen Fleck mit Wasser auszuwaschen und den im Vakuum über Schwefelsäure erhaltenen Verdunstungsrückstand zur Herstellung der TRICHMANN'schen Krystalle zu benutzen, oder man sieht mit Kaliumjodidlösung aus, fällt aus dieser Lösung den Blutfarbstoff mittels Zinkacetat oder Natriumwolframat und benutzt diese Fällungen zur Darstellung der Krystalle. Vergl. unter „Nachweis durch das Spektroskop“.

Es kann aber vorkommen, dass man von einem Flecken, der unzweifelhaft von Blut herrührt, also z. B. von Flecken, die man als Vergleichsmaterial sich selbst hergestellt hat, schliesslich trotz aller Mühe Häminkrystalle nicht mehr erhält. In solchen Fällen ist die Zerstörung des Blutfarbstoffes so weit vorgeschritten, dass durch Einwirkung von Säuren Hämatin nicht mehr abgespalten wird.

Das Auftreten der Hämin-Krystalle beweist aber nichts anderes, als dass die untersuchte Substanz Blutfarbstoff enthalten hat. Zahlreiche der modernen aus Blut dargestellten Heilmittel z. B. Hämoglobin, Carno und dergl., werden gleichfalls TRICHMANN'sche Krystalle geben.

b) Der spektroskopische Nachweis. Unter Umständen kann es zweckmässig sein, einen wässrigen Auszug des verdächtigen Fleckens herzustellen und diesen (filtrirt!) vor dem Spektralanalyseapparat zu prüfen. Hält der Flecken von Blut her, so wird man gewöhnlich das Spektrum des Oxyhämoglobins erhalten. Durch Zusatz von gelbem Schwefel- ammonium geht dieses in das Spektrum des reducirten Hämoglobins über. Ist das Blut schon versetzt, so kann man unter Umständen auch das Spektrum des Methämoglobins erhalten. Auch dieses geht durch Zusatz von gelbem Schwefelammonium in das Spektrum des reducirten Hämoglobins über. Endlich kann die Zersetzung des Blutes schon bis zum Hämatin vorgeschritten sein. In diesem Falle würde man entweder gar keine Absorptionsstreifen oder das Spektrum des Hämatins erhalten; auf Zusatz von Schwefel- ammonium würde jedoch das Spektrum des reducirten Hämatins auftreten. Diese Bestimmungen sind unter Umständen geeignet, Aufschluss über das ungefähre Alter der Blut- flecken zu geben (s. S. 812).

Geht der Blutfarbstoff von seiner Unterlage nicht gut in die wässrige Lösung, so kann man versuchen, ihn durch Maceration mit stark verdünnter Ammoniakflüssigkeit oder durch Kaliumjodidlösung (1+4) in Lösung zu bringen. Man beobachtet diese Lösungen nach dem Filtriren direkt vor dem Spektroskop oder konzentriert sie vorher durch Ein- dunsten, am besten im Vakuum. Oder man fällt den Blutfarbstoff zunächst aus seiner Lösung aus: 1) Eine gesättigte, mit Essigsäure stark angesäuerte Lösung von Natrium- wolframat erzeugt noch in sehr verdünnter Blutlösung einen voluminösen rothbraunen oder bräunlichen Niederschlag, welcher durch Erhitzen dichter wird. Man erhitzt also, filtrirt ab und wäscht mit verdünnter Essigsäure aus. — 2) Man fällt die stark verdünnte Blut- lösung mit Zinkacetat und wäscht den Niederschlag mit verdünnter Essigsäure aus.

Gleichgültig, welche dieser Fällungen man dargestellt hatte, so kann man den Nieder- schlag in einer Mischung von 1 Vol. Ammoniakflüssigkeit (von 10 Proc.) und 5 Vol. Al- kohol (von 96 Proc.) lösen und die Lösung spektroskopiren vor und nach Zusatz von gelbem Schwefelammonium. Man kann diese Lösung auch verdunsten und den Rückstand zur Darstellung der Hämin-Krystalle verwenden. — Unter Umständen kann es auch vortheilhaft sein, das Mikro-Spektroskop zu benutzen.

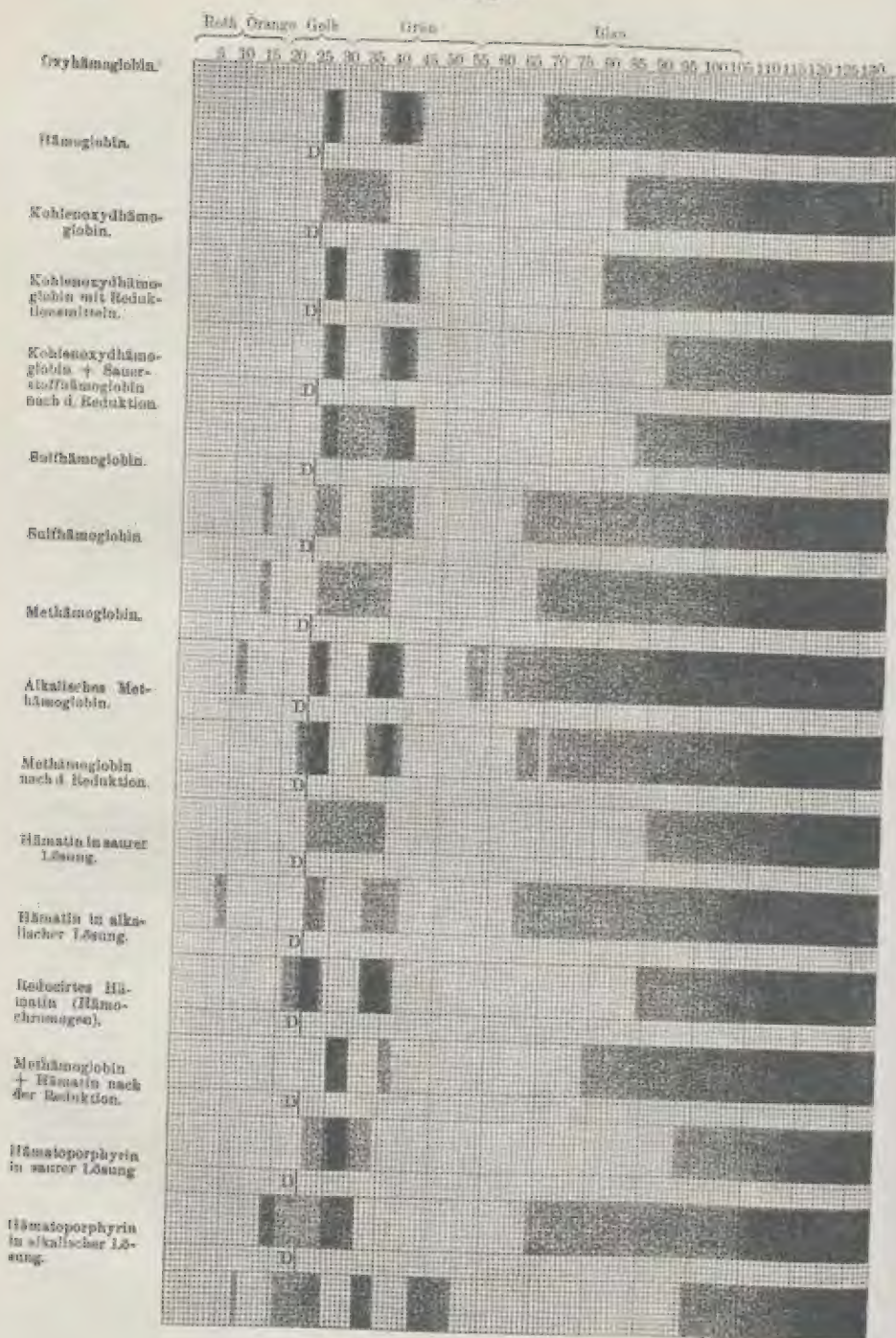
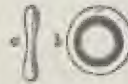


Fig. 116. Photospektren nach L. LAURIE.

Auch der spektroskopische Blutsnachweis giebt lediglich Aufschluss darüber, dass in einem gegebenen Objekte Blutfarbstoff enthalten ist. Für denselben gilt genau das Gleiche, was am Schlusse des vorigen Kapitels (Chemischer Nachweis) gesagt worden ist.

c) Der mikroskopische Nachweis. Um Blut mikroskopisch mit Erfolg nachweisen zu können, muss man zunächst an bekannten Präparaten Blutkörperchen sehen und erkennen lernen. Zu diesem Zwecke genügt es nicht, ein Tröpfchen Blut auf ein Deckglas zu bringen, sondern man muss sich besondere Blut-Dauerpräparate in folgender Weise darstellen: Man erwärmt spiegelblaue Objektträger auf ca. 40° C. und streicht auf diese noch warmen Gläser rasch mittels eines Streifens Filtrirpapier eine äusserst dünne Schicht des frisch(?) entnommenen Blutes. Die Blutschicht trocknet sofort ein, und wenn man von jeder Blutart etwa 8–12 Präparate fertigt, kann man sicher sein, mehrere brauchbare Stellen zu finden. Die Objektträger signirt man mit einem Schreibdiamanten. Diese Präparate kann man ohne Deckglas nach dem Trocknen direkt unter das Mikroskop nehmen. Zunächst betrachtet man mit 300–400facher linearer Vergrößerung. In den dickeren Schichten stellt sich das Blut als eine verschwommene lackartige, gelbe bis röthlichbraune Masse dar, in welcher Blutkörperchen nicht ohne weiteres zu erkennen sind. Dagegen gelingt es, diese in den dünnen Schichten zu erkennen.



Blutkörperchen von Säugern, 700fach vergrößert.



Blutkörperchen von Säugethieren, auf der Fläche und der hohen Kante liegend, auch goldrollenförmig aneinandergerichtet, 300fach vergrößert.

Fig. 115.

Bei den Säugethieren stellen sie kreisrunde (mit Ausnahme der Kameelthiere, siehe oben S. 807) Scheiben dar, die im Centrum auf beiden Seiten eine Vertiefung (Delle) haben. Sie lassen sich vergleichen mit Goldmünzen, welche auf beiden Seiten in der Mitte eine Vertiefung haben. Stehen sie auf der hohen Kante, so haben sie Biscuitform. Die Blutkörperchen sind, wo sie einzeln liegen, nur gelb bez. schwach gelbrothlich gefärbt, nur dicke Schichten erscheinen roth. Sie sind kernlos. Nicht alle Blutkörperchen sind in solchen Präparaten kreisrund, viele schrumpfen vielmehr infolge Abgabe von Wasser ein und haben dann gewackelte Ränder oder die sog. Stechapfelform (s. Fig. 117). — Bringt man ein Tröpfchen frisches Blut unter das Mikroskop, so kann man häufig beobachten, dass die Blutkörperchen sich goldrollenförmig aneinanderlegen (s. Fig. 116).

Ist das Blut frisch bez. noch nicht zu lange eingetrocknet, so kann man ziemlich sicher darauf rechnen, noch intakte, leicht zu diagnostizirende Blutkörperchen zu finden. Man muss nur von den Objekten möglichst dünne Schichten entnehmen und zur Untersuchung vorbereiten. Man betrachtet das Blut unter dem Mikroskop nicht in Wasser sondern in 0,7procentiger Kochsalzlösung oder in verdünntem Glycerin oder in 30procentiger Kalilauge. — Kann man unter diesen Umständen intakte (runde) Blutkörperchen nicht wahrnehmen, so muss man versuchen, die eingetrockneten und in ihrer Form veränderten (geschrumpften) Blutkörperchen durch Quellungsmittel wieder in ihre ursprüngliche Form zu bringen. Hierzu benutzt man: 1) 30 proc. Kalilauge, 2) PACINI-HOPMANN'sche Lösung: 300 Th. Wasser, 100 Th. Glycerin, 3 Th. Kochsalz, 1 Th. Quecksilbersublimat. 3) ROUSSEAU'sche Lösung: 3 Th. Glycerin, 1 Th. konc. Schwefelsäure, mit Wasser bis zum spec. Gewicht 1,028 verdünnt. Die besten Dienste leistet die 30proc. Kalilauge.

Man bringt zweckmässig eine sehr kleine Menge der mit einer Nadel abgeschabten Masse auf einen Objektträger, legt ein Deckglas auf, bringt das Präparat unter das Mikroskop, lässt von der Seite das Quellungsmittel zufließen und beobachtet die Veränderungen, die sich in dem Präparat einstellen. Man darf sich nun nicht die Vorstellung machen, dass jetzt alle Blutkörperchen sozusagen auf Kommando in ihre ursprüngliche Form zurückkehren, vielmehr kommt man auch unter diesen Umständen in die Lage, nur vereinzelte Körperchen zu betrachten, welche die normale Form der Blutkörperchen haben, und wiederum sind es die dünnen Blutschichten, namentlich die Ränder der einzelnen Schollen, an denen man Blutkörperchen beobachten kann. Unter Umständen sieht man, wie einzelne Blut-

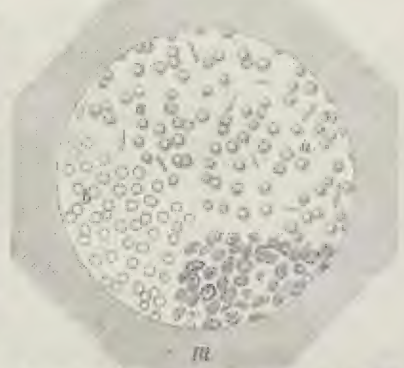


Fig. 117. Rote Blutzellen. 130 malige Lin.-Vergr. a im frischen Blute, b nach der Einwirkung des Wassers, c im eingetrockneten Blute.

körperchen sich von den Rändern der Schollen ablösen und frei im Gesichtsfelde umherschweben.

Vorwachsen werden können die Blutkörperchen mit den Sporen einiger Schimmelpilze, indem auch diese Verwechslung ist bei einiger Uebung nicht gut möglich.

Blut von Säugern einerseits und von Vögeln, Fischen und Amphibien andererseits. Das Blut der Säugethiere stellt (mit Ausnahme der Kameeltiere) kreisrunde Scheiben dar, welche in der Mitte eine Vertiefung (Delle) haben. Das Blut der Vögel, Fische und Amphibien stellt ovale Scheiben dar. Die Blutkörperchen der

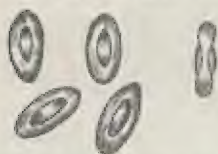


Fig. 110. Blutkörperchen der Taube. 500fache lineare Vergrößerung.

Säuger sind kernlos, diejenigen der Vögel, Fische und Amphibien besitzen einen Kern. Zudem sind die Blutkörperchen der Vögel, Fische und Amphibien meist grösser, auch weniger gefärbt als diejenigen der Säugethiere. Um die Kerne deutlich zur Anschauung zu bringen, behandelt man das Blutpräparat unter dem Mikroskop mit 2 proc. Essigsäure: Bei Säugethierblut scheinen sich die Schollen allmählich aufzulösen. Waren die Blutkörperchen vorher sichtbar, so verschwinden sie jetzt und hinterlassen ein kaum noch sichtbares farbloses Stroma. Bei den

Blutkörperchen der Vögel, Fische und Amphibien dagegen treten die Kerne auf Zusatz der Essigsäure zunächst stark und deutlich hervor, dann verblasst der übrige Theil des Blutkörperchens, so dass um die Kerne ein kaum noch erkennbares Stroma verbleibt; es bleiben dann eigentlich nur noch die Kerne selbst erkennbar.

Unterscheidung des Menschenblutes vom Blute der Thiere. Lässt sich das Blut der Säugethiere von dem der Vögel, Fische und Amphibien ohne erhebliche Schwierigkeiten auf Grund der vorher angegebenen Merkmale unterscheiden, so liegt die Sache ganz anders, sobald die Frage gestellt wird: Menschenblut oder Blut von anderen Säugern? Diese Frage ist nur unter ganz besonders günstigen Verhältnissen mit einiger Sicherheit zu lösen.

Die Blutkörperchen der verschiedenen Säugethiere unterscheiden sich untereinander nur durch ihre etwas abweichende Grösse: Schmidt giebt als Durchmesser für die Blutkörperchen verschiedener Thierklassen folgende an:

		Im Durchschnitt.
Mensch	0,0074 — 0,0080 mm.	0,0077 mm.
Hund	0,0066 — 0,0074 "	0,0070 "
Kaninchen	0,0060 — 0,0070 "	0,0064 "
Ratte	0,0060 — 0,0068 "	0,0060 "
Schwein	0,0060 — 0,0065 "	0,0062 "
Maus	0,0058 — 0,0065 "	0,0061 "
Ochse	0,0054 — 0,0060 "	0,0058 "
Katze	0,0053 — 0,0060 "	0,0056 "
Pferd	0,0053 — 0,0060 "	0,0057 "
Schaf	0,0040 — 0,0048 "	0,0045 "
Im Mittel von 20 Messungen sind die Blutzellen vom		
Huhn	0,0076 mm breit	und 0,0127 mm lang
Frosch	0,0154 " "	0,0211 " "

Nur wer grosse Erfahrungen im mikroskopischen Nachweise von Blutkörperchen hat, sollte Gutachten über solche Fragen abgeben; die Beantwortung der Frage, ob das Blut vom Menschen oder von anderen Säugern herrührt, sollte der Sachverständige für gewöhnlich ablehnen.

Bestimmung des Eisengehaltes im Blute nach JOLLES.

Das Princip der Methode beruht darauf, dass 0,05 cem Blut, welche minimale Blutmenge mittels Einstiches einer Nadel in die Fingerbeere austritt oder leicht herausgedrückt wird, im Platintiegel mit Hilfe einer Bunsenflamme verascht wird, wobei das Blut Eisen in Form von Eisenoxyd als rothbrauner Fleck auf dem Boden des Tiegels zurückbleibt. Das Eisenoxyd wird nun durch Schmelzen mit 0,1 g saurem schwefelsaurem Kali in schwefelsaures Eisenoxyd übergeführt, und die Schmelze so lange erhitzt, als noch Schwefelsäuredämpfe aus ihr entweichen. Die Schmelze lässt sich sehr leicht in heissem destillirtem Wasser. Der Gehalt der Lösung an Eisen wird auf kolorimetrischem Wege bestimmt. —

C. REICHART in Wien VIII, Bismogasse 24—26 liefert einen zur Ausführung dieser Methode bestimmten Apparat, dem eine genaue Gebrauchsanweisung beigegeben wird.

Nachweis von Kohlenoxydhämoglobin im Blut. Das Blut ist nach Aufnahme von Kohlenoxyd auffallend lebhaft roth und neigt wenig zur Fäulnis.

Man bereitet sich eine ziemlich stark gefärbte, wässrige Lösung des fraglichen Blutes und filtrirt diese durch ein gekostetes Filter, bis sie völlig klar ist. Von dieser Lösung bringt man eine angemessene Menge in ein planparalleles Gläschen, verflüht mit Wasser zur gesättigt rothen Färbung und stellt vor den Spalt eines Spektralapparates. Hat dieser eine Skala, so stellt man genau die Begrenzung der Streifen fest. Man beobachtet bei normalem Blut die beiden Streifen des Oxyhämoglobins (bei Kohlenoxydblut die nämlichen Streifen). Hierauf giebt man etwa 20 Tropfen gelbes Schwefelammonium zu, füllt mit Wasser bis dicht unter den Stopfen, mischt durch sanftes Schwenken, setzt den Stopfen gut auf und beobachtet wieder. Ist Kohlenoxydhämoglobin zugegen, so wird zwar das ganze Spektrum etwas heller, aber die beiden vorher beobachteten Absorptionsstreifen bleiben bestehen, während sie, wenn lediglich Oxyhämoglobin vorliegt, in das einfache Band des reducirten Hämoglobins übergehen. Man muss mehrere solcher Versuche ausführen, zum Vergleiche auch normales Blut in gleicher Konzentration heranziehen. In zweifelhaften Fällen, wenn z. B. neben viel Oxyhämoglobin nur wenig Kohlenoxydhämoglobin vorhanden ist, giebt ein kleines Spektroskop (*à vision directe*) meist ein unzweideutigeres Bild als die grossen Apparate. Während der Beobachtung der mit Schwefelammonium versetzten Blutlösung muss der Zutritt von Sauerstoff vermieden werden, da z. B. durch Schütteln mit Luft das Spektrum des Oxyhämoglobins für kurze Zeit auftritt und dann natürlich unter Umständen für Kohlenoxydhämoglobin gehalten werden kann. Um das Spektrum des Kohlenoxyds zu studieren, leitet man in eine Blutlösung einige Zeit hindurch Leuchtgas ein.

Sanguis Hirci. Bocksblut. Das (nicht defibrinirte) eingetrocknete Blut des Rindes. Es wird im Handel bezogen und als Pulver vorrätig gehalten. In vielen Gegenden Deutschlands ist das Bocksblut noch Volksheilmittel, besonders bei Lungenentzündung, Blutspeien, Blutflüssen, überhaupt bei allen Krankheiten, von welchen nach Ansicht des Volkes das Blut die Ursache ist.

Sanguis bovinus inspissatus. Extractum Sanguinis bovini. Völlig frisches, durch Queren defibrinirtes Rinderblut wird unter Agitiren im Dampfbade erhitzt, bis es in eine teigig-krümelige Masse verwandelt ist. Diese wird an einem Orte von 40—60° C. unter bisweiligem Umrühren ausgetrocknet und in ein Pulver verwandelt. Es werde in dicht beschlossenen Glasgefässen aufbewahrt. Ein rötlich-braunes, in Wasser unvollständig lösliches Pulver, welches ca. 0,5 Proc. Eisen und 13 Proc. Stickstoff enthält. Es wird als Tonicum, ein weniger sorgfältig bereitetes Extrakt in der Oekonomie als Pferdefutter gebraucht.

Man giebt es zu 0,5—1,0—1,5 einige Male des Tages bei Skrofeln, Atrophie, chronischer Anämie, Chlorose.

Haematinum. Haematosinum. Haematosin. Frisches defibrinirtes Blut wird mit dem 5fachen Volumen Weingeist durchgeschüttelt, das entstandene Coagulum ausgepresst, dann fein vertheilt, im Wasserbade in Weingeist, welcher mit 8 Proc. concentrirter Schwefelsäure versetzt ist, gelöst, heiss filtrirt und das Filtrat mit einem Zehntel-volumen Wasser und soviel trockenem Kochsalz versetzt, dass möglichst genau aus dem Natrium desselben mit der Schwefelsäure Natriumsulfat entsteht (auf 10 conc. Schwefelsäure 13 Kochsalz). Man erhitzt das Gemisch im Wasserbade eine Stunde hindurch und lässt dann erkalten. Der Bodensatz wird erst mit Wasser, dann mit Weingeist gewaschen, hierauf in verdünnter Aetznatronlauge gelöst, und aus der Lösung das Hämatin mit verdünnter Schwefelsäure ausgefällt. Der Niederschlag wird erst mit Wasser, dann mit Weingeist ausgewaschen und in gelinder Wärme getrocknet.

Hämatin ist ein amorphes, rötlich-braunes oder braunes Pulver mit metallischem Reflex, geruch- und geschmacklos, unlöslich in Wasser, Weingeist, Aether, löslich in mit Säuren oder Alkalien versetztem Weingeist, wässrigem Aetzammon und Aetznalkalilösungen, auch in flüchtigen und fetten Oelen. Es enthält 8—9 Proc. Eisen. Dieses Hämatinpräparat dürfte durch die modernen Blutpräparate vollständig ersetzt werden.

Das Hämatin ist von Tannin als ein Eisenmedikament und Tonicum empfohlen worden, weil es das Eisen in einer im Magensaft leicht löslichen Form enthalte. Es wird zu 0,5—0,75—1,0 einige Male des Tages in Pulvern, Pillen, Chokolade etc. bei Atrophie,

Chlorose und anderen Schwächeleiden gegeben. Die Heilerfolge sind von einigen Seiten bestritten worden.

Liquor Haemalbuminal.

Rad. Tazs.

Rp. 1. Haemalbuminal	50,0
2. Aquae fervidae	650,0
3. Spiritus (30 Proc.)	150,0
4. Sirupi Sacchari	150,0
5. Tincturae aromatica	30,0
6. Aetheris scutell. gtt.	30,0

Man löst 1 in 2, fügt nach dem Erkalten 3—6 hinzu, lässt absetzen und filtrirt.

Liquor Haemalbuminal (Mösch. Ap.-V.).

Haemalbuminaseos.

Rp. Haemalbuminal	30,0
Aquae destillatae	650,0
Tincturae Vanillae	5,0
Arak	10,0
Spiritus Aethera nitrosi	2,0
Elaeosacchari Cumarini (1:1000)	0,2

Elaeosacchari Amygdalarum (1:50) 0,2

Elaeosacchari Rosae (1:50) 0,2

Saccharini 0,2

Spiritus (30 Proc.) 100,0

Sirupi Sacchari 200,0

Man löst das Haemalbumin unter Erwärmen im Wasser, fügt die übrigen Bestandtheile der noch heissen Lösung so und filtrirt nach mehrstägiger Absetzen.

Pilulae Haemalbuminal cum Guajacolo.

(Mösch. Ap.-V.).

Rp. Haemalbuminal sicc. pur.	10,0
Guajacoli carbonici	5,0
Extracti Strychni (Germ.)	0,05
Extracti Gentianae	1,0
Glycerini	q. s.

Pilulae pilulae No. 100.

Moderne Blutpräparate. Die Erwägung, dass das Blut sämtliche für den thierischen Organismus erforderlichen Baustoffe in der am leichtesten assimilirbaren Form enthält, und dass der rothe Blutfarbstoff eine natürliche Eisenverbindung ist, die jedenfalls leicht assimilirbar wird, hat in den letzten Jahren dazu geführt, eine Anzahl von Blutpräparaten darzustellen, welche bestimmt sind, als rothierende Mittel an die Stelle der bisher benutzten Eisenpräparate zu treten. Diese Mittel treten zur Zeit meist als Specialitäten auf, deren Darstellungsvorschrift nicht sicher bekannt ist, die überhaupt zur Zeit noch nicht genügend bezüglich ihrer Zusammensetzung studirt sind.

L. LEXIN hat die wichtigsten dieser Mittel spektroskopisch geprüft, um die Frage zu entscheiden, inwieweit dieselben noch unveränderten Blutfarbstoff enthalten oder nicht. Er macht über diesen Punkt folgende Angaben:

I. Präparate, welche den Blutfarbstoff unverändert oder nur Spuren von Methämoglobin enthalten.

PREUFER'S Hämoglobineextrakt. Eine blutrothe, sirupartige Masse, die ca. 33 Proc. Hämoglobin enthalten soll. Zeigt die Linien des Oxyhämoglobins und des Methämoglobins.

HOMMEL'S Hämologen. Aus defibrinirtem Rinderblut mit Zusatz von Malaga und Glycerin hergestellt. Eine dunkelrothe Flüssigkeit, zeigt bei geringer Verdünnung einen starken Methämoglobinstreifen, bei weiterer Verdünnung die beiden Blutlinien, nach der Reduktion das verwaschene Hämoglobinband.

Fortuna-Hämologen von BERNHARD GOLDMANN. Erweist sich als methämoglobinbaltiges Blutpräparat.

Hämoglobina-Albuminat von THURM. Eine rothbraune, mit Malagawein hergestellte Flüssigkeit, „welche alle Bestandtheile des gesunden Blutes in natürlicher, verdaulicher Form enthält“, zeigt die Methämoglobinlinie neben den beiden Oxyhämoglobinstreifen, nach der Reduktion das verwaschene Hämoglobinband.

II. Präparate, welche Methämoglobin und Hämatin enthalten.

Die nachstehenden Präparate zeigen spektroskopisch die Methämoglobinlinie mit den Linien des Oxyhämoglobins; nach der Reduktion erscheint das breite, verwaschene Hämoglobinband und innerhalb desselben eine Hämochromogenlinie, wodurch die Anwesenheit von Hämatin in den Präparaten gekennzeichnet ist.

PREUFER'S physiologisches Hämoglobina-Eiweiss, welches in Form von mit Chokolade überzogenen Zöckchen in den Handel kommt und einen Mindestgehalt von 1 g Hämoglobin enthalten soll.

Hämoglobin NARDI. Natürlicher Blutfarbstoff in Pulverform und in Chokoladepastillen.

Dynamogen von SAUER. Ein flüssiges, organisches Eisenhämoglobinpräparat.

BADLAUER'S Hämoglobintabletten. In jeder Tablette ca. 0,5 g Hämoglobineiweiss enthaltend.

Hämoglobin in lamellis von E. MARCK. Rothbraun glänzende Blättchen, in Wasser mit rother Farbe löslich.

Ferrhämin-HERTEL. Neues, organisches Eisenalbuminat, eine organische Verbindung von frischem Rinderblut und Eisen, der zur Konservirung 20 Proc. spanisches Weiness zugesetzt sind.

III. Präparate, in denen Hämoglobin, bez. Oxyhämoglobin spektroskopisch nicht mehr zu erkennen ist.

Hämalbumin-DAHLEN, von F. W. KLEWKA in Köln a./Rh. dargestellt, kommt als schwarzes Pulver in den Handel. Dasselbe ist in heissem Wasser leicht löslich und besteht aus nicht koagulirbaren Albuminaten.

Hämol-KOBEKT. Wird durch Einwirkung von Zinkstaub als Reduktionsmittel auf deshydrirtes Blut erhalten. Ein graues, in Wasser schwer lösliches Pulver.

Hämogallol-KOBEKT. Durch Einwirkung von Pyrogallol auf stromafreie, concentrirte Blutlösung dargestellt, ist ein braunrothes, in Wasser schwer lösliches Pulver.

Die vorstehend genannten Präparate zeigen mit Ausnahme des Hämogallols den Streifen des sauren Hämatins. Nach der Reduktion geben sie das Band des reducirten Hämatins (Hämochromogens).

Cuprohämol. Hämolum cupratum. Kupferhämol. Wird durch Fällung einer Blutlösung mit Kupfersalzlösung dargestellt. Dunkelbraunes Pulver, Anwendung gegen Anämie.

Dynamogen ist ein dem Hämatogen ähnliches Präparat.

Fer crénelé von E. MEYER. Eine Verbindung von Blutfarbstoff mit Eisen. Wird durch Fällung einer Blutlösung mit einer Eisentlösung dargestellt. Ein braunes, fast geschmackloses Pulver, in ammoniakalischem Wasser mit rother Farbe löslich. Enthält ca. 3 Proc. Eisen.

Ferrohämol MEYER. Eisenhämol. Eine 5proc. von den Hüllen der Blutkörperchen befreite Blutlösung wird mit einer möglichst neutralen Ferrisalzlösung in solcher Menge versetzt, dass auf 1 l Blut ca. 4,5 g Eisen kommen. Man neutralisirt die saure Mischung mit Natriumkarbonat, filtrirt den braunen Niederschlag ab, wäscht ihn aus, presst ihn ab und trocknet nicht über 40° C. — Braunes, fast geschmackloses Pulver, in sehr verdünntem Ammoniak mit rother Farbe löslich; enthält ca. 3 Proc. Eisen. Bei chlorotischen Zuständen.

Hämalbumin-China-Elixir. Hämalbumini 3,0, Aquae ferridae 45,0, Vini Chinae 45,0, Glycerini 5,0, Spiritus 2,0.

Hämal-GROFFLER. Ein dem Hämalbumin ähnliches, aus Rinderblut bereitetes Präparat. Ein braunes, amorphes, geruchloses Pulver, mit etwa 90 Proc. Trockensubstanz.

Hämoferrogen ist trockenes Hämatogen.

Hämolum bromatum. Bromhämol. Enthält 2,7 Proc. Brom an den Blutfarbstoff gebunden. Wird als beruhigendes Mittel an Stelle des Kaliumbromide angewendet.

†† **Hämolum Hydrargyro-jodatum. Quecksilberjodür-Hämol.** Enthält 13 Proc. Quecksilber und 28 Proc. Jod an Blutfarbstoff gebunden. Dreimal täglich in Gaben von je 0,1 g als Pillen bei den Spätformen der Syphilis.

Jodhämol. Hämolum jodatum. Eine von den Blutkörperhüllen befreite Blutlösung wird mit einer wässrigen oder alkoholischen Jodlösung, eventuell unter Neutralisation der entstehenden Säure durch Alkali, bei einer 0° C. nicht erheblich übersteigenden Temperatur gefällt. Braunes Pulver, 16,8 Proc. Jod enthaltend. Anwendung an Stelle des Kaliumjodide bei tertiärer Syphilis, Sirophulose. Dreimal täglich 0,2–0,3 g in Pillen.

Oxyneronin ist ein amerikanisches Synonym für Oxyhämoglobin.

Sanguinal KREWEL & Co. Soll in 100 Th. = 48 Th. natürliche Blutmasse, 10 Th. Oxyhämoglobin und 44 Th. peptonisirte Muskelweisse enthalten. **Pilulae Sanguinali KREWEL & Co.** sollen in jeder Pille die wirksamen Bestandtheile von 5 g frischem Blut enthalten.

Trefusia. Ist eingedicktes Ochsenblut. Diätetisches Präparat.

Blutflecken zu entfernen. Man entfernt Blutflecken durch Behandeln mit Kaliumjodidlösung oder Weinsäurelösung.

HAYEM'sche Flüssigkeit zur Zählung der Blutkörperchen. Aquae destillatae 300,0, Natrii chlorati 1,0, Natrii sulfurici crystallati 5,0, Hydrargyri bichlorati 0,5.

MEYER's physiologisches Salz. Ist eine künstliche Mischung der im Bluteserum zu etwa 0,8 Proc. enthaltenen anorganischen Salze.

MELASSEZ' Lösung. Findet bei der Herstellung der TRICHMANN'schen Krystalle Verwendung. Rp. Mucilaginis Gummi Arabici 3,75, Natrii sulfurici 1,875, Natrii chlorati 1,05, Aquae 100,0. Das spec. Gewicht ist = dem des Blutes (1,05–1,0571).

Pilulae roborantes von Apotheker SMITH. Drei Pillen enthalten die Salze aus 2 g Blut und 1 g Muskelweisse, neben den nöthigen Bindemitteln.

Schlo-Liao. Chinesischer Kitt für Porcellan etc. Gepulverter frisch gebrannter Kalk 54,0, Alaunpulver 6,0, Blut frisches 40,0.

VIBERT's Flüssigkeit zur Konservirung der Blutkörperchen: Hydrargyri bichlorati 5,0, Natrii chlorati 30,0, Aquae destillatae 1000,0.

Sanguis Draconis.

Resina Draconis (Ergänzb.). **Sanguis Draconis**. — **Drachenblut**. — **Sang-dragon** (Gall.). — **Dragon's blood** ist das rothgefärbte Harz verschiedener Pflanzen, von denen gegenwärtig nur 1 von grösserer Bedeutung ist.

I. **Indisches oder Palmendrachenblut von Calamus (Daemonorops) Draco Willd.** (Palmae — Lepidocaryinae — Metroxyleae — Calameae) aus Borneo und Sumatra. Man gewinnt das freiwillig aus den schuppigen Früchten oder nach Anritzen derselben austretende Harz, indem man 1) die Früchte in Säcken schüttelt, das abgestossene Harz in der Sonne erweicht und in Kugeln oder Stäbchen von 20 cm Länge und 1–2 cm Dicke formt, welche letztere mit Blättern umhüllt und mit Grashalmen umschürt werden (beste Sorte), oder 2) die schon geschüttelten Früchte auskocht und das Harz in Kuchen formt.

Es ist aussen braunroth, auf dem Bruche fast karminroth. Geruch fehlt, Geschmack kratzend und etwas stänlich. Unter dem Mikroskop sind kleinste Splitter gelb. Gute Sorten sind in Alkohol und Aether leicht löslich, in Benzol, Chloroform, Essigäther, Petroläther, Schwefelkohlenstoff theilweise löslich. Beim Lösen hinterbleiben stets Pflanzenreste (Epidermis, Fasern, Steinzellen, Gefässe).

Bestandtheile nach K. DIETZSCH. 2,5 Proc. Draconiban $C_{20}H_{30}O_4$, 13,58 Proc. Dracoresen $C_{20}H_{30}O_6$, 56,36 Proc. Benzoesäureester des Dracoresins (notannols $C_{20}H_{30}COO.C_6H_5O$ und Benzoylessigsäureester desselben Alkohols $C_6H_5CO.CH_2COO.C_{20}H_{30}O$, 0,33 Proc. in Aether unlösliches Harz, 0,03 Proc. Phloboaphen, 8,8 Proc. Asche, 18,4 Proc. pflanzliche Reste.

Verfälschungen. Eisenoxyd, Bolus, Kunstprodukte aus Harz, rothem Sandelholz, Gummi und Kolophonium.

Zum Nachweis von Palmendrachenblut pulvert man 10 g, stellt mit 50 ccm Aether heiss aus, concentrirt die Lösung auf 30 ccm, gießt sie in 50 ccm absoluten Alkohol und stellt beiseite. Nach einer Stunde entsteht ein weissler, flockiger Niederschlag.

Bestimmung der Harzzahl nach DIETZSCH. 1 g Drachenblut übergiesst man mit 50 ccm Aether, 25 ccm alkoholischer $\frac{1}{2}$ -N.-Kalilauge und lässt in einer verschlossenen Glasstöpselflasche 24 Stunden stehen. Dann setzt man 250 ccm Wasser und 100 ccm Alkohol zu und titirt mit $\frac{1}{2}$ -N.-Schwefelsäure und Phenolphthalein zurück. Die gebundenen Kubikcentimeter KOH $\times 28,08$ = Harzzahl. Dieselbe beträgt 79,8–119,0.

Bestimmung der Gesamt-Verseifungszahl. 1 g Drachenblut übergiesst man mit 50 ccm Aether, 25 ccm alkoholischer $\frac{1}{2}$ -N.-Kalilauge und lässt 24 Stunden verschlossen stehen. Dann fügt man 25 ccm wässrige $\frac{1}{2}$ -N.-Kalilauge zu, lässt wieder 24 Stunden stehen und titirt mit denselben Zusätzen wie oben zurück. Die gebundenen Kubikcentimeter KOH $\times 28,08$ = Gesamt-Verseifungszahl. Dieselbe beträgt 86,8–173,2.

Anwendung: Als Heilmittel ist es veraltet und wird nur noch als farbender Zusatz zu Pflastern, Zahnmitteln, in der Technik zu Firnissen, Holzbeizen u. dergl. gebraucht. Goldlack. 100 Körnerlack, 50 Mastix, 75 Sandarak, 15 Drachenblut, 25 Gutti, 5 trockner Orlean, 30 venet. Terpentin, 10 rothes Sandelholz, 700 Weingeist (94 proc.).

Mahagoni-Anstrich für Holz. Man beizt das Holz mit verdünnter, roher Salpetersäure und bepinselt es dann mit einer filtrirten Lösung von 30 Drachenblut, 22,5 Soda, 600 Weingeist (Brit. and Col. Drugg.).

II. **Kanarisches Drachenblut von Dracaena Draco L.** (Liliaceae — Dracenoideae — Dracaeneae) ist aus dem Handel völlig verschwunden.

III. **Drachenblut von der Insel Socotra von Dracaena Cinnabari Balf. fil.** Es bildet bis 1,25 cm lange Thränen von tiefrother Farbe, die häufig roth bestäubt erscheinen. In absolutem Alkohol lösen sich 90,5 Proc. mit blutrother Farbe. Asche 3,45 Proc. Harzzahl 81,2–87,4. Gesamt-Verseifungszahl 92,4–95,4.

IV. In Westindien und Südamerika wird Drachenblut aus **Pterocarpus Draco L.** gewonnen ebenso in Südamerika (Venezuela) aus **Croton gossypifolium H. B. K.** und in Mexiko aus **Croton Draco Schlechtl.** (Vergl. weiter Bd. I, S. 972.)

Sanicula.

Gattung der Umbelliferae — Saniculoideae — Saniculeae.

I. Sanicula europaea L. Heimisch in Europa, Kaukasus, Persien, Gebirge des tropischen Afrika, Kap. Mit kahlem, gefurchtem, 0,5 m hohem Stengel und grundständigen, langgestielten, handförmig-5 theiligen Blättern, deren Zipfel dreilappig und ungleich doppelt gelappt sind. Die kopfförmig zusammengesetzten Dolden mit vielblättriger Hülle haben weisse oder röthliche Blüthen.

Man verwendet die geruchlosen, etwas salzig-bitter schmeckenden Grundblätter:

Folia Saniculae. Herba Saniculae s. Diapensiae. — Sanickel. Saunickel. Bruchkraut. — Herbe de sanicle (Gall.).

Volkmittel gegen Leiden der Luftwege.

II. Ebenso verwendet man in Amerika von *S. marylandica L.* (Black snakeroot) und *S. canadensis L.* (Pocootroot) die Blätter und die Wurzeln.

Santalum.

Gattung der Santalaceae — Osyrideae.

I. Santalum album L. Heimisch in Ostindien und im malayischen Archipel. Liefert:

Lignum Santali album seu citrinum. — Weisses oder gelbes Sandelholz. Bombay- oder Makassar-Sandelholz. — Bois de santal citrin (Gall.). — Sandal Wood.

Beschreibung. Man unterscheidet weisses und gelbes Sandelholz, und zwar soll ersteres der Splint, letzteres das Kernholz sein. Es ist deutlich concentrisch geschichtet, unter der Lupe lässt es Markstrahlen und Gefässporen erkennen. Die Markstrahlen sind 1–2 Zellenreihen breit. Die Gefässe werden 89 μ weit, sie sind einzeln oder zu 2–3 gruppiert. Die Holzfaser sind stark verdickt. Ferner in den Holzstrahlen kurze tangential Reihen von Krystallzellen. — Das Holz ist hart und schwer, sinkt aber im Wasser nicht unter. Geruch, besonders des frisch geschnittenen, angenehm. Liefert ätherisches Oel:

Oleum Santali (Germ. Austr. Brit. Holv. U-St.). **Oleum ligni Santali.** — Sandelholzöl. Ostindisches Sandelholzöl. — Essence de Santal. — Oil of Sandal Wood.

Darstellung. Sandelholzöl wird gewonnen durch Destillation des zerkleinerten Holzes oder Wurzelholzes mit Wasserdampf. Ausbeute 3–5 Proc. Das in Ostindien destillierte Oel ist meist von dunkler Farbe, die von Zersetzungsprodukten herrührt; es ist häufig noch obendrein mit fettem Oel verfälscht und kommt für den Arzneigebrauch nicht in Betracht. Als „Makassar Sandelholzöl“ wird eine geringere Sorte des ostindischen Sandelholzes bezeichnet.

Eigenschaften. Ziemlich dicke, ölige, gelbe Flüssigkeit von gewürzhaftem, schwachem, aber sehr anhaltendem Geruch und unangenehmem, kratzigem Geschmack. Spec. Gewicht 0,975–0,980, Germ. (0,975–0,980 Brit. 0,97–0,98 Holv. U-St. Oel vom spec. Gewicht 0,960[1], wie es Austr. fordert, ist niemals rein.). Drehungswinkel im 100 mm-Rohr –17° bis –19°. Sandelholzöl löst sich bei +20° C. in 5 Th. Spiritus dilutus (von 70 Vol. Proc.) klar auf. Verseifungszahl 5–15.

Zusammensetzung. Ueber 90 Proc. des Sandelholzes bestehen aus „Santalol“, worunter man nach neueren Untersuchungen ein Gemenge zweier Alkohole versteht, von denen der eine, α -Santalol, schwach rechts, der andere, β -Santalol, ziemlich stark nach links dreht. α -Santalol siedet bei 300–302° C. und hat die Zusammensetzung $C_{15}H_{24}O$; β -Santalol siedet bei 309–310° C. Ferner enthält das Oel Santon, einen Kohlenwasserstoff $C_{15}H_{22}$ vom Siedepunkt 139–140° C., ein Keton $C_{15}H_{24}O$, Santalon, Teresantalol, saure $C_{15}H_{24}O_2$ vom Schmelzpunkt 157° C., und endlich flüssige Santalösäure $C_{15}H_{24}O_3$.

Prüfung. Gute Kriterien für die Reinheit sind das spezifische Gewicht und die Löslichkeit in Spiritus dilutus. In zweifelhaften Fällen ist die Ausführung einer Acetylierung zu empfehlen, die unter *Olea aetherea* auf S. 500 beschrieben ist. Reines Sandelholzöl enthält mindestens 90 Proc. Santalol.

Aufbewahrung. Sandelholzöl muss geschützt vor Luft und direktem Sonnenlicht aufbewahrt werden, da es sonst seine Löslichkeit in Spiritus dilutus schnell verliert.

Anwendung. Bei katarrhalischen Erkrankungen der Schleimhäute, chronischer Bronchitis und besonders mit gutem Erfolge bei akuter Gonorrhoe und gonorrhoeischer Cystitis. Dosis: 1–3 mal täglich 20 Tropfen in Gelatinekapselfn.

Westindisches Sandelholzöl ist das Destillat des Holzes von *Amyris balsamifera* L. (Familie der Burseraceae). Es stellt eine dicke, zähe Flüssigkeit dar vom spec. Gewicht 0,960–0,967. Es ist vom ostindischen Oele leicht durch seine Rechtsdrehung sowie durch seine Nichtlöslichkeit in Spiritus dilutus zu unterscheiden. Seine Bestandtheile sind Amyrol $C_{16}H_{34}O$ sowie Cadinen $C_{15}H_{24}$.

II. *Lignum Santali rubrum* (Austr.). *Pterocarpi Lignum* (Brit.). *Santalum rubrum* (U-St.). *Lignum santalinum rubrum*. — Rothes Sandelholz. Callaturholz. — Bois de santal rouge (Gall.). — Red Sanders Wood. Red Sandal Wood. Red Saunders. Ruby Wood. Stammt von *Pterocarpus santalinus* L. f. (Papilionaceae — Dalbergiaceae — Pterocarpaceae). Heimisch in Vorderindien.

Beschreibung. Die Droge soll nur aus dem Kernholz ohne den heller gefärbten Splint bestehen. Unter der Lupe erkennt man die Gefässporen und, sie umschliessend, tangential verlaufende, hellrothliche Bänder (Pareenchym) und die feineren Markstrahlen. Die Farbe ist auf der frischen Spaltfläche blutroth.

Die Hauptmasse des Holzes machen die verdickten Librifasern aus, die von Krystallkammerfasern, die Einzelkrystalle von Oxalat führen, begleitet werden. Die Gefässe werden 350 μ weit. Die Markstrahlen sind eine Zellreihe breit und 5–10 Zellen hoch. Im Pulver fallen die Librifasern besonders auf.

Bestandtheile. Ein rother Farbstoff: Santalin $C_{14}H_9(CH_3)(OH)COOH$. Er besitzt den Charakter einer Säure und bildet prismatische Krystalle, die in Wasser unlöslich, in Aether, Alkohol und Alkalien löslich sind.

Aufbewahrung. Anwendung. Man bewahrt das von etwaigen Resten des Splints befreite Kernholz theils geschnitten, theils gepulvert in dicht verschlossenen Gefässen vor Licht geschützt auf. Es dient in Specieform zu Theemischungen, gepulvert zum Bestreuen von Pillen und Bissen, als färbender Zusatz zu Pflastern, Zahnpulvern, Räucherkerzen — überhaupt als Färbemittel für Tinkturen, Mundwasser, Firnisse, Holzboizen u. dergl., ferner zur Verfälschung von Safran (Bd. I, S. 967). Technisch ist es wegen seiner Politurfähigkeit als „Callaturholz“ geschätzt. Für pharmaceutische Zwecke verwendet man nur das aus „unfermentirtem“ Holze hergestellte Pulver, nicht die dreimal so billige, für Färber geeignete Handelswaare; ebenso die eigens hergestellten Schnittformen, nicht die künstlichen Raspelpilae.

Tinctura Santali rubri: 1 Th. grob gepulvertes Sandelholz, 5 Th. Weingeist.

<i>Aqua dentifolia americana.</i>		<i>Oil Juniper</i>	2,0
Hamb. Vorchrift.		<i>Essai (mollis)</i>	5,0
<i>Sp. Acid sulfuric. dilut.</i>	3,0	<i>Oil Rosace</i>	15,0
<i>Balsam peruvian.</i>	0,8	<i>Aetheris</i>	100,0
<i>Oil Rosaceum</i>	0,2		
<i>Tinctur. Benzoe</i>	50,0	Wie <i>Collempl. adhaesiv.</i> (Bd. I, S. 681) zu bereiten.	
„ <i>Cinnamom.</i>	25,0	Kaplastum incogitum aus santalino.	
„ <i>Pyrethri</i>	25,0	<i>Sp. Cerae flavae</i>	
„ <i>Santali rubr.</i>	75,0	<i>Rosace Plol</i>	50,0
<i>Aqua destill.</i>	60,0	<i>Terebinthinae</i>	20,0
<i>Spiritus (80 Vol. proc.)</i>	762,0	<i>Liqui Santal. rubr</i>	10,0
<i>Collemplastrum oxycroci (Dittmarich).</i>		<i>Croci pulv.</i>	
<i>Sp. Massae Collemplastri</i> (Bd. I, S. 682)	800,0	<i>Aluminae pulv.</i>	
<i>Liqui Santali rubr. pulv.</i>	50,0	<i>Myrrhae</i>	
<i>Sandalum pulv.</i>	20,0	<i>Opbani</i>	5,0
<i>Extr. Capsuli aeth.</i>	1,0		

Foliae Olei Santali.	Rubromelle Rhei	peur.
Rp. Benzoe pulv.	Radix Iliquirit.	+
Oleum Santali aa 5,0	Gummi arabic.	+
Carbonis animalis q. s.	Tragacanthae	— aa 5,0.
Man formi l. a. 50 Pillen.	Tinctura vulneraria.	
Pulvis Santali liqorum.	Wundwasser.	
Essence ou Poudre des trois santoux.	Rp. Tinctur. Chinae	50,0
Rp. Ligni Santal. rubr. pulv. 20,0	Tinctur. Santali	100,0
Flos. Rosae „ 40,0	Aqua vulneraria, spirit.	800,0.

Antirrhinokapseln von Apoth. Kunt Märkte, gegen Tripper, enthalten gerbsaures Saloleiweis mit Santalol.

Capsules Indiennes sind Kapseln mit Ol. Santali.

Genérol von Hunk & Co. in Leipzig, gegen Leiden der Harnwerkzeuge, ist ein fast reinees Santalol.

Hart's Remedy gegen Augenkrankheiten ist mit Santalholz gefärbte Butter und ein Rosmarinblättersauszug.

Salosantal, gegen Krankheiten der Harnwerkzeuge, ist ein aus Salol und Ol. Santali dargestelltes Präparat (Riedel's Mentor).

Santal Midy sind mit unreinem Ol. Santali gefüllte Gellertkapseln (Wysok).

Santolina.

Gattung der Compositae — Anthemideae — Anthemidineae.

I. Santolina Chamaecyparissus L. Holmisch im westlichen Mittelmeergebiet. Kleiner, grundfing behaarter Strauch mit lineal-vierseitigen, vierreihig gesähten Blättern. Blütenköpfchen mit weichhaarigen, glockigem, ziegeldachigem Hüllkelch und citronengelben Blüten, Randblüten weiblich, undeutlich zungenförmig, Scheibenblüten zwittrig mit zusammengedrückter Kronröhre. Blütenboden mit Spreublättern. Geruch durchdringend aromatisch, Geschmack bitter. Liefert im blühenden Kraut:

Flores Santolinae. Summitates Santolinae seu Abrotani montani. — **Sommité fleurie de santoline ou d'Aurora femelle** (Gall.).

Wird als Volksmittel gegen Eingeweidewürmer angewendet.

II. Die Blätter von I und die von **Santolina rosmarinifolia L.** sind als **Folia Rosmarini** in den Handel gekommen (s. Rosmarinus).

Santoninum.

I. † Santoninum. (Anstr. Brit. Germ. Helv. U-St.). **Santonine** (Gall.). **Santonin.** **Santonina.** **Acidum santoniticum** (santonileum). **Santoninsäure**(anhydrid) $C_{12}H_{16}O_4$. Mol. Gew. = 246.

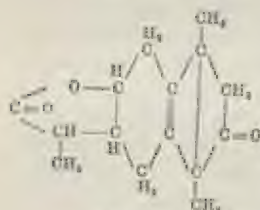
Der aus den Zitterblüthen abgechiedene, wirksame Bestandtheil, chemisch ein Säureanhydrid darstellend.

Darstellung. Diese beruht darauf, dass das Santonin beim Behandeln mit Kalkhydrat in das in Wasser und Weingeist leicht lösliche Kalksalz der Santoninsäure übergeht und aus dieser Lösung durch Säuren wieder als Santonin gefällt wird: 5 Th. Wurmsamen werden mit 1 Th. Kalkhydrat zusammen gemahlen und die Mischung einer systematischen Auslaugung mit heissem Wasser in einer Batterie cylinderförmiger Extraktionsgefässe unterworfen. Die genügend concentrirte Lauge wird im Vakuum zur dünnen Sirupkonsistenz eingedampft und mit Salzsäure zerlegt. Es scheidet sich mit Harz verunreinigtes Rohsantonin ab, welches nach einigen Tagen von der Lauge getrennt, mit Wasser ausgewaschen und durch Behandlung mit verdünntem Ammoniak von dem Harz befreit wird. Die völlige Reinigung geschieht durch mehrmaliges Umkrystallisiren aus Weingeist und Filtriren der heissen Lösung über Thierkohle. Die von der Lauge getrennten Krystalle werden bei gelinder Wärme im Dunkeln getrocknet.

Eigenschaften. Das Santonin bildet farb- und geruchlose, bitterschmeckende, rhombische Tafeln oder Prismen, welche sich am Lichte rasch gelb färben. Sie haben bei 21° C. das spec. Gewicht 1,247, schmelzen bei 170° C. und drehen die Ebene des polarisirten Lichtes nach links. Kleine Mengen sublimiren bei vorsichtigem Erhitzen über den Schmelzpunkt ohne erhebliche Zersetzung. Das Santonin löst sich in 5000 Th. kaltem und 250 Th. kochendem Wasser, in 45 Th. kaltem und 8 Th. siedendem Weingeist von 90 Proc., in etwa 75 Th. Aether und in 4 Th. Chloroform zu neutralen Flüssigkeiten. Auch in flüchtigen und fetten Oelen ist es mehr oder weniger löslich. Das durch das Licht gelb gefärbte Santonin giebt mit Weingeist und Chloroform gelbe Lösungen, welche beim Verdunsten jedoch wieder farbloses Santonin hinterlassen. Essigsäure und Schwefelsäure lösen das Santonin leicht.

Das Santonin ist ein inneres Anhydrid (Lacton) der Santoninsäure $C_{12}H_{10}O_4$. Salze der letzteren entstehen, wenn man Santonin in Kalilauge oder Natronlauge, Kalk- oder Barytwasser auflöst. $C_{12}H_{10}O_4 + KOH = C_{12}H_{11}O_4K$. Werden solche Salzlösungen mit Säuren angesäuert, so wird zunächst die Santoninsäure in Freiheit gesetzt (man kann sie durch sofortiges Ausschütteln mit Aether isoliren). Bleibt die Santoninsäure längere Zeit in Berührung mit Säuren, so wird sie — ebenso auch beim Erwärmen — in Wasser und das zugehörige lactonartige Anhydrid, d. i. Santonin, gespalten.

Wird eine alkoholische Lösung von Santonin einige Monate lang dem Lichte ausgesetzt, so entsteht die zweibasische Photosantoninsäure, bezw. deren Aethylester. Gegen Oxydationsmittel ist Santonin ziemlich beständig; von Kaliumpermanganat wird es in der Kälte kaum angegriffen; von verdünnter Salpetersäure wird es beim Erwärmen ohne Bildung von Zwischenprodukten zu Kohlensäure, Bernsteinsäure, Essigsäure und Cyanwasserstoffsäure oxydirt. Nach seinen bis jetzt bekannt gewordenen Abbau- und Umwandlungsprodukten ist es als ein Derivat des Naphthalins anzusehen und zwar kommt ihm die bestehende Konstitutionsformel zu.



Santonin.

Reaktionen. 1) Schüttelt man etwa 0,05 g Santonin mit ungefähr 5 ccm weingeistiger Kalilauge, so entsteht, namentlich beim leichten Anwärmen der Flüssigkeit, Rothfärbung. — 2) Schüttelt man 0,01 g gepulvertes Santonin mit einem erkalteten Gemisch von 1 ccm Schwefelsäure und 1 ccm Wasser, erwärmt die entstandene, farblose Lösung auf 95—100° C. und setzt dann eine sehr geringe Menge verdünnte Eisenchloridlösung zu, so färbt sich die Flüssigkeit schön violett.

Prüfung. 1) Das Santonin sei farblos (nicht gelb) und färbe sich beim Durchfeuchten mit Schwefelsäure oder Salpetersäure nicht. Bei dieser Prüfung ist jede Erwärmung auszuschließen, da z. B. auch völlig reines Santonin beim Erwärmen mit Schwefelsäure Gelbfärbung annimmt. Man giebt auf zwei Uhrgläser je etwa 1 ccm konc. Schwefelsäure bez. 25 proc. Salpetersäure und rührt in beide Säuren je einige Kryställchen Santonin ein. Tritt gelbe, rothe oder braune Färbung ein, so können Salicin oder Zucker oder ähnliche Substanzen zugegen sein. Derartige Verunreinigungen würden sich leicht nachweisen lassen, wenn man 1 g des verdächtigen Santonins mit 10 ccm Chloroform im Probirrobre schüttelt. Reines Santonin würde eine klare Lösung geben, die genannten Verunreinigungen würden ungelöst zurückbleiben. — 2) Prüfung auf Alkaloide, namentlich Brucin und Strychnin. Man kocht 2 g des gutdurchmischten Santonins mit 60—80 ccm Wasser und 5 ccm verdünnter Schwefelsäure, lässt unter häufigem Umschütteln völlig (?) erkalten und filtrirt. 10 ccm des Filtrates werden mit 10 ccm Wasser verdünnt und mit Kaliumquecksilberjodidlösung (Mayer's Reagens) versetzt. Es darf auch nach 2—3stündigem Stehen weder ein Niederschlag, noch eine Trübung entstehen. (Abwesenheit von Alkaloiden überhaupt.) — Ein anderer Theil des Filtrates wird mit etwa 10 Tropfen Kaliumdichromatlösung versetzt: Es darf keine Trübung entstehen, bez. sich ein gelber Niederschlag nicht bilden. Ein solcher würde muthmaßlich aus Strychnin

bestehen. In diesem Falle würde dieser Niederschlag, nach einmaligem Auswaschen auf konc. Schwefelsäure gebracht, diese blau bis blauviolett färben. — 3) 0,5 g Santonin müssen auf dem Platinbleche verbrennen, ohne wägbare Mengen eines unverbrennlichen Rückstandes zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Wegen seiner stark wirkenden Eigenschaften werde Santonin vorsichtig und, da es sich am Lichte gelb färbt, auch vor Licht geschützt aufbewahrt.

Anwendung. Das Santonin besitzt eine spezifische Wirkung gegen die Spulwürmer (*Ascarides*), welche schon durch verhältnissmässig kleine Dosen gelähmt und meist getödtet werden. Zur Abtreibung anderer Darmparasiten, wie *Oxyuris* (Spring- oder Madenwurm) und der Tänien ist Santonin nicht geeignet, weil diese erst durch grössere Dosen afficirt werden, welche für den Menschen selbst giftig sind.

Man giebt das Santonin in Pulvern oder Trochiscen. Kleine Kinder erhalten 0,025 g, grössere 0,05, 1–2mal täglich. Zweckmässig ist die Darreichung desselben in Ricinusöl oder, wo dieses nicht vertragen wird, in Mandelöl gelöst, da es in dieser Lösung vom Magen nicht resorbirt wird und im Darm zur vollen Wirkung gelangen kann. Starke Gaben sind namentlich bei Kindern zu vermeiden, da diese Vergiftungserscheinungen und selbst den Tod zur Folge haben können. Die Symptome der Santoninvergiftung sind Gelbsehen, Schwindel, Erbrechen, Mydriasis und selbst Konvulsionen. Der Harn nimmt citronengelbe Färbung an, welche durch Zusatz von Alkalien oder bei Alkalescenx des Harns in purpurroth übergeht. Als Antidote werden Brech- und Abführmittel, gegen die Krämpfe Chloroform- oder Aetherinhalationen angewendet.

Höchstgaben: *pro dosi* 0,1 (Austr. Germ.), 0,05 (Helv.); *pro die* 0,25 (Helv.), 0,3 (Austr. Germ.).

† **Santoninoxim.** $C_8H_8O_4 \cdot NOH$. Mol. Gew. = 261.

Wird dargestellt durch mehrständiges Kochen von 5 Th. Santonin mit 4 Th. Hydroxylaminchlorhydrat, 50 Th. Alkohol und 3–4 Th. Calciumkarbonat.

Farblose, nadelförmige Krystalle, vom Schmelz-P. 216–217°C. In Wasser unlöslich, ziemlich gut löslich in Alkohol, auch in Fetten und in fetten Oelen. Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren. Anwendung gegen Askariden wie Santonin, aber wegen der geringeren Löslichkeit weniger giftig als dieses. Kindern von 2 bis 3 Jahren *pro dosi* 0,05 g, bis zum Alter von 9 Jahren steigt die Dosis allmählich auf 0,15 g, Erwachsene erhalten 0,3 g.

Santoninzeltchen. Die Form der Zeltchen ist diejenige, in welcher das Santonin namentlich bei Kindern am häufigsten zur Anwendung kommt. In der Regel werden diese Zeltchen nicht vom Apotheker selbst, sondern vom Konditor hergestellt. Der Apotheker besticht die Zeltchen entweder fertig oder er übergiebt dem Konditor eine Verreibung von Zucker und Santonin mit dem Auftrage, eine bestimmte Anzahl von Zeltchen daraus zu formen. Will man sie selbst darstellen, so verfährt man wie folgt:

1) 150 Th. feinstes Zuckerpulver, 25 Th. Weizenstärke und 1 Th. feinstes Tragacanthpulver werden mit einer Anreihung von 5 Th. Santonin und 100 Th. Zuckerpulver aufs innigste vermischt. Dann rührt man unter die Mischung so viel zu Schnee geschlagenes Eiweiss, dass eine schaumige, nicht mehr vom Spatel abfließende Masse entsteht, und füllt diese Masse in eine „Tortenspritz“. Mit Hilfe dieser formt man 200 Zeltchen, welche auf Wachspapier oder auf eine mit Stärke bestreute Unterlage aufgesetzt werden. Man trocknet die Zeltchen zunächst an einem lauwarmen, später an einem warmen Orte aus und verpackt sie zwischen Watte. — 2) Zum Zwecke sorgfältigerer Dosirung benützt man in Gips geschnittene Formen. Diese drückt man in aufgeschichtete Stärke ein und lässt die sub 1 bereitete Masse mittels der Spritze in die so erzeugten Hohlräume fliessen. — 3) Man schlägt eine dünne, etwa 1–2 proc. GelatineLösung zu Schaum, rührt mit diesem die Mischung von Santonin mit Zucker an, fügt etwas Alaun zu und verfährt mit dieser Masse wie bei 1 oder 2.

Die nur mit Eiweiss bereiteten Zeltchen haben besseren Geschmack, zeigen aber die Unannehmlichkeit, dass sie viel Bruch geben. Diese Unannehmlichkeit zeigen die mit Gelatine bereiteten Zeltchen in geringerem Grade, namentlich dann, wenn sie unter Zusatz von Alaun hergestellt wurden. Es entsteht adäquat nämlich Thonerde-Gelatine von grosser Festigkeit. Die Zeltchen „klingen“ beim Rütteln und brechen nicht so leicht beim Transport.

Formen und Recepte für Santonin-Zeltchen liefert: W. E. H. Sommer in Bernburg.

Gehaltsbestimmung. Diese ist verschieden, je nachdem die Pastillen etc. Zucker oder Chokolade als Grundmasse enthalten. a) Pastillen mit Zucker: Man zerreibt 4–8 Pastillen, mischt das Pulver mit Sand oder gepulvertem Bimstein und extrahirt im Soxhlet'schen Extraktionsapparat mit Chloroform. Man destillirt von dem Auszuge das Chloroform ab und trocknet den Rückstand bei 100° C. bis zum gleichbleibenden Gewichte. b) Pastillen mit Chokolade: Man verfährt wie vorher, entfernt aber das Fett zunächst durch Extraktion mit kaltem (!) Petroläther, extrahirt alsdann wie vorher mit Chloroform und verfährt im übrigen wie bei a.

Gefärbtes Santonin. Ist das Santonin durch Einwirkung des Lichtes gelb geworden, so löst man es in Kalilauge, fällt es aus dieser Lösung durch Salzsäure, wäscht es mit Wasser und krystallisirt es aus siedendem Alkohol um. Die Arbeiten sind unter Lichtschutz auszuführen.

Trochisci Santonini.
Trochisci Santonini (Aestr.).

Rp. Santonini 3,5
Sacchari albi 100,0
Spiritus diluti q. s.
Plant. pastilli 100. Jede Pastille enthält 0,035 g Santonin.

Trochiscus Santonini (Brit.).

Rp. Santonini 0,0048 g
Simple Base q. s.

Zu einer Pastille.

Tablettes de santonine (Gall.).

Rp. Santonini 5,0
Sacchari albi 500,0
Mucilaginis Tragacanthae 45,0.

Plant. pastilli 500; jede Pastille enthält 0,01 g Santonin.

Pastilli Santonini (Germ.).

Jede Pastille soll 0,035 g Santonin enthalten.

Pastilli Santonini (Helv.).

Rp. Santonini 45,0
Tragacanthae 10,0
Sacchari albi 955,0
Aqua 80,0.

Plant. pastilli 1000. Jede Pastille enthält 0,035 g Santonin.

Trochisci Santonini (U-S.).

Rp. Santonini 3,0
Sacchari albi 110,0
Tragacanthae 3,0
Aquae Aurantii Coris triplidis q. s.
Plant. pastilli 100. Jede Pastille enthält 0,03 g Santonin.

Trochisci Natrii santoninici.

Trochisci Sodii santoninici (Nol. form.).

Rp. Natrii santoninici 0,5 g
Sacchari albi 150,0
Tragacanthae 3,75
Aqua Aurantii Coris q. s.

Plant. pastilli 100.

Conservae Tamarindorum cum Santonina
(Hamb. V.).

Zu bereiten wie Tamarinden-Konserven unter Zusatz von 0,035 g Santonin für jedes einzelne Fläschchen.

Vet.

Wurmpillen für Pferde.

Rp. Santonini 4,0
Tartari sublimi 3,0
Saponis medicati
Alco 48 3,0.

II. † Natrium santoniticum. (Ergänzb.) Natrium santonicum. Natriumsantoninat. Santoninsäures Natrium. Santoninsäures Natrium. $C_{10}H_{10}O_4Na + 3\frac{1}{2}H_2O$. Mol. Gew. = 349.

Darstellung. Man bringt in einen Kolben 100 Th. Santonin, dazu 400 Th. Wasser und 95 Th. einer frisch bereiteten Natronlauge vom spec. Gew. 1,17 (15 Proc. NaOH enthaltend). Man erwärmt im Wasserbade bis zur Auflösung des Santonins, filtrirt und bringt die Salzlösung durch Eindunsten zur Krystallisation. Bei der Darstellung ist das Tageslicht abzuhalten. Ansbeute etwa 120 Th. Aus der Mutterlauge fällt man das Santonin durch Ansäuern derselben mit Salzsäure.

Eigenschaften. Farblose, durchscheinende, tafelförmige oder blätterige Krystalle von bitterem, salzigem Geschmacke und schwach alkalischer Reaktion. An der Luft verwittert das Salz allmählich, am Lichte stirbt es sich langsam gelb, beim Erhitzen auf dem Platinbleche verkohlt es und hinterläßt einen alkalisch reagirenden Rückstand, welcher mit Salzsäure befeuchtet, die Flamme gelb färbt. Natriumsantoninat ist in 3 Th. kaltem Wasser, ferner in 12 Th. Weingeist, leicht in heissem Wasser löslich.

Die wässrige Lösung scheidet auf Zusatz von Salzsäure einen krystallinischen, in Chloroform leicht löslichen Niederschlag ab, der sich in einer Mischung aus 1 Raumtheil Kalilauge und 3 Raumtheilen Weingeist mit vorübergehend rother Färbung wieder auflöst. — 100 Th. des Salzes hinterlassen, bei 100° C. bis zum gleichbleibenden Gewichte getrocknet, 82 Th. (rechnerisch 81,76 Th.) des wasserfreien Salzes. — Die wässrige Lösung darf weder durch Natriumkarbonatlösung (Kalisalze) noch durch Gerbsäurelösung (Eiweiss) getrübt werden.

Aufbewahrung. Vorsichtig, und vor Licht geschützt.

Anwendung. Man hat das Natriumsantoninat an Stelle des Santonins als Wurmmittel empfohlen, weil es angeblich nicht so leicht unangenehme Nebenwirkungen verursacht, auch rascher und sicherer wirken soll. Letzteres ist gewiss nicht zutreffend, vielmehr ist das freie Santonin sicherer in seiner Wirkung, da es nicht darauf ankommt, dass eine Resorption des Santonins vom Magen aus eintritt, sondern dass möglichst viel Santonin in die Darmregion gelangt, in welcher sich die Eingeweidewürmer befinden. Höchstgaben: *pro dosi* 0,2 g, *pro die* 0,6 g (Ergkuzb.).

III. † Natrium santoniticum albuminatum. Santonin-Natron-Albuminat.

Ein von C. PAVAR empfohlenes Präparat.

Darstellung. 1 Th. Santonin, 4 Th. Natriumbikarbonat und 2 Th. trocknes, in Wasser lösliches Eiweiss werden mit der genügenden Menge (circa 50 Th.) destilliertem Wasser übergossen und unter öfterem Umrühren bei 50 bis 60° C. digerirt, bis Lösung erfolgt ist. Diese Lösung wird eingedampft und aufs neue in Wasser gelöst, dann filtrirt, das Filtrat endlich bei gelinder Wärme eingedampft, auf Glasscheiben gestrichen und ausgetrocknet.

Eigenschaften. Das Santonin-Natron-Albuminat soll blendend weisse, perlmutterglänzende, in Wasser lösliche, bitteralkalisch schmeckende Plättchen bilden. Aus der Lösung derselben fallen Mineralsäuren sowohl das Eiweiss wie die Santoninsäure, 1 Grm. enthält 0,15 Santonin.

Anwendung. Dieses Präparat soll die Nebenwirkung des Gelbschens (Xanthopsie) nicht zeigen, indessen ist es als durchaus entbehrlich zu bezeichnen. Als Höchstgaben sind anzunehmen: 0,6 g *pro dosi*, 2,0 g *pro die*.

IV. † Lithium santoniticum. Lithium santonicum. Lithiumsantoninat.

$C_{10}H_{10}LiO_4$. Mol. Gew. = 270.

Zur Darstellung werden 25 Th. Santonin in 750 Th. Weingeist gelöst, mit 4 Th. Lithiumkarbonat versetzt und einige Stunden bei 60 bis 70° C. unter bisweiligem Umrühren digerirt. Die Lösung lässt man an einem warmen Orte absetzen, dekanthirt, filtrirt den trüben Rest und überlässt die Lösung der freiwilligen Verdunstung.

Das Salz bildet farblose spissige Krystalle, welche vor Tageslicht geschützt in der Reihe der stark wirkenden Arzneikörper aufbewahrt werden.

Dieses Salz wurde von CAMBI und CANOVA als ein vorzügliches Mittel bei Harnstadiathese empfohlen. Es soll nicht nur die Konkretionen der Harnwege einschränken, auch der Bildung derselben vorbeugen. Man soll es zu 0,05—0,1 einige Male des Tages geben. Es kann gleichfalls als ein entbehrliches Präparat bezeichnet werden.

† Hydrargyrum santoniticum oxydulatum. Hydrargyrum santonicum. Santonin-Quecksilber. Mercuriosantoninat. $C_{10}H_{10}HgO_4$. Mol. Gew. = 463. Die Darstellung ist nach PAVAR folgende: 10,0 krystallisiertes Mercuronitrat werden zerrieben und in eine Lösung von 12,5 Natriumsantoninat in 120,0 destilliertem Wasser eingetragen. Nach öfterem Umrühren und einstündigem Stehen wird der Bodensatz gesammelt, im Dunkeln getrocknet und in dicht geschlossenem Glase in der Reihe der stark wirkenden Arzneikörper aufbewahrt.

Sapo.

Sapo. Seife. Savon (franz.). Soap (engl.)

Allgemeines. Unter Seifen versteht man im chemischen Sinne die Alkalisalze höherer Glieder der Fettsäurenreihe und auch der Oelsäure und verwandter Säuren. In der Regel besteht eine Seife nicht aus dem Alkali Salz einer einzigen Fettsäure, sondern aus Gemischen der Alkalisalze verschiedener Säuren; die wichtigsten dieser Säuren sind: Palmitinsäure, Stearinsäure und Oelsäure und die Säuren des Leinöls (s. S. 297). Die Darstellung der Seifen erfolgt durch Verseifung der natürlich vorkommenden Fette und fetten Öle. Diese sind ihrer chemischen Zusammensetzung nach neutrale Ester der Fettsäuren (und verwandter Säuren) mit dem Glycerin. — Werden die Fette und fetten

Oele mit Lösungen der ätzenden Alkalien (Kalilauge, Natronlauge) erhitzt, so werden die Glycerinester gespalten, d. h. es entstehen einerseits die Alkalisalze der Fettsäuren (man nennt sie Seifen), und andererseits tritt der dreiwertige Alkohol Glycerin auf. — Man bezeichnet daher als „Verseifung“ oder „Saponifikation“ den Vorgang, durch welchen die Fette in Fettsäuren und Glycerin zerlegt werden.

Die Konsistenz der Seifen ist in hohem Grade abhängig von der Art der Base, welche zur Verseifung verwendet wird: Kaliseifen sind weiche Seifen, Natronseifen sind feste Seifen. Abgesehen hiervon aber ist die Konsistenz einer Seife auch abhängig von den Fettsäuren, welche in der Hauptmenge vertreten sind. So giebt z. B. die Stearinsäure härtere Seifen wie die Palmitinsäure, und die Oelsäure hat die Eigenschaft, relativ weiche Seifen zu bilden.

Die Seifen, welche Kali oder Natron als basische Grundlage haben, sind in Alkohol und in Wasser löslich. Die Natronseifen sind in Salzlösungen, z. B. Kochsalzlösungen unlöslich, wenn deren Kochsalzgehalt mehr als 5 Proc. beträgt. Versetzt man also eine wässrige Lösung von Natronseife mit soviel Kochsalz, dass der Gehalt der wässrigen Flüssigkeit an Kochsalz 5 Proc. übersteigt, so wird die Seife unlöslich abgeschieden. Man nennt dies das „Ausfällen“ der Seife. Kaliseifen können zum Unterschiede von den Natronseifen nicht ausgesalzen werden; versucht man sie mit Kochsalz auszusalzen, so werden sie in Natronseifen umgewandelt.

Die Alkaliseifen (Kali- und Natronseifen) sind ferner relativ löslich in heissem Glycerin, nahezu unlöslich sind sie in Benzin, Petroleumäther, Aether, fetten und flüchtigen Oelen. Die Bleisalze der Fettsäuren bilden den Hauptbestandtheil der Pflaster.

Die Calcium- und Magnesiumsalze der oben genannten Fettsäuren heissen Kalkseifen, bez. Magnesiumseifen. Sie sind in Wasser unlöslich, in Glycerin fast unlöslich, dagegen löslich in Weingeist, ferner in Fetten und Oelen und zum Theil auch in flüchtigen Oelen.

Seifen des Handels. Unter Kernseifen versteht man wasserarme Natronseifen. Sie enthalten gewöhnlich 10, höchstens 20 Proc. Wasser. Geschliffene Seifen sind wasserreich. Sie enthalten neben freiem Natriumkarbonat bis zu 60 Proc. Wasser. Die gute Hausseife (*Sapo domesticus*) ist eine Natronseife aus Talg bereitet, grüne Seife (*Sapo viridis*) eine Schmierseife aus Kali und Hanföhl, schwarze Seife (*Sapo niger*) eine ähnliche Kaliseife aus minderwerthigen Fetten und Fettabfällen, gefärbt mit Blauholzabkochung, Eisenvitriol etc. Die Spanische oder Venedische Seife (*Sapo Hispanicus*) ist eine Natronseife aus Olivenöl bereitet, Kokosnussölseife ist eine Kaliseife enthaltende Natronseife, aus Talg und Kokosöl bereitet. Kosmetische Seifen enthalten letztere zur Grundlage und kleine Mengen Riechstoffe oder arzneilich wirkende Körper.

Berechnung des Alkaliverbrauchs für die Verseifung. Wenn der Apotheker sich gegenwärtig nicht gern mit der Darstellung von Seife beschäftigt, so kommt dies zum grossen Theile daher, dass er den vielen im Handel befindlichen ausländischen Fetten gegenüber ein Gefühl der Unsicherheit hat, welcher Menge Alkali er zu deren Verseifung bedarf. Dies ist eine völlige Verkenntung der Thatsachen! — Die theoretisch zur Verseifung eines Fettes erforderliche Menge Kalihydrat lässt sich durch Feststellung der sog. Körverroux'schen Verseifungszahl leicht und rasch ermitteln. Für die gangbarsten Handelsfette sind die durchschnittlichen Verseifungszahlen mit hinreichender Zuverlässigkeit bekannt (s. die Tabelle S. 519 dieses Bandes). Wenn also dort angegeben ist, dass die Verseifungszahl des Kokosöles 255—260 ist, so wird dadurch ausgedrückt, dass man zur völligen Verseifung von 1000 g Kokosöl = 255—260 g reines Kalihydrat (KOH) bedarf. Man wird hierbei allerdings berücksichtigen müssen, dass das Kalihydrat des Handels niemals 100 Proc. KOH (vgl. S. 171), sondern nur etwa 60—80 Proc. KOH enthält. Wenn man also diesen Fehler ausschliessen will, so wird man den Gehalt des Kalihydrates oder der Kalilauge massanalytisch (Methylorange als Indikator) festzustellen haben. Man erhält alsdann die zur Verseifung theoretisch erforderliche Menge Kalihydrat

und wird nun die praktisch erforderliche Menge bei einiger Aufmerksamkeit leicht treffen können.

Aus den Körtronsen'schen Verseifungszahlen lässt sich des weiteren die zur Verseifung erforderliche Menge Natronhydrat leicht berechnen. Der Faktor für die Umrechnung von KOH in NaOH ist = 0,7143. Die Umrechnung ergibt, dass man zur Verseifung von 1000 g Kokosöl = 182—186 g Natronhydrat (NaOH) bedarf. Natürlich wird man auch hier den wahren Gehalt des käuflichen Natronhydrats oder der Natronlauge an NaOH massanalytisch zu bestimmen haben.

I. Sapo butyrinus. Butterseife. Ist schon Band I, S. 517 behandelt.

II. Sapo cocoïnus. Sapo Olei Cocoï. Kokosölseife. Kokosseife. Kokosnussölseife.

Das Kokosöl verhält sich bei der Verseifung abweichend von anderen Fetten und Ölen: Die Verseifung des Kokosöls erfolgt schon weit unter dem Siedepunkte des Wassers, bei gewöhnlicher Zimmertemperatur. Man bereitet daher die Kokosölseifen in der Regel durch kalte Verseifung. Die leichte Verseifbarkeit überträgt das Kokosöl auch auf andere, sonst schwierig zu verseifende Fette und Öle, wenn es mit diesen gemischt wird. Daher wird Kokosfett häufig den auf Seife zu verarbeitenden Fetten zugesetzt, um deren Verseifung zu erleichtern. Aber die Kokosöl-(Natron)-Seifen lassen sich nicht aussalzen. Dies hat zur Folge, dass sie für gewöhnlich wasserreicher sind als die durch Aussalzen abgeschiedenen Kernseifen und dass in diesen Seifen die ganze Lauge, welche bei dem Aussalzverfahren als sog. „Unterlauge“ abgeschieden wird, enthalten bleibt. — Wie oben ausgeführt worden ist, bedarf man zur Verseifung von 1000 Th. Kokosfett = rund 180 Th. Natronhydrat.

Darstellung. Man schmilzt 1000 Th. Kokosfett und rührt unter das halb erkaltete Fett = 500 Th. Natronlauge von 88 B \ddot{e} (sp. G. 1,35 = 32 Proc. NaOH enthaltend) ein. Man erhält eine emulsionsartige Mischung, die man sich selbst überlässt. Die Verseifung beginnt sofort unter Selbsterwärmung, bisweilen tritt sie ziemlich stürmisch ein. Man erhitzt die fertige Seife bis zum Flüssigwerden, gießt sie in Formen aus, lässt erstarren und schneidet sie in Stücke.

Bei dieser Vorschrift werden zur Verseifung von 1000 Th. Kokosfett = rund 160 Th. Natronhydrat angewendet, während theoretisch rund 180 Th. erforderlich sein würden. Es ergibt sich daraus, dass die Praxis lieber etwas unverseiftes Fett in den Seifen belassen als es darauf ankommen lassen will, freies Natronhydrat in denselben zu haben.

Eine andere Vorschrift zu einer gemischten Kokosseife lautet: 300 Th. Rindertalg und 360 Th. Kokosfett werden in einem eisernen Kessel bei gelinder Wärme geschmolzen. Wenn die Mischung auf 25—30° C. abgekühlt ist, mischt man 350 Th. Natronlauge vom spec. Gew. 1,338—1,340 und 50 Th. Kalilauge vom spec. Gew. 1,333, beide vorher zusammengemischt und auf etwa 20° C. gebracht innig dazu, sodass ein gleichmässiger Brei entsteht. Man lässt die Masse 1 Stunde lang bei 25—30° C. stehen und bringt sie sodann in Formen.

Kokosseife ist eine in Wasser verhältnismässig leicht lösliche Seife, daher schäumt sie auch leicht und giebt beim Waschen einen reichlichen Schaum. Man verwendet sie deshalb zur Bereitung der billigeren Toiletteseifen und, weil sie in Glycerin verhältnismässig leicht löslich ist, auch zur Bereitung wahrer Glycerinseifen. Andererseits hat die Kokosseife die Fähigkeit, eine grosse Menge Wasser zu binden, ohne die feste Konsistenz zu verlieren. — Gegenwärtig wird sie, wie schon bemerkt, meist als Grundlage für billigere Toiletteseifen verwendet, die besseren Toiletteseifen werden aus neutralen Kernseifen hergestellt.

III. Sapo sebacinus. Sapo sebacus. Sapo domesticus (Ergänzb.). Talgkernseife. Talgseife. Hausseife. Wird durch Verseifen von Talg mit Natronlauge und Aussalzen dargestellt, ist also eine sog. „Kernseife“. Diese Seife war diejenige, welche früher in den grössten Mengen für die Zwecke des Haushalts und der Technik hergestellt

wurde. Gegenwärtig wird sie nicht immer nur aus Talg bereitet, sondern man verwendet ausser Talg auch noch pflanzliche Fette und pflanzliche Talge zu ihrer Darstellung, z. B. Palmöl, bisweilen sogar Harze wie Kolophonium.

Diese Seife kommt gewöhnlich in Riegeln in den Handel, welche entweder weiss oder grau marmorirt sind. Sie ist weniger leicht in Wasser löslich, schäumt auch nicht so stark wie die Kokoseife, aber sie „giebt viel aus“ und ist von guter reinigender Wirkung. Es ist diejenige Sorte, welche überhaupt im grössten Umfange dargestellt wird. Leider wird sie auch im grossen Umfange verfälscht. Die Hausfrauen kauften sie früher in grösseren Mengen ein und trockneten sie durch Liegen an der Luft ein, weil dann die Seife trockner wurde, sich nicht mehr allzuleicht in Wasser löste, daher beim Waschen nicht so leicht vergeudet werden konnte wie eine in Wasser leicht lösliche Seife.

Das Ergänz. hat als Sapo domesticus eine weisse, harte, unverfälschte Talgnatronseife aufgenommen, die einen Trockrückstand von mindestens 80 Proc. haben soll.

IV. Sapo medicatus. Medicinische Seife. Unter diesem oder einem ähnlichen Namen führen die Pharmakopöen eine (harte) Natronseife auf, zu deren Bereitung sie meist Vorschriften geben. Diese Seife wird bereitet aus Natronlauge mit Olivenöl oder Schweineschmalz oder Gemischen beider Fette. Es wird Werth darauf gelegt, dass diese auch zum inneren Gebrauche bestimmte Seife aus unverdorbenen Fetten bereitet, und dass sie völlig neutral ist. Wir geben im Nachstehenden die Vorschrift der Germ. genauer wieder.

Sapo medicatus. Medicinische Seife. (Germ.)

Darstellung. Zur Darstellung kleinerer Mengen wählt man zweckmässig Porcellanschalen, für grössere Mengen Kessel aus Zinn oder zinnplattirtem Kupfer. Zum Umrühren benutzt man Rührscheite aus hartem Holze. — Zunächst werden 120 Th. Natronlauge (spec. Gew. = 1,170) im Dampfbade erhitzt; wenn dieselbe etwa auf 80° C. gekommen ist, fügt man unter Umrühren allmählich ein geschmolzenes heisses Gemisch von 50 Th. Schweineschmalz und 50 Th. Olivenöl hinzu. Die Mischung färbt sich bräunlich und zeigt ein emulsionsartiges Aussehen, allmählich entstehen in derselben körnige Ausscheidungen von gebildeter Natronstearinseife. Man erhitzt nun unter ruhigem Umrühren $\frac{1}{2}$ —1 Stunde lang im vollen Dampfbade, während welcher Zeit die Verseifung zwar vorschreitet, aber doch nicht zu Ende gebracht wird. Nach dieser Zeit fügt man 12 Th. Weingeist hinzu und erhitzt nun unter fortgesetztem ruhigen Rühren so lange, bis sich eine vollständig gebundene Masse, d. i. eine konsistente Seife gebildet hat, in welcher unverseiftes Fett nicht mehr zu erkennen ist. Hierzu sind bei mittleren Mengen 1—2 Stunden erforderlich. Sobald die Masse das erwähnte gleichmässige (gebundene) Aussehen angenommen hat, setzt man unter Umrühren und in kleinen Antheilen 300 Th. heisses destillirtes Wasser hinzu. Es muss sich nunmehr ein durchsichtiger, säher Seifenleim bilden, welcher sich in heissem Wasser klar und ohne Abscheidung von Fetttropfen löst. Ist der Seifenleim trübe, so kann das auf mehrere Ursachen zurückzuführen sein: 1. Auf Mangel an Wasser. 2. Auf Gegenwart von noch unverseiftem Fett. 3. Gegenwart eines Ueberschusses an Alkali. Im ersten wie im letzten Falle tritt auf Zusatz einer genügenden Menge destillirten Wassers Klärung ein, im zweiten Falle entsteht mit heissem destillirten Wasser eine trübe Mischung, und in diesem Falle muss unter Zusatz von dünner Natronlauge weiter erhitzt werden. Hat der Seifenleim den vorgeschriebenen Zustand erreicht, so setzt man eine filtrirte Lösung von 25 Th. Kochsalz und 3 Th. krystall. Soda in 80 Th. destillirtem Wasser hinzu. Die Seife scheidet sich nun auf der Oberfläche der Flüssigkeit ab, weil sie selbst in verdünnter Kochsalzlösung unlöslich ist. Der Zusatz von Natriumcarbonat zu der Kochsalzlösung erfolgt, um das in dem Kochsalz stets anwesende Magnesiumchlorid, welches zur Bildung unlöslicher Magnesiumseife Veranlassung geben würde, als Magnesiumsubcarbonat vorher abzuschcheiden. Man rührt eine kurze Zeit um, erhält dann die Masse, damit die Seife sich an der Oberfläche sammeln kann, ohne Umrühren heiss und lässt sie schliesslich erkalten.

Nach dem Erkalten schwimmt die Seife auf der Unterlauge als fester Kuchen; man

hebt diesen ab, spült ihn mehrmals mit destillirtem Wasser ab und presst ihn schliesslich zwischen leinenen Tüchern (nicht Filtrirpapier) scharf ab. Die Presskuchen schneidet man in dünne Scheiben, welche, im Trockenschranke ausgetrocknet, zum Theil in dieser Form aufbewahrt, zum Theil in feines Pulver verwandelt werden. 100 Th. Fettsubstanz geben etwa 105 Th. trockne Seife. Das fertige Pulver ist nachzutrocknen.

Eigenschaften. Gut ausgetrocknet in Stücken, sowie auch gepulvert, bildet die medicinische Seife eine weisse, wenig hygroskopische, fast geruchlose oder nur schwach seifig riechende, in Weingeist völlig klar, in Wasser fast klar lösliche, schwach alkalisch reagirende Substanz. Sie besteht annähernd aus 91 Proc. Fettsäure, 7 Proc. Natron und 8 Proc. Wasser.

Prüfung. 1) Medicinische Seife sei weisse, nicht ranzig, in Wasser und Weingeist klar löslich, Kalk- und Magnesiaseife ist in Wasser unlöslich; eine durch diese verunreinigte Seife würde mit destillirtem Wasser eine mehr oder weniger trübe Lösung geben. — 2) Man löse 2 g Seife in 10 ccm Weingeist. Die eine Hälfte dieser Lösung darf durch Zugabe von 1 Tropfen Phenolphthaleinlösung nur sehr schwach geröthet (freies Alkali), die andere Hälfte darf durch Schwefelwasserstoffwasser nicht dunkel gefärbt werden (Metalle).

Aufbewahrung. Man bewahrt medicinische Seife ausgetrocknet in kleinen Stücken (zur Bereitung des Opodeldoks), die gepulverte Seife als feines Pulver in gut verschlossenen Glasgefässen. Ist das Pulver feucht, oder wird es in mangelhaft verschlossenen Gefässen aufbewahrt, so nimmt es bald ranzigen Geruch an.

Pulverung. Der Seifenstaub wirkt ätzend auf die Schleimhäute, daher soll der Arbeiter, der die Pulverung besorgt, ein feuchtes Tuch vor Nase und Mund binden, auch eine Staubbrille aufsetzen, oder eine Staubklappe über den Kopf ziehen. Das fertige Pulver ist nachzutrocknen.

Anwendung. Eine innerliche Anwendung zu Heilswecken (0,1–0,3–0,6 g 3 bis 4mal täglich) erfolgt fast nur noch in der Form von Pillen. Die Seife soll die Gallen- und Darmsekretion fördern. In starken Gaben bewirkt sie Uebelkeit, Erbrechen und Dyspepsie. Als Gegengift bei Vergiftungen mit Säuren wendet man sie nur an, wenn ein anderes Mittel nicht gleich zur Hand ist. Aeusserlich dient sie zur Reinigung und Erweichung der Haut, in Klystieren und Suppositorien (zu 1,0–2,0–4,0 g) zur Beförderung der Seces.

Anstr. Sapo medicinalis. Medicinische Seife. Man erwärmt 100 Th. Natronlauge von 1,35 spec. Gewicht, mischt allmählich und unter Umrühren 200 Th. geschmolzenes Schweineschmalz hinzu und erwärmt die Mischung im Wasserbade unter zeitweiligen Umrühren, bis vollständige Verseifung eingetreten ist. — Die beim Erkalten erhärtete Masse ist, in Tafeln geschnitten, an einem warmen Orte zu trocknen.

Da eine Natronlauge von obiger Concentration = 32 Proc. NaOH enthält, so schreibt die Anstr. zur Verseifung von 100 Th. Schweineschmalz = 16 Th. Natronhydrat vor. Nach den auf S. 825 gegebenen Regeln ist zu berechnen, dass 100 Schweineschmalz nur = 14 Th. Natronhydrat verbrauchen. Mithin wird ein Ueberschuss von Natronhydrat verwendet, und die Seife kann nicht neutral sein, weil sie nicht ausgesalzen wird, also die ganze Unterlage in der Seife verbleibt.

Helv. Sapo oleaceus. Medicinische Seife. Man erwärmt 100 Th. Olivenöl mit 50 Th. Natronlauge von 1,33 spec. Gew. und 30 Th. Weingeist im Dampfbad bis zur vollständigen Verseifung. Die gebildete Seife wird in 300 Th. heissem destillirten Wasser gelöst. Aus dieser Lösung lässt man die Seife aus durch Zumischen einer filtrirten Lösung von 25 Th. Natriumchlorid und 5 Th. krystall. Natriumcarbonat in 80 Th. Wasser. Im übrigen wird wie unter Germ. verfahren. Diese Seife ist ebenso wie die der Germ. annähernd neutral, überhaupt nur wenig von derselben verschieden.

Gall. Sapon medicinal. Sapon amygdalin. Man mischt in einer Porcellanschale 21 Th. Mandelöl mit 10 Th. Natronlauge von 1,332 (ca. 30 Proc. NaOH enthaltend), bis eine gleichmässige Emulsion entstanden ist. Diese lässt man unter gelegentlichem Umrühren einige Tage bei 18–20° C. stehen, bis sie die Konsistenz einer weichen Paste erlangt hat. Diese drückt man in Steingutformen ein und nimmt die Stücke erst dann heraus, nachdem sie vollständig fest geworden sind. Diese Seife darf zum arzneilichen Gebrauch erst verwendet werden, nachdem sie durch 1–2 monatliches Lagern an der Luft das freie Aetznatron verloren hat, d. h. bis das Aetznatron in Natriumcarbonat übergegangen ist. Sie

darf alsdann keinen stechend laugigen Geschmack mehr haben und, bei Gegenwart von Wasser mit Kalomel zusammengebracht, diesen nicht sogleich schwärzen.

Gall. Savon animal. Sapo animalis. Man schmilzt in einer Porcellanschale 500 Th. Rindetalg, fügt 1000 Th. warmes destillirtes Wasser, alsdann unter Umrühren in mehreren Antheilen 250 Th. Natronlauge vom spec. Gew. 1,332 (ca. 30 Proc. NaOH enthaltend) hinzu und erhitzt auf dem Wasserbade unter Umrühren bis zur vollständigen (!) Verseifung. Man fügt alsdann 100 Th. Kochsalz zu, erwärmt bis zur Abscheidung der Seife und lässt alsdann erkalten. Man hebt den erkalteten Seifenkuchen ab, wäscht ihn einige Male mit Wasser ab, schmilzt ihn und gießt die Seife in Stängelformen aus, in denen man sie erstarren lässt.

Brit. Sapo animalis. Curd Soap. Eine aus Talg und Natronlauge bereitete Seife, welche etwa 30 Proc. Wasser enthält. Sie kann nach der von Gall. angegebenen Vorschrift bereitet werden. An Stelle von Rindetalg kann hier Hammeltalg treten.

Brit. Sapo durus. Hard Soap. Eine aus Olivenöl und Natronlauge bereitete Seife, welche etwa 30 Proc. Wasser enthält. Man wird sie nach der von Helv. gegebenen Vorschrift zu bereiten haben.

Helv. Sapo stearinicus. Sapo sebaceus. Stearinsäureseife. Wird nach der von Helv. für die medicinische Seife angegebenen Vorschrift bereitet unter Ersatz des Olivenöls durch Talg oder Butter. Weisses, geruchloses Pulver, welches sich im 10fachen Gewichte Weingeist beim Erwärmen klar löst. Die erkaltete Lösung gebe eine fast durchsichtige, gelatinöse Masse.

U-St. Sapo. Soap. White Castile soap. Eine aus Olivenöl mit Natronlauge bereitete Seife. Man kann sie nach der von Helv. angegebenen Vorschrift darstellen. Sie soll nicht mehr als 36 Proc. Wasser enthalten.

Sapo Medullae bovinæ. Markseife. 100 Th. geschmolzenes und durch Kolieren gereinigtes Mark von Rinderknochen werden mit 50 Th. Natronlauge von 1,33 spec. Gewicht und 200 Th. Wasser unter öfterem Umrühren im Wasserbade verseift, dann mit 20 Th. Natriumchlorid ausgesalzen, bis zum Abscheiden der Seife erhitzt, erkalten gelassen u. s. w. Dies war die frühere Vorschrift des Sapo animalis der Gall.

V. Sapo oleaceus. (Ergänz.) Sapo Hispanicus. Sapo Venetus. (Austr.) Sapo Alicantinus. Sapo Marsiliensis. Oelseife. Spanische Seife. Venedische Seife. Venetianische Seife.

Diese Seife hat früher in der Pharmacie eine sehr bedeutende Rolle gespielt, insofern als sie als die beste, unverfälschteste und von ätzenden Alkalien freie Seife galt, die man beschaffen konnte. Diese Bedeutung hat sie für die Pharmacie gegenwärtig nicht mehr, da die Pharmakopöen wie Germ. und Helv. nunmehr Vorschriften geben, welche sicher zur Erlangung einer völlig neutralen und für alle therapeutischen Zwecke geeigneten Seife führen. — Für die Technik dagegen, namentlich für Spinnereien, Färbereien und Waschanstalten hat diese Seife ihre Bedeutung nach wie vor behalten.

Diese Oel-Natronseife wird namentlich im südlichen Frankreich in enormen Mengen erzeugt. Als Ausgangsmaterial dient vorzugsweise das Olivenöl; je nach dessen Färbung ist die Seife entweder rein weiss oder gelblich, bis grünlich. Neuerdings wird nicht nur Olivenöl allein, sondern es werden auch Gemische von Olivenöl mit anderen Oelen, namentlich Arachisöl zu dieser Seife verarbeitet. — In den Handel gelangt diese Seife in der Form parallelepipedischer, 20–40 cm langer, 6–8 cm dicker Stücke, sog. „Biegel“. Sie ist hart, weisslich bis gelblich und grünlich, nicht hygroskopisch, nicht ranzig, sondern von charakteristischem Olivengeruch. In der 20fachen Menge warmen Weingeistes ist sie bis auf einen unbedeutenden trüben Bodensatz völlig löslich. Diese Lösung bleibt beim Erkalten völlig flüssig und gelatinirt nicht.

Aufbewahrung. Diese Seife wird in ganzen Stücken und als feines Pulver aufbewahrt. Damit die Seife nicht alsbald austrocknet und zu einer harten hornartigen Masse werde, ist sie in steinsengne Töpfe einzuschliessen.

Prüfung. Diese besteht gegenwärtig lediglich in einer von der Technik geforderten Werthbestimmung, welche nach den allgemeinen Methoden der Seifenuntersuchung, s. S. 834, ausgeführt wird. Ergänzt fordert einen Trockenrückstand von 80 Proc.

Anwendung. Die Oelseife wird selten innerlich, meist nur zur Darstellung von Seifenspiritus, Seifenpflaster und anderen zum äusserlichen Gebrauch bestimmten Zusammensetzungen gebraucht. Zuweilen wird sie zum Waschen des Seidenszeuges und feiner

Kleider-Spitzen in den Apotheken gefordert, weil man sie für eine reine und nicht alkalische Seife hält.

Sapo Hispanicus marmoratus. Marmorirte Spanische Seife (*Savon bleu, Savon marbré*) kommt in 1,5–2 kg schweren Riegeln (*pains, briques*) in den Handel. Auf der Höhendurchschnittsfläche muss sie eine schön jaspirte oder marmorirte Fläche darbieten. Die grauröthlichen Zeichnungen sind hier durch Thonerde- und Eisenvitriollösung vorgebracht, indem man der flüssigen Seife etwas alkalische Thonerde- und Eisenseife zusetzt und dann das Gemisch recht langsam erstarren lässt. Es scheidet sich hier die Thonerde-Eisenseife von der Natronseife unter Bildung baumartiger Verzweigungen durch die Seifenmasse. Diese marmorirte Seife dient zu technischen Zwecken.

VI. Sapo stearinicus. (Ergänb.) Stearinsäure. Nicht zu verwechseln mit dem *Sapo stearinicus* der Helv. a. S. 830.

In eine im Dampfbade erhaltene Lösung von 56 Th. krystall. Natriumkarbonat in 300 Th. Wasser werden 100 Th. geschmolzene Stearinsäure nach und nach eingetragen, worauf die Mischung unter Umrühren $\frac{1}{2}$ Stunde lang erhitzt wird. Nach Hinzufügung von 10 Th. Weingeist wird weiter erhitzt, bis sich ein durchsichtiger, in heissem Wasser völlig löslicher Seifenleim gebildet hat. Hierauf wird eine filtrirte Lösung von 25 Th. Kochsalz und 3 Th. rohem Natriumkarbonat in 80 Th. Wasser zugefügt, und die ganze Masse unter Umrühren weiter erhitzt, bis sich die Seife vollständig abgeschieden hat. Die erhaltene, von der Mutterlauge getrennte Seife wird mehrmals mit geringen Mengen Wasser abgewaschen, dann vorsichtig (zwischen Leinwand), aber stark ausgepresst, in Stücke zer schnitten, getrocknet und fein gepulvert.

Eine weisse Seife, welche in Wasser und Weingeist klar löslich ist. Sie dient vorzugsweise zur Bereitung des Opodeldok.

VII. Palmölseife. Wird entweder aus natürlichem oder gebleichtem Palmfett dargestellt. Im ersteren Falle ist die Seife mehr oder weniger gelb, im letzteren Falle weiss und von Talgkernseife äusserlich nicht zu unterscheiden. Häufig wird auch Harz in Verbindung mit Palmöl zu Seife verarbeitet.

VIII. Oleinseife. Elainseife. Elaydinseife. Oelsäureseife. Wird aus der bei der Fabrikation von Stearinkerzen als Nebenprodukt erhaltenen rohen Oelsäure mit Natronlauge gewonnen und findet nahezu ausschliesslich Verwendung in der Technik.

IX. Harzseifen. Die Harze (Harzsäuren) geben mit Alkalien Verbindungen, welche den Seifen ähnlich sind. Sie lösen sich in Wasser zu schäumenden Flüssigkeiten. Sie können durch Natriumkarbonat oder durch Natriumchlorid aus der wässrigen Lösung ausgesalzen werden, indessen erhält man dadurch nicht harte, sondern weiche, schleimige Massen.

Mischt man dagegen Harzseifen mit Talgseifen oder Palmölseifen in geeigneten Verhältnissen, so erhält man harte, zum Waschen geeignete Seifen, welche Harz-Talgseifen oder Harz-Palmölseifen genannt werden. — Man stellt sie dar, indem man das Talg oder Palmöl gesondert verseift und dann der noch heissen Seife eine bestimmte Menge besonders dargestellter Harzseife (Kolophoninseife) zusetzt. Ueber den Gehalt an Harz vergl. S. 836. Diese Seifen enthalten gewöhnlich 20–25 Proc. Wasser und 60–70 Proc. Fettsäuren + Harz.

X. Ueberfettete Seifen. Mit diesem Namen bezeichnet man Seifen, welche aus neutraler Seife und einem kleinen Ueberschuss von 3–5 Proc. unverseiftem Fett oder freien Fettsäuren bestehen. Sie schäumen zwar nicht so stark wie die alkalischen oder neutralen Seifen, aber sie sind von sehr milder Wirkung auf die Haut, daher besonders zum Gebrauche für empfindliche Personen bestimmt oder zur Mischung mit Chemikalien, welche durch Alkali verändert werden.

XI. Dialysirte Seifen. Um die auch in den sorgfältigst bereiteten Seifen enthaltenen Reste von Salzen zu entfernen, unterwirft E. Durrman die Seifen der Dialyse, indem er die Lösungen derselben in Därme aus Pergamentpapier einfüllt und diese in Wasser einhängt. Die von den Salzen befreite Seifenlösung wird durch Eindampfen wieder

zur Trockne gebracht. Diese dialysirten Seifen werden namentlich zur Bereitung des Opodeldok empfohlen.

XII. Centrifugirte Seifen. Die Natronseifen, welche sich durch Salze aussalzen lassen, können in völlig neutralen Zustande erhalten werden, wenn man die mit der erforderlichen Menge Kochsalz versetzte Seifenlösung in Becher-Centrifugen dem Centrifugiren unterwirft. Die spec. leichtere Seife scheidet sich alsdann über der Unterlauge ab. Löst man diese Seife nochmals in Wasser, salzt sie wieder aus und centrifugirt wiederum, so erhält man mit Sicherheit eine völlig neutrale Seife.

XIII. Sapo kalinus. Kali-Seife. Die Kaliseife oder Schmierseife des Handels ist meist stark verfälscht und deshalb zu vielen Zwecken unbrauchbar. Vergl. Liquor Kresoli saponatus S. 243. Die meisten Pharmakopöen haben daher Vorschriften für die Bereitung der Schmierseife gegeben, und das hat denn auch zur Folge gehabt, dass diese Seife jetzt weitaus häufiger verwendet wird als früher.

Germ. Sapo kalinus. Kaliseife. Man erwärmt 20 Th. Leinöl im Dampfbade in einer gekümmigen Porcellanschale, setzt zu dem heißen Oele unter Umrühren mit einem Holzspatel eine Mischung aus 27 Th. Kalilauge (spec. Gew. 1,14) und 2 Th. Weingeist und erwärmt unter langsamem Umrühren so lange, bis die beiläufig schnell eintretende Verseifung beendet ist, was man daran erkennt, dass eine gezogene Probe in Wasser klar löslich ist, ohne Abcheidung von Oeltröpfchen. Die Beendigung der Verseifung zeigt sich ausserdem daran, dass die ursprünglich emulsionsartige Masse die Consistenz einer Schmierseife annimmt. Unter Zugrundelegung der obigen Verhältnisse kann man auf etwa 40–45 Th. Kaliseife rechnen. Der Weingeist, welcher sich im Verlaufe der Darstellung zum grössten Theile verdunstet, wird zugesetzt, um die Verseifung zu befördern.

Zur Verseifung von 100 Th. Leinöl sind hier rund 20 Th. Kalihydrat (KOH) vorgeschrieben.

Helv. Sapo kalinus. Man verseift im Dampfbade 50 Th. Leinöl mit 25 Th. Kalilauge (spec. Gew. 1,33) und 7 Th. Weingeist und mischt nach vollständiger Verseifung der entstandenen Seife 18 Th. heisses Wasser zu. — Zur Verseifung von 100 Th. Leinöl sind hier rund 17 Th. Kalihydrat (KOH) vorgeschrieben. Diese Seife ist annähernd neutral.

U-St. Sapo mollis, Soft soap. Man verseift 400 Th. Leinöl mit einer Lösung von 90 Th. festem Kalihydrat in 450 Th. Wasser sowie 40 ccm Weingeist. Da das feste Kalihydrat der U-St. 90 Proc. KOH enthalten soll, so werden wie bei Germ. zur Verseifung von 100 Th. Leinöl — rund 20 Th. Kalihydrat (KOH) vorgeschrieben.

Eigenschaften. Die mit Leinöl bereitete Kaliseife der Germ., Helv. und U-St. bildet eine gelbbräunliche, durchsichtige, weiche, schlüpfrige Masse, welche in Wasser und Weingeist klar löslich ist, mit Wasser stark schäumt und nur schwach seifenartig riecht. — Sie enthält neben Wasser die Kaliumsalze der Linolensäure und Isolinolensäure ($C_{18}H_{34}O_2K$), der Linoläure ($C_{18}H_{32}O_2K$), ferner das bei der Verseifung entstandene Glycerin und einen sehr geringen Ueberschuss an Kalilauge.

Prüfung. Eine Lösung von 10 g Kaliseife in 30 g Spiritus sei klar. (Trübung könnte von Harzseife herrühren.) — Helv.: Wird diese Lösung mit 1 Tropfen Phenolphthaleinlösung versetzt, so werde sie kaum geröthet. Es wird demnach eine annähernd neutrale Seife verlangt. Germ.: Versetzt man die Lösung von 10 g Kaliseife in 30 g Spiritus mit 0,5 ccm Normalsalzsäure, so bleibe sie klar (Trübung = Harzseife) und färbe sich auf Zusatz von 1 Tropfen Phenolphthaleinlösung nicht roth. Durch diese Prüfung wird ein Gehalt von rund 0,28 Proc. Kalihydrat in der Seife (ungebunden) zugelassen. Dieses Kalihydrat geht allmählich in Kaliumkarbonat über.

Aufbewahrung. An einem kühlen, trockenen Orte in gut schliessenden Gefässen aus Porcellan oder Glas. Kaliseife zieht aus feuchter Luft Feuchtigkeit an und nimmt alsdann an den mit der Luft in Berührung gewesenen Schichten dünnflüssige Consistenz an.

Anwendung. Kaliseife findet Verwendung als reinigendes Mittel, z. B. nach Krätzkuren oder Quecksilberschmierkuren. Sie macerirt und erweicht ferner die Epidermis

und findet aus diesen Gründen in der Dermatotherapie eine ziemlich ausgedehnte Verwendung. Der Arzt bedient sich der Kaliseife auch zur Reinigung seiner Hände und der Instrumente. Nach Germ. und Helv. ist diese reinere Kaliseife abzugeben, wenn der Arzt nicht ausdrücklich die käufliche Seifenseife verordnet hat.

Brit. Sapo mollis. Soft soap. Eine mit Olivenöl bereite Kaliseife. Sie wird in gleicher Weise dargestellt wie die Kaliseife der Germ. aus 120 Th. Olivenöl, 21 Th. festem Kalihydrat, 20 Th. Alkohol und 100 Th. Wasser.

Je nachdem man ein gelbes oder grünes Olivenöl anwendet, ist diese Seife gelblich-weiß bis grülich.

Toilette-Kaliseife. Sie wird unter Verwendung einer milderer Sorte Olivenöl auch der bei Sapo mollis Brit. gegebenen Vorschrift dargestellt und entweder überhaupt nicht parfümiert oder mit einem passenden Parfüm schwach parfümiert.

XIV. Sapo kalinus venalis. (Germ.-Helv.) (Sapo kalinus der Austr.) Sapo viridis. Sapo niger. Seifenseife. Weiße Seife. Grüne Seife. Schwarze Seife. Savon mou. Savon vert. Savon noir. Barrel-Soap. Dutch Soap.

Die Seifenseife des Handels ist ein Produkt von sehr wechselnder Beschaffenheit. Sie wird aus Gemischen von Rüböl mit Leinöl, Thran, Hanföl, Harz bereitet, enthält in der Regel einen grossen Ueberschuss von Alkali und ist ausserdem häufig durch Eisen-Ätziöl, Blauholzabkochung, Eisenannat, Indigo und andere Farbstoffen auf eine durch die Neigungen der Käufer bestimmte Färbung gebracht. Hanföl giebt eine schön grüngefärbte Seife ohne künstliche Färbung. Es wird als ein Zeichen der Güte angesehen, wenn sich in der grünen Seife weissliche, senfkorn- bis linsengrosse Abscheidungen vertheilt befinden. Zur Erzeugung derselben setzen die Seifensieder der Kaliseife etwas Natronsalzseife, oft wohl gar angefeuchtete granulirte Schlammkreide hinzu.

Die Seifenseife des Handels besteht etwa aus 50 Proc. Wasser, 40 Proc. Fettsäuren, 8 Proc. Kali mit etwas Natron und 2 Proc. Unreinigkeiten. Sie ist aber sehr häufig verfälscht mit: Stärke, Wasserglas, durch übermässigen Wassergehalt u. dergl. mehr.

In der Menschenheilkunde wird sie lediglich zum äusseren Gebrauch (zu Reinigungszwecken) verwendet, in der Thierheilkunde auch innerlich gegeben.

Prüfung. 1) 10 g dieser Seife sollen sich in 50 g Weingeist auflösen, ohne einen erheblichen Rückstand zu hinterlassen. Bleibt ein solcher erheblicher Rückstand zurück, so ist er zunächst unter dem Mikroskop und mit Jodwasser zu prüfen, ob er aus Stärke besteht. Ist dies nicht der Fall, so erhitzt man eine Probe auf dem Platinblech; man wird alsdann in der Regel feststellen können, dass dieser Rückstand glühbeständig ist, und ihn weiter zu untersuchen haben. 2) Nach Germ.: Zur Bestimmung des Fettsäuregehaltes löst man 5 g Seifenseife in 100 cem heissem Wasser. Die Lösung wird in einem Arzneiglase mit 10 cem verdünnter Schwefelsäure versetzt und im Wasserbade so lange erwärmt, bis die ausgeschiedenen Fettsäuren klar auf der wässrigen Flüssigkeit schwimmen. Der erkalteten Flüssigkeit setzt man 50 cem Petroleumbenzin zu, verschliesst das Glas und bewegt es, bis die Lösung der Fettsäuren erfolgt ist. 25 cem dieser Lösung lässt man in einem Becherglase bei gelinder Wärme verdunsten und trocknet den Rückstand bis zum gleichbleibenden Gewicht bei einer 75° C. nicht übersteigenden Temperatur. Das Gewicht des Rückstandes soll mindestens 1 g betragen. Hierdurch wird ein Minimalgehalt von mindestens 40 Proc. Fettsäuren verlangt. — Helv. verlangt einen Trockenrückstand von mindestens 60 Proc., der an warmen Petroleumäther kein Fett abgeben darf.

Sapo mollis albus, Sapo kalinus albus. Silberseife. Schälseife. Glattsäpelseife. Weiße Seifenseife. Die weisse Seifenseife wird aus gereinigtem Baumwollensamenöl, Knochenfett, Talg, Schweineschmalz, zusammen 100 Th., mit 55 Th. Kalihydrat vom spec. Gewicht 1.33, welche etwas Natronlauge enthält, dargestellt. Zu einer gelblichen Seifenseife werden 20–30 Proc. der obigen Fettmischung durch Palmfett oder Leinöl ersetzt.

Die weisse Seifenseife dient an Stelle der gewöhnlichen Seifenseife als eine bessere Sorte derselben für Reinigungszwecke. Ist sie zu stark alkalisch, so mischt man ihr 2–3 Proc. feingepulvertes Natriumbikarbonat bei.

XV. Thiosapol-Präparate. Mit diesem Namen werden Seifen bezeichnet, welche Schwefel chemisch gebunden enthalten. Zu ihrer Darstellung werden Fettsäuren, Öle, Fett-säuren und Harzsäuren so lange mit Schwefel auf 120—160°C. erhitzt, bis der Schwefel vollständig gelöst ist. Diese geschwefelten Produkte werden mit gewöhnlichen Fettsäuren gemischt, und diese Mischungen werden alsdann unter Vermeidung aller hoher Temperatur mit ätzenden Alkalien verseift. Diese Präparate werden als Schwefelpräparate therapeutisch verwendet.

Thiosapol-Natrium mit ca. 10 Proc. Schwefel. Man erhitzt 1 kg Oleinsäure mit 120 g Schwefel und verührt das geschwefelte Produkt nach dem Erkalten mit 600 g Natronlauge von 25 Proc. unter Abkühlung und Abpressen der schließlich teigig gewordenen Masse.

Thiosapol-Kokosoife mit ca. 5 Proc. Schwefel. Man erhitzt 1 kg Leinöl mit 160 g Schwefel. 1 kg des geschwefelten Leinöls wird mit 1 kg Kokosöl zusammen-geschmolzen. Der auf ca. 25°C. erhaltene Mischung wird 1 kg Natronlauge von 35 Proc. NaOH zugemischt und die Mischung bis zur eingetretenen vollständigen Verseifung bei gewöhnlicher Temperatur sich selbst überlassen.

Untersuchung und Wertbestimmung der Seife. Zunächst ist ein gutes Durchschnittsmuster herzustellen, indem man bei weichen Seifen diese in einer Schale gut durchrührt und ein Muster in ein dicht zu verschließendes, weithalsiges Glas abfüllt. — Bei festen Seifen schneidet man ein mitten aus dem Riegel entnommenes Stück in kleine Würfel oder feine Späne, mischt diese gleichfalls durcheinander und bringt sie in ein dicht zu verschließendes Glas. Sodann stellt man fest, ob die Seife in der 30fachen Menge Alkohol klar oder fast klar löslich ist. Ist dies der Fall, so wird hierdurch die Untersuchung wesentlich vereinfacht. Bleibt ein in Alkohol unlöslicher, erheblicher Rückstand zurück, so wird die Untersuchung etwas umständlich.

1) **Trockenrückstand.** Man bringt in eine Platinschale etwa 20 g mit Salzsäure extrahierten und gewaschenen Quarzsand, giebt ein leichtes Glasabbehen dazu und trocknet bei 103°C. (zweckmäßig im Soxhlet'schen Trockenschrank) bis zu konstantem Gewicht. Dann wägt man etwa 3—5 g Seife dazu, übergießt mit 20—30 cem verdünntem Alkohol und stellt das Ganze unter gelegentlichem Umrühren an einen warmen Ort. Wenn die Seife hinreichend erwischt ist, rührt man das Gemenge gut durch, läßt erst den Alkohol an einem warmen Orte vorsichtig (i) abdunsten, dampft dann im Wasserbade unter gelegentlichem Umrühren zur Trockne und trocknet dann im Trockenschranke (am besten im Soxhlet'schen Trockenschranke) bis zum konstanten Gewichte. Trocknet man im Wasserbadtrockenschranke, so wägt man zuerst nach etwa 8 Stunden, dann in 3stündigen Intervallen.

2) **Asche.** Man versucht in einer gewogenen Platinschale etwa 5 g von harten Seifen direkt, von Seifenweifen nach dem Eindampfen auf dem Wasserbade durch Erhitzen auf mäßige Rothgluth (bei zu starker Hitze können Kalisalze verflüchtigt werden). Wenn die Verbrennung der Kohle nicht fortschreitet, läßt man erkalten, übergießt den kohligen Rückstand mit ca. 20 cem Wasser, digerirt im Wasserbade, filtrirt durch ein aschefreies Filter und wäscht 3—4mal mit siedendem Wasser nach. Dann bringt man Filter und Kohle in die Platinschale zurück, trocknet und erhitzt wiederum bei dunkler Rothgluth. Die Kohle brennt jetzt sehr rasch weiß. Man läßt erkalten, giebt das vorher erhaltene Filtrat zu dem Rückstand in der Platinschale (spült mit Wasser 3—4mal nach), dampft zur Trockne, befeuchtet den Rückstand mit Ammoniumkarbonat, trocknet ein und erhitzt bei dunkler Rothgluth bis zum gleichbleibenden Gewichte.

Die Asche zieht man mit Wasser aus, filtrirt, wäscht das Filter gründlich aus und bestimmt den im Wasser unlöslichen Antheil durch Weisbrennen im Platintiegel. Den wässrigen Auszug der Asche versetzt man mit Methylorange und titirt mit $\frac{1}{10}$ normaler Kaliumkarbonat umzurechnen; bei Natronseifen stimmt es ziemlich genau mit dem Aschen-worth überein, bei Kaliseifen erhält man in der Regel eine kleine Abweichung vom Aschenworth.

Man dampft die ausfiltrirte Flüssigkeit in einer Platinschale zur Trockne, glüht schwach und kann nun bei Kaliseifen in dem Rückstande das Kalz nach S. 173 bestimmen.

3) **In Alkohol unlösliche Antheile.** Man lost ca. 5 g Seife in 120 cem Alkohol, filtrirt durch ein im Wägegläschen getrocknetes und gewogenes Filter (diese Filtration erfolgt am besten vor der Strahlpumpe mit untergelegtem Leinwand-Konus, aus einem alten Taschentuch hergestellt), wäscht mit heissem Alkohol gründlich aus und trocknet im Trockenschranke bis zum konstanten Gewichte.

Der Rückstand ist mikroskopisch zu untersuchen, ob er aus Stärke besteht, nöthigenfalls qualitativ und quantitativ zu analysiren.

Das alkoholische Filtrat kann man benutzen, um die in Lösung gegangene Seife im trockenen Zustande zu bestimmen. Man dunstet den Alkohol in einer gewogenen Platinschale vorsichtig ab, trocknet den Rückstand und wägt ihn. Nach dem Wägen kann man ihn in Wasser lösen, die gelöste Seife durch Säure zersetzen und nacheinander in dieser Portion die Fettsäuren bestimmen.

4) Fettsäuregehalt. a) Die Seife ist in Alkohol klar löslich. Man löst 5 g Seife in etwa 150–200 cem destillirtem Wasser unter Erwärmen auf, zersetzt die Seifenlösung durch Zugabe eines Ueberschusses von Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure (Prüfung mit Methylorange-Papier) und erhitzt auf einer Asbestplatte, bis die Fettsäuren (Prüfung mit Methylorange-Papier) und erhitzt auf einer Asbestplatte, bis die Fettsäuren sich gut abgeschieden haben und die unter ihnen befindliche saure Flüssigkeit klar geworden ist. Ist dies der Fall, so nützt man ein in einem Wägegöläschen bis zum konstanten Gewichte gewogener Filter mit heissem Wasser, lässt zunächst 3–4mal heisses Wasser durchlaufen und gießt abdann die noch heisse, saure Flüssigkeit (4. Fettsäuren) auf. Man hat darauf zu achten, dass am Grunde des Filters immer genügend wässrige Flüssigkeit sich befindet, damit die Fettsäuren nicht durchlaufen. Ist alle Flüssigkeit aufgelesen, so spritzt man das Gefäß, in dem die Zersetzung der Seifenlösung erfolgt war, mit heissem Wasser gut aus und wäscht die Fettsäuren mit heissem Wasser aus, bis das Filtrat gegen empfindliches Lackmuspapier nicht mehr sauer reagirt. Alsdann bringt man das Filtrat mit den Fettsäuren verlustlos in das Wägegöläschen und trocknet bis zum konstanten Gewichte. (Die Bestimmung ist ungefähr identisch mit der Bestimmung der unlöslichen Fettsäuren nach Hansen-Akert, und kann Bd. I, S. 515 näher nachgesehen werden.) Erste Wägung nach 4–5 Stunden, dann in 2stündigen Pausen.) Zeigt es sich, was häufig vorkommt, dass bei den Fettsäuren Sand oder dergl. sich befindet, so extrahirt man nach der Wägung das Filter mit Aether vollständig und kann aus den ätherischen Verdampfungsrückstand und das Filter nochmals wägen. Bei Sand kann man auch ohne erheblichen Fehler einfach den Verbrennungsrückstand des mit Aether extrahirten Filters in Rechnung stellen.

b) Die Seife enthält erhebliche Mengen in Alkohol unlösliche Antheile. In diesem Falle versetzt man den bei der Bestimmung der alkoholischen Antheile (s. 3) erhaltenen alkoholischen Auszug zunächst mit etwa der gleichen Menge Wasser, dampft diese Flüssigkeit vorsichtig (1/2), um den Alkohol zu verjagen, bis zur Trockne, löst den Rückstand in heissem Wasser, zersetzt die Seifenlösung mit verdünnter Schwefelsäure und verfährt wie vorher bei a angegeben. Oder: Man verfährt wie bei a angegeben, trocknet die Fettsäuren bis zum konstanten Gewicht und wägt sie. Hierauf bringt man das Filter in einen Trichter, setzt eine gewogene Aetherschale unter und löst zunächst die Fettsäuren in dem Wägegöläschen durch warmen absoluten Aether. Die ätherische Lösung bringt man verlustlos auf das Filter und wäscht in dieser Weise Wägegöläschen und Filter so lange mit warmem Aether aus, bis einige Tropfen des Filtrats, auf einem blanken Uhrglase verdunstet, keinen Rückstand mehr hinterlassen. Man lässt den Aether an einem warmen Orte verdunsten und trocknet die Fettsäuren bis zum gleichbleibenden Gewichte.

5) Bestimmung des Gesamt-Alkaligehaltes. (Oder des alkalisch reagirenden Salzes.) Man löst etwa 10–20 g Seife in 200 cem heissem Wasser, fügt einen Ueberschuss von Normal-Schwefelsäure zu, sodass die Seife vollkommen zersetzt wird, und erhitzt. Die abgeschiedenen Fettsäuren werden abfiltrirt und ausgewaschen. Das Filtrat füllt man auf ein passendes Volumen auf, mischt es durch und titirt einen aliquoten Theil (unter Benützung von Methylorange als Indikator) mit Normal-Lauge. Da die etwa gelösten Fettsäuren auf Methylorange nicht einwirken, so giebt die Bestimmung an, wie viel Schwefelsäure gebunden worden ist durch das Alkali, welches in der Seife im freien Zustande + demjenigen, welches vorher an die Fettsäuren gebunden gewesen ist. Die Ergebnisse sind, je nachdem Kali- oder Natronseife vorliegt, auf Kalihydrat oder Natriumhydrat zu berechnen.

6) Bestimmung des freien Alkalie. Man löse 10–30 g Seife in 96procentigem Alkohol und filtrire von dem ungelöst gebliebenen (Soda, Borax, Wasserglas) ab und wasche den Rückstand mit heissem Alkohol gut aus. Man füllt das Filtrat bis zu einem passenden Volumen auf. Wird eine Probe desselben durch Zusatz von Phenolphthalein passend gefärbt, so enthält die Seife freies Alkali. Man bestimmt die Menge des letzteren, indem man einen aliquoten Theil des Filtrats erwärmt, mit Phenolphthalein versetzt und mit Normal-Salzsäure oder Normal-Schwefelsäure auf farblos titirt.

7) Wird diese Bestimmung bei Kokosseifen ausgeführt, so beobachtet man, dass sich aus dem Filtrate beim Erkalten keine Krystalle von Fettsäuren ausscheiden. Auch erhält man beim Trocknen der Fettsäuren kein konstantes Gewicht und nimmt abdann das nach 6–8stündigem Trocknen erhaltene Gewicht als das richtige an.

Wir geben im Nachstehenden einige Analysen aus der Praxis, welche zeigen, welche Resultate erhalten werden.

	I. Weisse Talgkern- Seife	II. Gelbe Marseiller-Seife	III. Grüne	IV. Olein-Schmier- Seife
Wasser	23,33 %	27,40 $\frac{1}{4}$	22,26 $\frac{1}{10}$	43,1 $\frac{1}{10}$
Trockenrückstand . .	76,67 "	72,60 "	77,74 "	56,9 "
Fettsäuren	55,85 "	66,10 "	69,40 "	41,55 "
Asche	14,77 "	18,20 "	18,98 "	17,94 "
Durch Titrieren ge- funden	14,48 % Na_2CO_3	12,90 % Na_2CO_3	12,27 % Na_2CO_3	15,5 % K_2CO_3

Vereinbarungen des Verbandes der Seifenfabrikanten bei behördlichen Anschreibungen von Seife in Bayern, Sachsen und Baden.

Es sollen enthalten:

Harte Seifen:

- a) Kernseife mindestens 60 %
 b) Halbkernseife mindestens 46 %
 c) Kokosseife mindestens 60 %

Fett-
säuren.

Weiche Seifen:

- a) Naturkernseife
 b) Glatte Seife grün, gelb, braun
 c) Halbgelbe, sog. Silberseife

mindestens
 40 % Fett-
 säuren.

Harzseifen.

Nach Vereinbarung mit der Badischen Regierung dürfen diese nicht mehr als 20 Proc. Harzsatz erhalten.

XVI. Emplastrum saponatum. Die Vorschriften zur Bereitung des Seifenpflasters weichen bei den einzelnen Pharmakopöen stark ab. Einige schreiben Zusatz von Kampher vor, andere nicht. Nach Austr., Germ. und Helv. wird der geschmolzenen und halb erkalteten (!) Pflaster-Wachsmischung die trockene (!) Seife in Pulverform beigemischt. Ist hierbei die Temperatur der Mischung zu heiss, so entstehen Knötchen von Seife in dem Pflaster. Man formt das Pflaster am einfachsten durch Ausgiessen in stark (!) geöffnete Papierkapseln, von denen es sofort (!) nach dem Erkalten mit Leichtigkeit abzulösen ist. Will man es ausrollen, so geschehe dies auf einem nur feuchten Rollbrett; bei Anwendung von viel Wasser wird das Pflaster „glitschrig“.

Austr. Emplastrum saponatum. Rp. Emplastri Plumbi simplicis 600,0, Cerae albae 100,0, Saponis Veneti pulv. 50,0, Camphorae 10,0, Olei Olivae 40,0.

Brit. Emplastrum Saponis. Rp. Saponis Veneti 150,0, Emplastri Plumbi simplicis 900,0, Colophoni 25,0. Man schmilzt jeden der Bestandtheile bei gelinder Wärme, mischt und dampft im Wasserbade bis zur geeigneten Konsistenz ab.

Gall. Emplatre de savon. Rp. Emplastri Plumbi simplicis 2000,0, Cerae albae 100,0 werden im Dampfbade geschmolzen. Dann mischt man hinzu 125,0 der aus Mandelöl bereiteten Savon medicinal (Gall.), die vorher auf einem Reibstein zerrieben ist, und vertheilt sie durch Umrühren.

Germ. Emplastrum saponatum. Rp. Emplastri Plumbi simplicis 70,0, Cerae flavae 10,0 werden bei mässiger Wärme geschmolzen. Darauf werden zu der halb erkalteten Masse unter Umrühren Saponis medicati pulverati (mittelfein) und Camphorae 1,0, das vorher mit Olei Olivae 1,0 angerieben wurde, zugefügt.

Helv. Emplastrum saponatum. Rp. Emplastri Plumbi simplicis 75,0, Cerae albae 10,0, Terebinthinae 1,0 werden im Wasserbade geschmolzen. Der genügend erkalteten Masse setzt man zu Camphorae 2,0, in Olei Olivae 2,0 gelöst, sowie Saponis medicinal 10,0. Das Pflaster ist in stark geöffnete Papierkapseln auszugiessen.

U.-St. Emplastrum Saponis. Man rührt Saponis veneti pulv. 100,0 mit soviel Wasser an, dass es halb flüssig wird, mischt den Brei mit Emplastri Plumbi simplicis 900,0 und dampft bis zu geeigneter Konsistenz ein.

XVII. Spiritus Saponis. Seifenspiritus. Dieser wurde früher allgemein aus Marseiller Seife (also aus Natronseife) bereitet. Da dieser Seifenspiritus aber stets von neuem Bodensätze bildete, gingen einige Pharmakopöen zu einer Kali-Öelseife über, die ausserdem ex tempore bereitet wird.

Austr. Spiritus saponatus. Seifengeist. Rp. Saponis veneti 125,0, Spiritus (90 proc.) 750,0, Olei Lavandulae 2,0, Aquae destillatae 250,0. Man digerirt bis zur vollständigen Lösung der Seife, lässt absetzen und filtrirt.

Gall. Teinture de savon. Alcoolé de savon. *Saponis medicinalis* (Gall.) alcoholat 100,0. Spiritus (60 proc.) 500,0. Man digerirt bis zur vollständigen Auflösung der Seife, läßt absetzen und filtrirt.

Germ. Spiritus saponatus. Man stellt 8 Th. Olivenöl, 7 Th. Kalilauge (vom spec. Gew. 1,135—1,140) und 7,5 Th. Spiritus in einer verschlossenen Flasche unter häufigem Schütteln bei Seite, bis die Verseifung beendet ist, also bis eine Probe sich mit Wasser klar mischen läßt. Dann fügt man 32,5 Th. Weingeist und 17 Th. Wasser zu und filtrirt. Spec. Gew. = 0,925—0,935.

Heiv. Spiritus Saponis. Man verseift 100 Th. Olivenöl mit 52 Th. Kalilauge (Spec. Gew. = 1,33 = 33 Proc. KOH enthaltend) und 100 Th. Weingeist wie bei Germ. und fügt 400 Th. Weingeist und 348 Th. Rosenwasser hinzu. Spec. Gew. = 0,925—0,935.

XVIII. Opodeldok. Man versteht hierunter eine Lösung von Seife in Alkohol, welche mit Ammoniak, Kampher und ätherischen Oelen versetzt ist, und welche nach dem Erkalten zu einer Gallerte erstarrt. Diese Gallerte soll bei gewöhnlicher Temperatur nicht, sondern erst durch die Körperwärme verflüssigt werden. Sie soll durchsichtig und frei von Krystallisationen sein, welche beim Einreiben die Haut ritzen könnten. Die Vorschriften zum Opodeldok sind Legion. Früher wurde gewöhnliche Hausseife zur Bereitung des Opodeldoks verwendet, später Butterseife und in den letzten Jahren entweder medizinische Seife oder eigens zu diesem Zwecke bereite Opodeldokseifen (*Sapo stearinicus* bez. *Sapo stearinicus dialysatus*).

Die Auflösung der Seife im Weingeist erfolgt unter Erwärmen. Wenn Vorrichtungen nicht vorhanden sind, mit deren Hilfe das Auflösen am Rückflusskühler geschehen kann, so beachte man die Feuergefährlichkeit (!) dieser Operation. Man thut dann gut, die Seife mit dem vorgeschriebenen Spiritus erst 24—48 Stunden bei gewöhnlicher Temperatur quellen zu lassen, so dass es dann nur einer kurzen, leichter zu überwachenden Erwärmung auf dem Wasserbade bedarf, um die Seife völlig in Lösung zu bringen. — Das Filtriren grösserer Mengen erfolgt im Warntrichter. Ohne Feuergefahr ist der

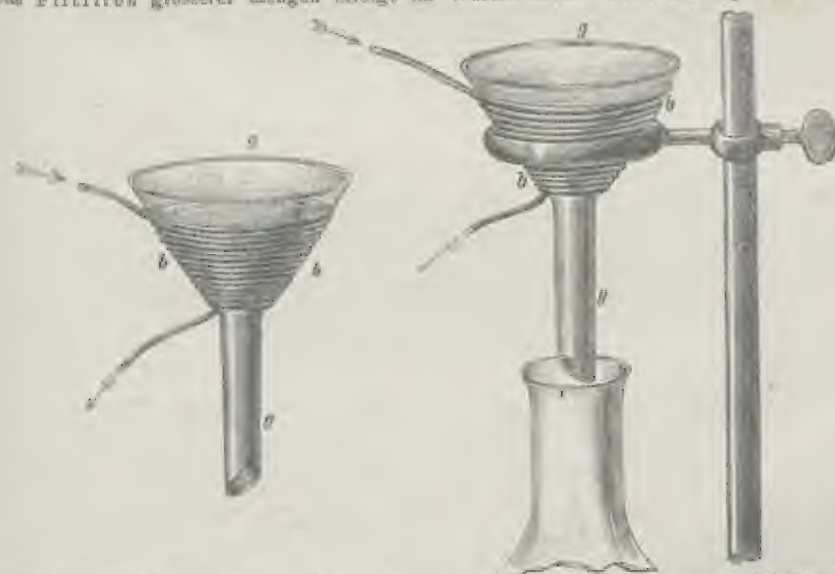


Fig. 119. Dampftrichter nach BERGMANN & STANGE. *a* ist der aus einem Bleirohr hergestellte Trichtermantel durch den in der Richtung der Pfeile Wasserdampf geleitet wird, *g* der einsetzbare Glaskühler.

aus Bleirohr hergestellte Wasserdampftrichter Fig. 119. Dieser Trichter besteht aus einem Trichtermantel zusammengefügten längeren Bleirohr. Das obere Ende setzt man mit einem in einiger Entfernung stehenden Dampfwärmer (eine umgekehrte Spritze genügt) in Verbindung und leitet die heissen Dämpfe durch den Trichter in der Richtung der Pfeile.

Austr. Linimentum saponatum camphoratum. Opodeldok. Saponis Veseli concisi 40,0, Saponis domestici concisi 80,0, Spiritus diluti (70 Vol.-Proc.) 500,0, Olei Lavendulae, Olei Rosmarini aa 5,0, Liqueoris Ammonii caustici (10 Proc.) 20,0, Camphorae 10,0, welcher in 96 proc. Weingeist gelöst ist.

Gall. Baume Opodeldok. Saponis animalis (Gall.) rasi et siccati 120,0, Camphorae pulv. 96,0, Liqueoris Ammonii caustici (mit 30 Proc. NH₃) 40,0, Olei Rosmarini 24,0, Olei Thymi 8,0, Spiritus von 80 Proc. = 1000 g.

Germa. Linimentum saponato-camphoratum. Opodeldok. Saponis medicati 40,0, Camphorae 10,0, Spiritus (90 Proc.) 420,0, Olei Thymi 2,0, Olei Rosmarini 3,0, Liqueoris Ammonii caustici (10 Proc.) 25,0.

Helv. Opodeldok. Adipis suilli (vel Adipis Butyri), Liqueoris Natri caustici (spec. Gew. 1,38 mit ca. 30 Proc. NaOH), Spiritus aa 25,0 worden auf dem Wasserbade in einem Kolben verseift. Die Seife löst man in 810, Spiritus von 93 Vol.-Proc. und mischt dazu: Camphorae 25,0, Olei Rosmarini 10,0, Olei Thymi 5,0, Liqueoris Ammonii caustici 50,0.

KRESDI's Kataplasmen zur Zertheilung torpider Bubonen. Kaliseife, geröstete Zwiebeln aa 90,0, Senfpulver 15,0 werden mit Wasser q. s. kurze Zeit erhitzt.

Kinderseife. Eine neutrale Oel-Natronseife mit 2 Proc. Reismehl und 2 Proc. weissen Vaseline. — Parfuma ad libitum.

Marineseife. Ist Seife, welche sich zum Waschen mit Seewasser eignet. Solche Seifen sind gewöhnlich stark alkalisch, enthalten Wasserglas und bestehen wohl auch nur aus Harreseife, da Fettsäuren durch Kochsalzlösung ausgesalzen werden.

Marmorstaubseife nach SCHLEICH. 1 Vol. gepulverte Hausseife, 3 Vol. Marmorstaub werden mit 4 Proc. Lysol und q. s. SCHNITZEN'scher Wachspaste zur Masse zugestossen.

Melassen-Seife ist mit Zuckermelasse vermischte weisse oder gelbe Schmierseife.

Metall-Putzseife. Zu bereiten durch Mischung von 30 Th. Kieselguhr, 30 Th. Kaliseife, 1 Th. Bolus. Die Pulver müssen feinst geschlämmt sein.

Münberger Seifenstein. 1000 Th. frischer Talgseife werden in 400 Th. heissem Wasser zertheilt, nach dem Erkalten mit 350 Th. oder der genügenden Menge calcinirter Soda gemischt, worauf man die Masse in würfelförmige Stücke formt.

PRUNE's Milchseife. Eine unter Zusatz von Milch bereitete Natronseife, welche besonders zum Waschen empfindlicher Haut z. B. für Damen und Kinder empfohlen wird.

Radirpulver. Soll besonders gute Dienste leisten, Mischung aus 1 Th. Stärkepulver mit 3 Th. Seifenpulver. Event. schwach roth zu färben.

Sabon. Unguentum saponaceum J. D. STEFFEL. Ist überfettete, weisse, weiche Seife. Sandmandelkleie von PRUNE. Besteht aus Infusorienseife 80,0, Mehl 7,5, Seifenpulver 7,5, Glycerin 7,5.

Seife, benzinflösliche. Ist saures Alkali-Oleat mit etwa 12 Proc. Wassergehalt. Vergl. Benzinbrände, Bd. I, S. 475.

Seifen-Crème. Bereitet man in der Weise, dass man 50 Th. Wasser, 20 Th. Glycerin und 10 Th. gereinigtes Potasche zum Sieden erhitzt und unter Umrühren nach und nach mit 20 Th. geschmolzener Stearinsäure versetzt. Der halb erkalteten Masse setzt man ein beliebiges Parfüm (z. B. Tuberosa) zu und rührt bis zum Erkalten.

Seifenstifte, plastische, arzneiliche von GARNIER. 1 g Arzneistoff (z. B. Kupfersulfat oder Kaliumjodid) wird im erwärmten Porcellanmörser mit 30 Tropfen Glycerin und 10 Tropfen Ricinusöl gut verrieben, dann mit geschabter Seife gut durchgearbeitet, hierauf die Masse im Wasserbade bis zur halbflüssigen Konsistenz erhitzt und in Glasröhren aufgesogen.

Shampoo-Liquid. Saponis kalini 1,0, Liqueoris Kali carbonici, Spiritus aa 2,0, Aquae 20,0, Parfuma ad libitum.

Prof. Dr. STOLI's Blutlaugmittel. Man löst 150 g Hausseife unter Erwärmen in 1 Liter heissem Wasser, und giesst 2 Liter angewärmtes Petroleum in dünnem Strahle und unter Umrühren mit einem Reiserbesen ein.

Superior, Metall-Putzseife. Man schmilzt 480 Th. Seife durch Erwärmen mit q. s. Wasser und rührt ein Gemisch von 60 Th. Kreide, 30 Th. Bleiweiss, 30 Th. Weinstein und 30 Th. Magnesiumcarbonat ein.

Typenpulver. Zum Waschen gebrauchter Lettern und Klischeés. Ist ein Gemisch von Soda und Seifenpulver mit 10—15 Proc. Aetzatron.

USSA's überfettete Grundseife. Wird bereitet aus 10 Th. Rindstalg, 2 Th. Olivenöl, 6 Th. Natronlauge von 38° B. und 3 Th. Kalilauge von 85° B. In dieser Seife bleiben etwa 4 Proc. Fett unverseift. Sie dient als Grundlage zur Bereitung zahlreicher medikamentöser Seifen.

Wasserglascomposition. Wird bereitet durch Zusatz von 1 Proc. Glycerin und 12 Proc. Kokosöl zu concentrirter, etwas erwärmter Natronwasserglaslösung. Das Kokosöl wird allmählich verseift.

Wasserglasseifen. Sind Seifen, welche aus Kokosöl oder aus Gemischen von Kokosöl und Palmöl bereitet und mit 25–40 Proc. konc. Kieselsäurereicher Wasserglaslösung vom spec. Gew. 1,31–1,32 versetzt sind. Solche Seifen enthalten 9–10 Proc. Kieselsäure, 30–40 Proc. Wasser und 44–48 Proc. Fettsäuren. Es wird angenommen, dass diese Seifen besser reinigend wirken (Waschen von Maschinen-Putzlappen!) als gewöhnliche Seife. Der Beweis hierfür steht noch aus.

Zahnpasta von Prof. MILLER. I. *Magnesi carbonici*, *Rhizomatis Iridis* pulv., *Talcus Veneti*, *Saponis medicati* aa 5,0 g, *Olei Menthae piperitae* gtt. X, *Mucilaginis Gummi Arabici* q. s. II. *Calci carbonici* 100,0, *Rhizomatis Iridis Florentinae* 5,0, *Ossis Sepiae* pulv. 4,0, *Sacchari albi*, *Myrrhae pulveratae* aa 2,0, *Mellis*, *Glycerini* q. s. ad pastam.

Zahnpaste in Tuben. *Calci carbonici* 300,0, *Saponis medicati* 60,0, *Carmini* q. s. (4,0), *Olei Menthae piperitae*, *Olei Geranii* aa 3,0, *Glycerini* q. s. ad pastam mollem. Die Befärbung kann auch durch *Phloxin* geschehen. Vergl. Bd. I, S. 554.

Zahnselb nach FROHMANN. *Thymoli* 0,25 g, *Extracti Ratanhiae* 1,0, *Glycerini* fervidi 6,0, *Magnesia ustae* 0,5, *Boracis* 4,0, *Saponis medicati* 20,0, *Olei Menthae piperitae* 1,0.

BAERLE'S Waschgallerte. Zum Reinigen alter Putztücher. Besteht aus Seife und Schwefelnatrium-Wasserglas.

Balsam der Gebr. HEFFMANN. Kleiderreinigungs- und Farbmittel. Wird bereitet aus 1 Th. *Quilajarinde*, 4 Th. Seife, 4 Th. *Haematita* und 4–8 Th. Seife. — Kommt in viereckigen Stücken von Seifenkonsistenz und verschiedener Farbe in den Handel.

BERGMANN'S Zahnpasta. Ist ein Gemisch von Oelseife, Zucker und Pfefferminzöl, mit einem rothen Farbstoff gefärbt (Gummischwarz).

Carbolseife für Klosets, Pissoirs etc. Ist Kokoseife, welche auf 100 kg = 30 kg mit Roh-Kreosol getränktes grobes Bimssteinpulver enthält.

Cataplasma KERN'S besteht aus: *Farinae seminis Linii* 1,0 und *Saponis kalini* 5,0.

Eau Athénienne von BOUQUENON in Paris, pour nettoyer la peau et enlever les pel-
lucules. Eine in Weingeist gelöste Kaliseife, versetzt mit etwas Pottaschenlösung und aroma-
tisiertem Oel. (Goppelsdorfer, Analyt.)

Electra, ein Waschpulver. Wird hergestellt aus: 3 Th. Olen, 53 Th. calcinierter Soda, 12 Th. kaiserlicher Soda und 32 Th. Wasser.

Eschweiger Seife. Eine sehr stark alkalische, gefüllte Seife zum Schreuen von Holz und Dächern.

Feraxellin. Putzmittel von GROLICH in Brünn. Eine wachsähnliche Mischung von 10 Th. Natronseife, 2 Th. medizinischer Seife und etwas Kaliumbioxalat (Aurumoxi-
dum).

FRANK'S Drendener Waschseife. Ist ein Gemisch von wenig Seifenpulver mit viel Soda.

GERLICH'S Präservativ-Crème. Kaliseife 30,0, Wasser 28,0, *Vaseline* 16,0, *Zinkoxyd* 6,0.

Gesundheitsselb von J. OCHINSKI in Breslau. Eine hellbraungrüne, gallert-
artige Masse, aus 7 Th. Seife, 5 Th. Harz, 83 Th. *Bromopirithae*, etwas Kampfer, Lavendelöl
und Rosmarinöl bestehend. (120 g 1 Mark.) (HAGNER, Analyt.)

Glycerinseife, flüssige. Man versetzt 500 Th. Olen mit 100 Th. Spiritus und 200 Th. Kalilauge von 33 Proc., giebt 50 Th. Kaliumcarbonat in 100 Th. Wasser gelöst
hinzufügen, erwärmt bis zur klaren Lösung und mischt 1570 Th. Glycerin hinzu.

Granulina, ein Waschmittel. Besteht aus 88 Proc. Natronseife und 12 Proc. trockener Soda.

Herginölseife des Apothekers O. SENFF in Berlin soll eine Resorcin und Naphthol
enthaltende Seife sein.

Kräuterseife von BOSCHARDT in Berlin. Eine mit etwas Kurkuma, einer Spur
Iodigokarmu und einigen ätherischen Oelen (Lavendelöl, Bergamottöl, Zimmtöl, Pfeffer-
minzöl) versetzte Oelseife. (75 g 0,5 Mk.) (WITTENBERG, Analyt.)

Kuco's Waschpulver ehemals Königl. Bayerisches privil. Waschsehl und Ge-
mische von Seifenpulver mit calcinierter Soda.

Odontine-Pasta, Wiener. 2500 Pfd. Schweinefett werden mit 1250 Th. Pottaschen-
lauge im Wasserbade versetzt und dem Seifenlaime zugemischt: 1500 Th. Bimsstein, 500 Th.
gebrannter Alaun, 1000 Th. präpariertes Hirschhorn, 500 Th. Zucker, 250 Th. Weinstein,
30 Th. Karmin, welcher mit 60 Th. Weingeist abgerieben ist, 120 Th. Pfefferminzöl. (HAGNER,
Analyt.)

Odontomagma von J. HAPNER, Zahnarzt in Agram, zur Reinigung und Erhaltung
der Zähne. Zwei aus Zinn gedrehte Schachteln mit elegantem Etiquett enthalten je 37 g
eines rosaroten Zahnpulvers, bestehend aus präparierten Austersehlen, Magnesia und Seife,
stark mit Pfefferminzöl parfümiert. (4 Mk.) (HAGNER, Analyt.)

Oleagine, eine gewöhnliche Seife aus Schweinefett und Natron mit Stärkemehl und
würstlichen Oelen, als Hautverschönerungsmittel empfohlen. (HAGNER, Analyt.)

Pasta di Roma des Apothekers GARNER besteht aus circa 50 Proc. eines Gemisches aus Schweinefett und Kakaöl, 5 Proc. Seifenpulver, 12 Proc. eines gewöhnlichen Glycerins, 5 Proc. weissem, geschlammtem Holas, circa 5 Proc. einer Schleimsubstanz (Gummi arabicum), circa 1½ Proc. Storax oder Benzoe, 2½ Proc. Wasser, mit diversen ätherischen Oelen wohlriechend gemacht. (25 g = 24 Mark.) (HAGEN, Analyt.)

Puritas, spezifische Mundseife, von Dr. CARL MARIA FARNER. 30 Th. Seifenpulver, 50 Th. Schlammkreide, 15 Th. Florentiner Lack oder Karminlack, 5 Th. Alaun, parfümirt mit wohlriechenden Oelen. (20 g 2 Mark.) (HAGEN, Analyt.)

Sapolyt von MAYSE & WOLFF in Offenbach a/M. Ein Füllmittel für Seifen. Besteht aus Wasserglas mit wenig Seife und grossen Mengen Kaliumchlorid.

Sapenal von ENGELHARDT in Leipzig, besteht aus 24 Proc. trockener Seife, 80 Proc. Krytall soda, 2 Proc. Salzen und 14 Proc. Wasser.

Salzseife von ACKERMANN, gegen allerlei Hautübel, ist eine aromatisirte und mit Kochsalz versetzte Seife.

Sozodont von BUSCHNER. Eine Lösung von 7,5 Th. Sapo Venetus in 100 Th. Spiritus dilutus, mit Sandelholz roth gefärbt und mit Wintergrünöl parfümirt. Dazu ein Zahnpulver: Calcii carbonici 25,0, Rhizomatis Iridis pulverati 12,0, Magnesi carbonici 5,0, Olei Caryophyllorum q. a.

Steinpillen der Madame STRUBINS sollen aus gepulverten Eierschalen und schwarzer Seife bestehen.

Terpentin-Salmiak-Schwenkseife. Besteht aus Natronseife 76 Proc., Wasser 10,0, Kartoffelstärke 7, Natriumkarbonat (Na_2CO_3) 5,0, Amandöl, Terpentinöl je 1,0. Soll das Reiben der Wäsche unnötig machen. (B. FISCHER.)

Thomson's Seifenpulver. Ist ein Gemisch von Seifenpulver mit theilweise entwässert Soda.

Ubrigin. In drei Nummern verkäuflich. Eine Seife mit 5, bez. 10, bez. 25 Proc. grobgepulverter Rinde (Cortex Ulmi interior?) versetzt. (AUFRECHT.)

Venetianischer Balsam von J. F. REGENSRUNGS in Berlin. Gegen Rheumatismus, Gicht, Hautkrankheiten, Fisschmerzen, Frostbeulen. Eine Auflösung von 15 g ordinärer Gelseife in 80 g Brauntwein, welche mit einigen Tropfen wohlriechenden Oels parfümirt ist. (7,5 g 0,5 Mark.) (HAGEN, Analyt.)

Caol Wail's Seifenextrakt. Ist eine Mischung von Seife und Soda mit rund 40 Proc. Fettsäuren.

Wasserglassseife der Firma von BAKKE & SPONSAGEL in Berlin ist ein Gemisch aus weisser Schmierseife und Natronwasserglas, durch Schlagen und Röhren mit Luft durchsetzt.

Zahnpasta von BERGMANN in Waldheim in Sachsen. 50 Th. einer feinen Gelseife und 25 Th. weisser Zucker werden in Weingeist von 40 Proc. bei gelinder Wärme gelöst, etwas Pfefferminzol nebst wenig Aniluroth hinzugesetzt und in eine Form ausgegossen. (30 g 0,4 Mark.) (WITTMANN, Analyt.)

Zahuseife von BERGMANN sind 0,9 cm dicke, 3,6 cm breite durchscheinende, rothbraunliche Tafeln, welche aus einer Glycerinseife, stark parfümirt mit Pfefferminzol und versetzt mit aromatischen Auszügen, bestehen. Die Gebrauchsanweisung, in welche die Zahuseife eingewickelt ist, giebt recht lehrreiche, mit Holzschnitten illustrierte Erklärungen über den Bau der Zähne, Zahnwürrer, Zahnpilze (sie ist entnommen der Klenke'schen Schrift „Ueber die Verderbnisse der Zähne“). (HAGEN, Analyt.)

Amandine von FARNER.

Ep. 1. Gummi arabici	10,0
2. Mellis depurati	40,0
3. Sapoalis kalini albi	15,0
4. Oel Amygdalarum	150,0
5. Vitellum ovi unius	
6. Emulsionis Amygdalarum	20,0
7. Benzoeölhydrat	gtt. 5–10.

Man mischt 1–3 und rührt unter Umschüren des aus 4–7 bereitete Emulsion hinzu. Ein in Frankreich hergestellter kosmetischer Seifencreme.

Amandi orisinal.

Mundpulver. Kosmetisches Waschpulver.

Ep. Saponis medicum pulv.	50,0
Amyli Tridat	
Rhinomantis Iridis Florent. aa	20,0
Boracia pulv.	5,0
Amandi calcinati	2,5
Oel Gerani	gtt. X
Oel Menthae pyp.	gtt. X

Man Theelöffel voll in einem halben Glase kochendem Wasser vertheilt zum Gurgeln und zum Ausspülen des Mundes.

Baum Opodeldok Hagedorn (Hagedorn).

Ep. Saponis medicum (Hagedorn)	
coramini et saponi	100,0
Campheac pulv.	50,0
Oel Rosmarini	20,0
Oel Thymol	10,0
Liquoris Ammonii caustici	
(von 25 Proc. NH_3)	20,0
Spiritus (80 Vol-Proc.)	1000,0

Glyssa saponatum.

Seifen-Eisstier.

Ep. 1. Saponis domesticus	10,0
2. Aquae destillatae	80,0
3. Aquae destillatae	10,0

Man löst 1 in 2 unter Erwärmen und Rühr 3 hinein. Lausieren zu einem Krystall zu verharzen.

Eau d'Afrique.

Rp.	Spiritus saponati	40,0
	Spiritus Rosaceae	
	Spiritus Violaceae	
	Aquae Aurantii florea	aa 20,0
	Syrupus Colubinae	100,0
	Rosula pulverati	2,0

Man digerirt 1 Tag unter gelegentlichem Umschüt-
teln auf Wasserb.

Als Zusatz zum Waschwasser bei Unreinigkeiten
der Haut.

Emplastrum salicylicum saponatum.

Rp.	Emplastrum Plumbi simpliciter	
	Emplastri saponati	aa 40,0
	Vanillin	15,0
	Acid. salicylic.	15,0

Emplastrum saponatum camphoratum.

Emplastrum Hjaerneri (camphoratum).

Emplastrum saponatum Barbette.

Ist das Emplastrum saponatum des Germs.

Emplatre de savon rouge (Gall.)

Rp.	Camphore	1,0
	Emplastri saponati (Gall.)	80,0

Emplastrum saponatum rubrum.

Auf 100 Th. Sulfenplaster (Germ.) werden 5 Th.
Mennige, mit Oel angerieben, zugesetzt.

Emplastrum volatile Kirschler.

Rp.	Emplastri Plumbi simpliciter	25,0
	Rosaceae Pinl	
	Cerae Flavae	aa 5,0
	Saponis oleosus petr.	11,0
	Ammonii hydrochlorici	
	sublimatus pulverati	5,0

Zusätzliches Plaster auf Anschwellungen und
Verhärtungen.

Limentum saponis-ammoniacum.

Fühendes Seifenliment.

Rp.	Saponis veneti	1,0	—
	Saponis daniensis	—	1,0
	Aquae	50,0	20,0
	Spiritus (90 Proc.)	10,0	10,0
	Liquoris Ammonii		
	caustici (10 Proc.)	15,0	15,0

Limentum saponis-roseae (Gall.)

Rp.	Linctura Saponis (Gall.)	50,0
	Olei Amygdalarum	5,0
	Spiritus (80 Vol.-Proc.)	45,0

Durch Schütteln zu vereinigen. Ersetzt man den
Spiritus durch Kampherspiritus, so erhält man
das Limentum saponis-camphorae (Gall.)

Limentum Saponis (Brit.)

Rp.	Saponis kalin (Brit.) ex	
	Oleo Olivae paraff	50,0 g
	Camphore	30,0
	Olei Rosmarini	7,5 mm
	Spiritus (90 Proc.)	200,0
	Aquae destillatae	50,0

Limentum Saponis (U.-S.).

Rp.	Saponis Veneti petr.	75,0 g
	Camphore	25,0
	Olei Rosmarini	40,0 mm
	Spiritus	750,0
	Aquae	q. s. ad 1,0 l.

Limentum Saponis molle (U.-S.).

Liment of soft soap.

Rp.	Saponis kalin	500,0 g
	Olei Lavandulae	20,0 mm
	Spiritus	300,0
	Aquae	q. s. ad 1,0 l.

Opodeldoe liquidum (Hels.).

Spiritus saponis-camphoratus (Germ.).

Fühendes Opodeldoe.

Rp.	Spiritus camphorati	80,0	20,0
	Spiritus saponati	175,0	80,0
	Liquor. Ammonii caustici	12,0	65,0
	Olei Rosmarini	5,0	10,0
	Olei Thymi	1,0	5,0

Pasta amygdalina saponacea.

Crème d'amandes.

Mandelseifencreme.

Rp.	Saponis kalin albi	170,0
	Saponis medicini petr.	30,0
	Rosula pulverati	5,0
	Natrii carbonat. alci	7,5
	Talci Veneti pulverati	50,0
	Aquae Rosae	20,0
	Glycerini	20,0
	Benzaldehydi	2,0
	Spiritus Colubinae	10,0
	Aquae Aurantii florea	q. s.

ut fiat pasta molle.

Pistula saponacea.

Rp.	Saponis medicini	15,0
	Rhizomatis Iridis Florent.	5,0
	Spiritus saponati	q. s.

Pist. pilulae No. 100, amygd. compressas.
Zur Unterdrückung der Gallenabsonderung

Pulvis cosmetics lavativus.

Poudre de fèye. Poudre de savon.

Rp.	Saponis oleosus petr.	50,0
	Natrii carbonat. alci	5,0
	Rhizomatis Iridis Florentinae	
	Amyli Trilici	
	Talci Veneti	aa 15,0
	Talcum-Pulverum	q. s.

Pulvis mucosus WELTER.

WELTER'S kosmetisches Waschpulver

Rp.	Farinae Trilici	25,0
	Rhizomatis Iridis Florent.	20,0
	Natrii carbonat. alci	5,0
	Saponis daniensis petr.	50,0
	Mixtura oleoso-balsamica	5,0
	Spiritus camphorati	gr. 5.

Sapo aromaticus ad balneum.

Aromatische Badeseife.

Rp.	Saponis oleosus	100,0
	Amyli	50,0
	Rhizomatis Iridis Florentinae	20,0
	Natrii carbonat. alci	10,0
	Olei Bergamotae	5,0
	Olei Caryophyllaceum	
	Olei Citri	
	Olei Lavandulae	
	Balsami Peruviani	aa 1,0

Indes ad oleum. Zu einem Vollbad.

Sapo antirrhoeus URSI.

URSI'S Seifencreme.

Rp.	Saponis amygdal.	40,0
	Cassia Colubina	10,0
	Tulacina Lapidis Pumicea	50,0

Sapo glycerinatus liquidus (Hamb. V.).

Fühendes Glycerinseife.

Rp.	Saponis kalin	250,0
	Glycerini	270,0
	Spiritus (90 Proc.)	100,0
	Olei Amygdalarum dulcorat.	
	(Mandelcrem)	2,0

Sapo Hydrargyri bicolorati (Niederländisch).

Rp. 1. Saponis saponis	90,0
2. Hydrargyri bicolorati	1,0
3. Spiritus	4,0

Man kocht 2. in 3, mischt die Lösung zu 1 und dampft bis zum Gewicht von 100 ein.

Sapo Natrii peroxydati UNNA.

Zur Grundlage dient eine Mischung aus 3 Th. *Panificum liquidum*, mit 7 Th. *Sapo medicatus*, welcher 2—20 Proc. Natriumperoxyd zugesetzt werden. Gegen Acne, Sommersprossen, Mitesser.

Sapo pulvisaris neutralis.**Neutrale Pulverschiffe** KLEINER.

Rp. Saponis stearici pulv. (Heglinsh.)	75,0
Saponis medicati pulv.	25,0

Sapo pulvisaris alkalicus.**Alkalische Pulverschiffe** KLEINER.

Rp. Saponis pulvisaris neutralis	85,0
Natrii carbonici sicc.	5,0

Sapo pulvisaris oleaceus.**Ölhaltige Pulverschiffe** KLEINER.

Rp. Saponis pulvisaris neutralis	25,0
Öl Camell. japon.	5,0

Sapo terebinthinaceus (Hamb. V.J.).

Rp. Saponis oleacei pulv.	
Öl Terebinthinacei aa	6,0
Kalk carbonici	4,0

Durch Mischung zu bereiten.

Sapo angulosus (Ergänzh.).**Mollis** (Hamb. V.J.).

Rp. 1. Liquoris Kali caustici (15 Proc.)	50,0
2. Adipis suilli	40,0
3. Spiritus	4,0
4. Glycerini	15,0

Man dampft 1 auf 40 Th. ein, verdunst damit unter Umrühren 2, geht 3 zu, verdunst noch 12 Stunden auf 50—60° C. und mischt 4 hinzu.

Spiritus Saponis kalii.**Kaliseifengeist.****1. Austr.**

Rp. Saponis kalii	100,0
Spiritus Lavandulae	100,0

Man digerirt bis zur Auflösung der Seife und filtrirt nach dem Absetzen.

II Ergänzh.**Rp. Saponis kalii**

Spiritus (80 Proc.) aa 50,0

Man kocht und filtrirt.

Spiritus Saponis kalii liqua.

Hanna'scher Seifenspiritus (Hamb. V.J.)

Rp. Saponis kalii	34,0
Spiritus	12,0
Spiritus Lavandulae	1,0

Die Lösung ist zu filtriren.

Spiritus saponis-aromaticus ad balneum.**Badespiritus**

Rp. Spiritus saponis	90,0
Spiritus Calami	30,0
Mistura oleo-balsamica	10,0

Gutes Vollbade anzuwenden

Spiritus saponatus NATHAN.**Spiritus Rosmarini saponatus.****Balsamum Saponis. Seifenbalsam**

Rp. Spiritus camphorati	
Spiritus Lavandulae	
Spiritus Rosmarini	
Spiritus Sapphi aa	20,0
Spiritus saponati	40,0

Unguentum abortivum RAVENHILL.

Rp. Unguent. Hydrargyri oleum sap.	
Saponis medicati pulverati	
Glycerini	aa 10,0

Vel. Sapo petroleus THIERLOT.

Rp. Paraffini liquid.	10,0
Petrol.	20,0
Corpo japonica	
Sebi ovilli	
Öl Olive	
essentia aa	10,0

Liquoris Natri caustici

(Rp. Gew. = 1,33) 50,0

Man versetzt in einem Kolben durch Erwärmen im Wasserbade unter Umrühren. Als Seife zum Waschen bei Rinde der Hautthiere.

Vel. Spiritus saponatus kalius.

Rp. Saponis oleacei	100,0
Kalk carbonici crudi	10,0
Spiritus diluti	400,0
Öl Terebinthinacei	20,0

Zu filtriren. Einnahme bei Stollhefen, Schenckhapp, verhärteten Tränen.

Medicinische Seifen. Man versteht hierunter Seifen mit Zusätzen von aromatischen Substanzen. Bezüglich ihrer Darstellung gilt das Nämliche wie von den Toilette-Seifen, d. h. sie werden zum Theil als Leimseifen bereitet, indem man einer halbflüssigen Leimseife die betreffende Arzneisubstanz zusetzt und die Mischung alsdann erkalten lässt, oder sie werden aus Kernseifen durch Filiren dargestellt. — Die an die medicinischen Seifen zu stellenden Anforderungen sind folgende: 1) Sie müssen aus neutraler Seife hergestellt sein, wenn nicht etwas Anderes sich von selbst ergibt. 2) Sie müssen den angegebenen Gehalt des Arzneimittels haben. Da sich dies häufig nicht mit Sicherheit wird feststellen lassen, so empfiehlt es sich, die medicinischen Seifen nur aus ganz zuverlässigen Quellen zu beziehen. — Will man die Seifen selbst bereiten, so wird man stets gut thun, sich mit einem thätigen Seifenfabrikanten in Verbindung zu setzen und die Seifen mit diesem gemeinschaftlich herzustellen.

Sapo Acidi carbonici. Karbolsäure, 4—10 Proc. Wird entweder als Leimseife oder als pilirte Seife hergestellt.

Sapo Acidi tannici. Gerbsäureseife. Eine pilirte, mit 2—3 Proc. freier Fettsäure überfettete Seife mit 5 Proc. Gerbsäure.

Sapo Boracis. Boraxseife. Wird entweder als Leimseife oder als pilirte Seife und zwar mit einem Zusatz von 5—10 Proc. dargestellt.

Sapo aromaticus pro balneo. Ein pulverförmiges Gemisch von 100 Th. Sapo oleaceus, 30 Th. Amylon, 20 Th. Rhizoma Indis Florentinae, 10 Th. Natrium carbonicum stoeam, je 1 Th. Oleum Bergamottae, Oleum Citri, Oleum Lavandulae und 0,5 Th. Balsamum Peruvianum. Dosis für ein Vollbad.

Sapo arsenicalis. Arsenikseife. Siehe Bd. I, S. 391.

Sapo bromatus. Bromkaliseife. Ist eine pilirte Natronseife, mit 5–10 Proc. Kaliumbromidpulver gemischt und in Stücke gepresst.

Sapo camphoratus. Kampherseife. Natronseife mit Zusatz von 5 Proc. Kampher, in Stücke gepresst.

Sapo chloratus. Chlorkalkseife. Eine Talgnatronseife mit 5–10 Proc. Chlorkalk, in Stücke gepresst. Unzweckmässiges Präparat.

Sapo desinfectiens Fisseri. Eine mit Kaliumpermanganat versetzte Seife. Ist ein vollständig unrationell bereitetes Präparat.

Sapo Ichthyoli. Ichthyolseife. Eine Leinseife oder pilirte Seife mit 5 Proc. Ammoniumsulfidichthyolat.

Sapo jodossulfurata Henna. Eine Mischung aus 8 Th. Sapo oleaceus, 0,5 Th. Kalium jodatum und 1 Th. Calcium sulfuratum. Die Mischung ist zweckmässig durch Druck in Formen zu bringen.

Sapo kreosotatus. Eine unter Verwendung von Kokosnussöl bereitete Leinseife mit einem Zusatz von 5 Proc. Kreosol.

Sapo kreosotatus Auspitz. Ist eine pilirte Seife aus 75 Th. Talgnatronseife, 5 Proc. Kreosol und 20 Proc. Bismutpulver.

Sapo Mellis. Honigseife. 100 Th. Kokosseife werden mit 10 Th. Honig versetzt, gelb gefärbt und mit einer Mischung von Bergamottöl und Citronellöl parfümirt.

Sapo mercurialis. Sapo Hydrargyri. S. S. 29.

Sapo Hydrargyri bichlorati 1 procent. Sublimatseife. 1) Nach Gassman. Eine ca. 3 Proc. freie Fettsäure (nicht freies Fett) enthaltende Seife, wird mit 1 Proc. Quecksilbersublimat gemischt und in Formen gepresst. — 2) Neutrale centrifugirte Seife wird durch Filiren mit 0,5–1,0 Proc. Quecksilbersublimat gemischt und in Formen aus Hartglas gepresst. — 3) Nizalano. 99 Th. Mollin werden im Wasserbade erwärmt, mit einer Lösung von 1 Th. Quecksilbersublimat in 4 Th. Spiritus (von 95 Proc.) vermischt und im Wasserbade unter Umrühren bis auf 100 Th. eingedampft.

Sapo Hydrargyri chlorati. Kalomelseife. Wird bereitet durch Vermischen von Kalomel mit einer weichen Olivenöl-Kaliseife, welche mit 5 Proc. Olivenöl überfettet ist. Man kann auch einfach Mollin verwenden. Der Kalomelgehalt ist vom Arzt vorzuschreiben.

Sapo Naphtholi. Eine durch Filiren bereitete, 10 Proc. β -Naphthol enthaltende, etwas überfettete Seife.

Sapo Naphtholi sulfuratus. Enthält auf 100 Th. Seife = 1 Th. Naphthol und 4 Th. Kalischwefelleber.

Sapo picis HENNA. HENNA's flüssige Theerseife. Ist identisch mit: Linimentum cadinum saponatum Henna. S. 165.

Sapo Picis 5–10 Proc. Theerseife. Eine gute Talgnatronseife wird durch Filiren mit 5–10 Proc. Holstheer oder Birkenstheer gemischt und die Mischung darauf in Formen gepresst.

Sapo Pumicis. Bimssteinseife. a) Man mischt 9 Th. einer Talgnatronseife mit 1 Th. Bimsstein und presst die Mischung in Formen oder b) man arbeitet nach der auf S. 700 gegebenen Vorschrift.

Sapo salicylicus. Salicylsäureseife. Eine pilirte Seife aus 150 Th. Talgnatronseife, 5 Th. Borna, 5 Th. Salicylsäure und 30 Th. Talcum Venetum.

Sapo sulfuratus. Schwefelseife. Diese Seife wird nach sehr verschiedenen Vorschriften bereitet: 1) Eine pilirte Seife mit 5–10 Proc. präcipitirtem Schwefel. 2) Eine pilirte Seife mit 10 Proc. Calcium sulfuratum. 3) Eine Kokosnussseife (Leinseife), welcher 10 Proc. Kalischwefelleber, in wenig Wasser gelöst, zugesetzt ist. Diese Seife zu 3) ist nur beschränkt haltbar.

Sapo Thymoli. Thymelseife. Eine pilirte Seife mit 2–3 Proc. Thymol.

Toilette-Seifen. Als Reinigungsmittel für die Haut benutzt man fast ausschliesslich die festen Natronseifen, weil sie ihrer Konsistenz wegen leicht zu handhaben und im Gebrauch sparsam, ferner weil sie leichter neutral herzustellen sind als die Kaliseifen. Der letztere Vortheil fällt weg bei den sog. Kokosnussöl-Sojaseifen, welche nicht ausgesalzen werden können, daher als „Leinseifen“ dargestellt werden.

Die billigen Toiletteseifen sind zur Zeit vorwiegend Natronseifen, welche entweder aus reinem Kokosfett oder aus Gemischen von Kokosfett mit anderen Fetten hergestellt sind. Sie sind sehr wasserreich, kaum jemals neutral, schäumen stark und sind im Gebrauche nicht sparsam. — Sie werden als Leinseifen bzw. auf kaltem Wege bereitet

und ohne weiteres Reinigungsverfahren einschliesslich des Parfümirens fertiggestellt. Man verseift z. B. Kokosfett oder ein Gemenge von Kokosfett und anderen Fetten mit Natronlauge, bringt die Seife in halbflüssigen Zustand, fügt ihr Parfüm und Farbstoff zu, lässt sie erstarrten und schneidet sie alsdann in Riegel, welche erforderlichen Falles in kleinere Stücke zerschnitten und gepresst werden.

Die besseren Toiletteseifen sind gleichfalls Natronseifen. Sie werden selten aus einem einzigen Fett, sondern meist aus Mischungen mehrerer Fette bzw. Öle (wie Talg, Schweineschmalz, Fetten, Ölen z. B. Olivenöl) hergestellt. Diese Seifen werden ausgesalzen und sind daher in der Regel praktisch als neutral anzusehen. Die zweimal ausgesalzenen und centrifugirten Seifen sind thatsächlich neutral.

Zur Herstellung der besseren Toiletteseifen werden die so erhaltenen Grundseifen dem „Piliren“ genannten Verfahren unterworfen, d. h. die fertige und übertrocknete Seifenmasse wird durch besondere Maschinen (Pilirmaschinen) in feine Späne verwandelt. Diese werden gefärbt und parfümirt und durch Pressen unter starkem Druck in Formen gebracht. Die Grundmasse ist für alle diese Seifen in der Regel die nämliche, sie nimmt aber je nach dem zugesetzten Farbstoff, dem Parfüm etc. verschiedene Gestalten an, so dass die bisweilen hohen Preise der Toiletteseifen eigentlich nur durch das Parfüm und durch die mehr oder weniger kostspielige Aufmachung bedingt werden.

Für zarte Haut ist eine durch Zusatz von Fett oder Fettsäuren, auch durch Zusatz von Lanolin etwas überfettete Toiletteseife zu empfehlen.

Transparente Seifen. Transparente oder durchsichtige Seifen werden erhalten, indem man eine beliebige Natronseife (meist Kokosseife) in Spiritus löst, diese Lösung durch Absetzen klären lässt, die Hauptmenge des Spiritus abdestillirt und die zurückbleibende concentrirte, alkoholische Seifenlösung in Riegeln erkalten lässt. Nach längerem Austrocknen an der Luft sind diese so hart, dass sie sich schneiden, bez. in Formen pressen lassen. Zur Erzeugung transparenter Seifen werden zahlreiche Kunstgriffe angewendet, z. B. Zusatz von Rindsalz zu dem zu verseifenden Öle, Zusatz von Zucker zur fertigen Seife u. dgl. mehr. Die Transparentseifen sehen im allgemeinen gut aus, sind aber als Seifen nicht zu empfehlen.

Glycerinseife. Als „Glycerinseife“ wird im Handel gewöhnlich eine transparente Seife bezeichnet, welche indessen Glycerin in der Regel nicht enthält. Um eine wirkliche, z. B. 20proc. Glycerinseife darzustellen, bringt man in einem verzinnten Kupferkessel 25 Th. Glycerin und 100 Th. in dünne Späne geschnittene Kokosnussöl-Sodaseife. Man erhitzt über schwachem Feuer oder im Dampfbade bis zur Auflösung der Seife, parfümirt die Auflösung, färbt sie wenn erforderlich und gießt die flüssige Seife in Riegel. Nach dem Erkalten kann man diese in Stücke schneiden. Diese Seife ist stark hygroscopisch, beim Liegen an der Luft setzen sich an ihrer Oberfläche Tröpfchen von verdünntem Glycerin ab, aber sie ist ein sehr angenehmes Waschmittel. — Will man weniger Glycerin einverleiben, so muss man die Auflösung der Seife im Glycerin durch Zusatz von Alkohol unterstützen und vor dem Ausgießen der Seife den Alkohol durch Abdampfen oder Abdestilliren zum grössten Theile verjagen.

Teppichseife. Ist eine aus hartem Talg (Hammeltalg) hergestellte Talgnatronseife. Sie dient zum Reinigen der Teppiche, indem man sie zu einem konsistenten Schaum verarbeitet, diesen auf die zu reinigenden Teppiche aufträgt, auf ihnen trocknen lässt und dann abklopft.

Rasirseife. Eine geeignete Rasirseife ist eine solche, deren Schaum lange genug stehen bleibt, um das Wegnehmen des Bartes zu ermöglichen. Es ist durchaus falsch, zu diesem Zwecke leicht schäumende Seifen, wie z. B. die Kokosseifen zu verwenden. Man muss vielmehr zum Rasiren solche Seifen verwenden, welche erst in concentrirter Lösung Schaum geben. Besonders eignen sich hierzu die reinen Talgnatronseifen. — Man bereitet also Rasirseifen, indem man reinen Rindsalg oder Hammeltalg mit Natronlauge verseift oder (die besseren Sorten), indem man aus der beim Verseifen durch Natronlauge erhaltenen Seife die Fettsäuren abscheidet, mit Wasser wäscht, filtrirt und nun diese gereinigten Fettsäuren nochmals mit Natronlauge verseift und aussalzt etc.

Die so erhaltene Talgnatronseife wird schwach parfümirt und entweder in passenden Stücken oder in Form eines feinen Pulvers als „Rasirseife“ in den Handel gebracht.

Gallseife. Man rührt 1 kg geschmolzenes Kokosfett mit 0,5 kg Natronlauge von 30° B. insig zusammen, rührt dazu ferner 500 g weissen venetianischen Terpentin (der vorher angewärmt worden ist) und lässt die Mischung 4–5 Stunden stehen. Nach dieser

Zeit wird die Seifenmasse bis zum Fließen erwärmt, dann mischt man 1 kg Ochsen-galle sowie 1–2 kg Talgstronsseifenpulver bee. soviel von dieser hinzu, bis man eine dert-plastische Masse erhält, welche man in Formen bringt und austrocknet.

Saponaria.

Gattung der Caryophyllaceae — Silenoideae — Diantheae.

I. Saponaria officinalis L. Heilmisch in Vorderasien und fast ganz Europa, häufig kultiviert und aus den Kulturen leicht verwildernd, durch die weit kriechenden Ausläufer ein schwer auszurottendes Unkraut. Stengel bis 50 cm hoch, schwach behaart und schwach knotig. Blätter gegenständig, länglich-elliptisch, spitz, dreinarrig, am Rande raub. Blüten büschelig gehäuft, kurz gestielt, Kelch cylindrisch mit kurz-eiförmigen, zugespitzten Zähnen. Blumenblätter gemengt, der Nagel länger als die Platte, weiss bis rötlich, Antheren schieferblau. Liefert: *Radix Saponariae* (Ergänzb.), *Rad. Saponariae rubra.* — Seifenwurzel. Waschwurzel. — *Racine de saponaire officinale* (Gall.). — Soap Wort.

Beschreibung. 0,4–1,0 cm dick, braun, längsrunzelig, im Bruche glatt, geruchlos. Geschmack anfangs süßlich, dann kratzend. Rinde weisslich, Holz gelblich. In der Rinde zahlreiche Oxalatdrüsen, Markstrahlen im Holz auf dem Querschnitt nicht zu erkennen. Im Parenchym formlose Massen (Saponin?). — Die nicht selten unter der Droge befindlichen Ausläufer sind knotig und lassen im Centrum ein Mark oder eine durch dessen Schwund entstandene Höhlung erkennen.

Bestandtheile: Saponin $C_{42}H_{82}O_{17}$, nach Buchholz bis 34 Proc., nach Christoferson 4–5 Proc. Es verursacht das Schäumen von Auszügen der Wurzel.

Einsammlung. Aufbewahrung. Die Wurzel wird im Frühling oder im Herbst gesammelt, getrocknet und in Bündeln oder in geschnittener Form aufbewahrt. Sie ist durch die billigere und zugleich saponinreichere Quillajarinde nahezu verdrängt. Innerlich gebraucht man sie als Abkochung (10–15:200) in den gleichen Fällen wie die Sarsaparille.

Gall. lässt auch die Stengel und Blätter: *Tige et feuille de saponaire*, verwenden.

II. Radix Saponariae alba s. Levantica s. Hispanica s. Aegyptiaca. Rad. Lanariae. — Weisses, levantische, spanische oder ägyptische Seifenwurzel.

Von einer nicht sicher bestimmten Gypsophila-Art (Caryophyllaceae—Alsinoideae—Diantheae). Die in der Litteratur angeführte G. *Struthium* L. scheint nicht die Stammpflanze zu sein.

Beschreibung. Bildet bis 20 cm lange, bis 4 cm dicke Stücke oder Querscheiben, die aussen fahlgelb bis braungelb sind, an den Stellen, wo der Kork abgestossen, weiss- fleckig. Mit quergestellten Korkleisten. Querschnitt hornartig, weisslich mit dunklem Cambiumring.

Bestandtheile. Struthiin (wohl mit Saponin, vergl. I., identisch).

Verwendung. Zum Waschen.

Extractum Saponariae. Seifenwurzel-Extrakt. *Extrait de saponaire.* Wie *Extractum Cardui benedicti* Germ. (Bd. I, S. 264) zu bereiten. Ausbeute etwa 30 Proc. — Gall. Wie *Extractum Gentianae* Gall. (Bd. I, S. 1213).

Ptisana de folio Saponariae (Gall.). *Tisane de feuille de saponaire.* 10,0 Seifenkrautblätter, 1000,0 siedendes Wasser; nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsiehen.

Ptisana Saponariae (Gall.). *Tisane de saponaire.* 20,0 Seifenwurzel, 1000,0 siedendes Wasser; nach 2 Stunden durchsiehen.

Sirupus de Saponaria (Gall.). *Sirap de saponaire.* Aus Seifenwurzel wie *Sirap de coquillet* Gall. S. 558.

Blutreinigungsthee, Schwedischer. 75 Senholz, 175 Seifenwurzel, 300 Sassafras, 450 Guajakholz.

Kau ROLLAND, ein Universal-Reinigungsmittel, ist eine mit 1 Proc. Saliniakgeist vermischte Seifenwurzelabkochung 50:800. (Industriell.)

Fleckwasser, Frankens, ist ein mit 2,5 Proc. Citronensaft und 10 Proc. Weingeist versetzter Seifenwurzelanfangs.

Handwasser von E. Knappe ist ein Seifenwurzel-Auszug mit wenig Alkali, Natron und ätherischen Oelen.

Lychnal ist ein concentrirter Fluidextrakt aus der weißen Seifenwurzel (Ritter's Mentor).

Perleessenz, eine Saponinlösung, wird Brauchwein zugefügt, damit er schön perli. *Species depurativa dialysat.* Gölz (s. S. 380 die Fumets) enthalten die Bestandtheile von *Folia und Nucis Juglandis*, *Radix Saponariae*, *Herba Fumariae* und *Herba Viola tricoloris*.

Viscosin zur Seifenherstellung auf Bier ist Seifenwurzel-Extrakt mit Zuckerfarbe (Ritter's Mentor).

Saponinum. Saponin. Unter der Bezeichnung „Saponine“ faßt man eine Anzahl im Pflanzenreiche weit verbreiteter Substanzen zusammen, welche folgende Eigenschaften besitzen: Sie lösen sich in Wasser; diese Lösungen schäumen stark beim Schütteln. Sie schmecken kratzend, erregen im gepulverten Zustande Niesen, emulgiren Oele und ähnliche Liquida und lösen die rothen Blutkörperchen auf. Solche Saponin enthaltende Pflanzentheile sind: die Seifenwurzel, die Quillajarinde, ausserdem aber noch zahlreiche andere (Sengawurzel, Sassaparillwurzel, Kurulaneamen u. s. w., u. s. w.).

Darstellung. 1) Man zieht die gepulverte Seifenwurzel oder deren trockenes wässriges Extrakt mit heissem Alkohol aus und filtrirt die heisse Lösung. Aus dieser scheidet sich beim Erkalten das Saponin pulverförmig aus. Zur Reinigung füllt man die wässrige Lösung des so erhaltenen Saponins mit Barytwasser; der entstandene Niederschlag ist in überschüssigem Barytwasser unlöslich, in reinem Wasser löslich. Man fällt aus der wässrigen Lösung das Baryum durch Einleiten von Kohlensäure und fällt alsdann aus dem durch Eindunsten concentrirten Filtrat das Saponin durch Zusatz von Alkohol-Aether. — 2) Man kocht Quillajarinde drei bis viermal mit Wasser aus, bringt das Extrakt zur Trockne und kocht es wiederholt mit Alkohol von 80 Proc. am Rückflusskühler aus. Das aus diesen Auszügen beim Erkalten ausgeschiedene Roh-Saponin wird so oft in siedendem Alkohol von 90 Proc. gelöst und das nach dem Erkalten ausgeschiedene Saponin der gleichen Operation unterworfen, bis es völlig weiss erscheint.

Eigenschaften. Das Saponin des Handels ist meist aus Quillajarinde gewonnen. Es ist ein schneeweisses, amorphes Pulver von süslichem, hintenach etwas kratzendem Geschmack; vertheilt reist es zum Niesen. In Wasser ist es leicht löslich, die wässrige Lösung schäumt noch bei einem Gehalte von 1:1600 stark wie Seifenlösung. Sie emulgirt ferner feste Oele. Bei der Dialyse geht die Hauptmenge des Saponins nicht durch die Membran; das Saponin ist also eine colloïdale Substanz. In kaltem Alkohol ist es schwer, in heissem Alkohol leichter löslich, in Aether unlöslich. Von konz. Schwefelsäure wird es gelöst; diese Lösung wird beim Stehen gelblich, allmählich roth. Von verdünnten Säuren wird das Saponin gespalten in Sapogenin und Zucker.

Das Saponin des Handels ist keine einheitliche Substanz, sondern ein Gemenge. Nach Kossur sind in demselben enthalten: 1) das eigentliche, reine Saponin, nicht giftig und nicht Niesen erregend, 2) ein Kohlehydrat, wahrscheinlich Lactosin, 3) Sapotoxin, 4) Quillajasäure. Die beiden letzten sind gleichfalls Glukoside und stark giftig (vergk. S. 717 und 846). Die Formeln der Saponinsubstanzen sind nicht sichergestellt.

Anwendung. Nicht therapeutisch, sondern nur technisch. Man verwendet das Saponin namentlich, um auf Limonaden und ähnlichen Getränken einen bleibenden Schaum zu erzeugen. Hierin würde natürlich in erster Linie nur ein von Sapotoxin und Quillajasäure freies Saponin zu verwenden sein. Inwieweit die Herstellung eines solchen der Technik möglich ist, entzieht sich der Beurtheilung. Die Frage, ob solche Zusätze von Saponin zu Nahrungs- und Genussmitteln zulässig sind, ist bisher noch nicht endgültig entschieden worden. Gesundheitliche Störungen durch den Genuss saponinhaltiger Limonaden scheinen noch nicht beobachtet worden zu sein.

Gummi-Grüne, Spumatolia, Schaumentwickler. Sind Lösungen von Saponin, wie sie von Mineralwasserfabrikanten als Zusatz zu Limonaden benutzt werden.

Sarsaparilla.

Radix Sarsaparillae (Austr. Germ. Helv.). *Sarsae Radix* (Brit.). *Sarsaparilla* (U-St.). *Rad. Sarsaparillae*. *Sarsaparilla de Honduras*. — *Sarsaparille*. *Sarsaparillwurzel*. *Sarsa*. *Stechwindenwurzel*. — *Salsepareille du Mexique*. *Salsepareille Tuspan* (Gall.).

Die Droge wird geliefert von mehreren Arten der Gattung *Smilax* (Liliaceae — *Smilacoidae*), die sämtlich der Sektion *Eusmilax* angehören; kletternde Sträucher mit zweireihigen, eiförmigen bis pfeilförmigen Blättern, deren Blattscheiden in Ranken übergehen. Blüten klein, zweihäusig, in Dolden. Blätter der Blütenhülle nach aussen gebogen. Staubblätter 6. Die die Droge liefernden Arten kommen von Mexiko bis zum Amazonenstrom vor, doch sind die Stammpflanzen der einzelnen Sorten mehrfach unsicher.

Es werden von den Arzneibüchern genannt: *Smilax medica* Schlecht. et Chamisso (U-St. Gall.) an den Ostabhängen der mexikanischen Cordillere, liefert sehr wahrscheinlich die *Veracruz-Sarsaparilla*. *Smilax officinalis* Humb., Bonpl., Kth., (U-St.) am Magdalenaestrom und in Costa Rica heimisch, in Jamaica kultiviert, liefert *Jamaica-Sarsaparilla*. *Smilax papyracea* Duhamel (U-St.), am Cassiquiare, Rio negro und in Guyana soll *Para-Sarsaparilla* liefern. *Smilax ornata* Hook. f. (Brit.), heimisch in Costa Rica, liefert *Jamaica-Sarsaparilla*. Die Pflanzen haben ein kurzes, knotig-gliedertes Rhizom, dem die mehrere Meter langen, zahlreichen Wurzeln entspringen. Man sammelt sie meist mit dem Rhizom. (Vergl. unten.)

Beschreibung. Die Wurzeln sind grau bis braun, auch wohl schwärzlich, mehr oder weniger längsfurchig. Auf dem Querschnitt erkennt man mit der Lupe in der weissen, gelblichen oder bräunlichen Grundmasse an der Peripherie einen schmalen braunen Ring (Hypoderm) und mit ihm concentrisch in einiger Entfernung einen zweiten (Endodermis u. Gefässcylinder), der das Mark umschliesst. Zwischen dem ersten und zweiten Ring liegt das Parenchym der Rinde.

Unter dem Mikroskop erkennt man: 1) Die Epidermis aus dünnwandigen Zellen die häufig zu kurzen Wurzelhaaren angewachsen sind (Fig. 120). 2) Das Hypoderm aus 2–5 Zellen, die besonders nach aussen stark verdickt und gefaltelt sind (Fig. 120). 3) Das Parenchym der Rinde, bestehend aus rundlichen Zellen, die kleine Interzellularräume zwischen sich lassen. Sie enthalten Stärke in rundlichen Einzelkörnern oder aus 4 zusammengesetzten Körnern. Die Einzelkörner sind rund, mit centradem Spalt, bis 20 μ gross. Zuweilen ist die Stärke verkleistert und bildet dann farnlose Klumpen. Daneben kommen bräunliche Klumpen von harzartiger Beschaffenheit vor. Ziemlich zahlreiche Zellen enthalten Raphidenbläschen. 4) Die Endodermis aus einer Zellreihe bestehend, von wechselnder Gestalt und Dicke der Membran (Fig. 121). (Vergl. unten bei den Sorten.) 5) Der Gefässcylinder, enthaltend das polyarche radiale Bündel, das bis zu 40 Gefässplatten aus einer geringen Zahl von Gefässen und ebensoviel ovale Siebbündel enthält, welche nahe an die Endodermis herangerückt sind, beide eingebettet in stark verdickte Holzzellen. 6) Das Mark von derselben Beschaffenheit wie das Parenchym der Rinde, in demselben liegen zuweilen noch ein oder wenige Gefässe. — Für den mikroskopischen Nachweis einer Sarsaparilla kommt wohl nur die Stärke und die Raphiden in Betracht.

Man kann nach dem Bau der Droge und speciell der Beschaffenheit des Hypoderms und der Endodermis, sowie nach der Herkunft eine Anzahl *Sorten* unterscheiden, von denen die folgenden als officinell zu betrachten sind:

1) *Honduras-Sarsaparilla* (Germ. Helv. Austr. Gall.) kommt aus dem Staate

2) Welche Sorte Gall. eigentlich verstanden wissen will, ist unklar; sie nennt *Salsepareille du Mexique* und *S. Tuspan*, *sansment nommé longtemps S. Honduras*, unter mexikanischer S. wird aber sonst allgemein die *Veracruz-S.* verstanden (und die hier nicht interessierende *Tampico-S.*, die freilich im Bau der *Honduras-S.* gleicht), als Stammpflanze nennt sie aber *S. medica*, von der die *Veracruz-S.* stammen soll. Ebenen

Honduras und der gleichnamigen britischen Kolonie, ferner aus Nicaragua und Guatemala in den Handel. Besteht meist aus dem Wurzelstock mit den Wurzeln. Farbe gelblich-grau bis dunkelbraun, relativ wenig gefurcht. Im Inneren mellig, weißlich. Bis 5 mm dick. Zellen der Endodermis meist quadratisch im Querschnitt und rings herum ziemlich gleichmäßig verdickt (Fig. 121). Die am meisten geschätzte Sorte. (Vergl. Bestandteile.)



Fig. 120. Honduran-Sarsaparilla.
Epidermis und Hypodermis.

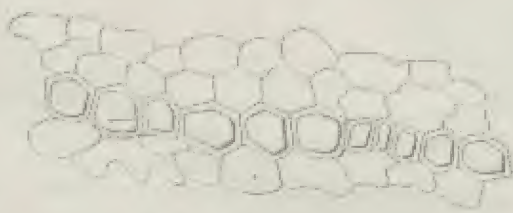


Fig. 121. Honduran-Sarsaparilla.
Endodermis.

2) Veracruz-, Ostmexikanische-, Tampico¹⁾-Sarsaparilla (U-St. Gall.?) aus den ostmexikanischen Küstengebieten. Besteht ebenfalls aus dem Wurzelstock und den Wurzeln. Tief gefurcht, strahlig, rot- oder graubraun, oft von anhaftender Erde schwarzzig. Die Rinde fehlt nicht selten streckenweise. Das spärlich vorhandene Stärkemehl nicht selten verkleistert. Zellen der Endodermis radial gestreckt, an der Innenwand und den Seiten-

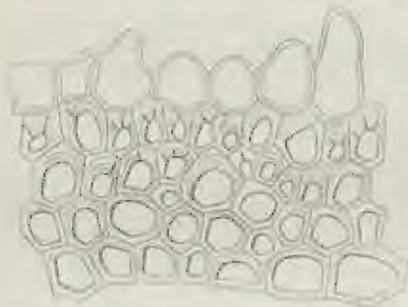


Fig. 122. Veracruz-Sarsaparilla. Epidermis und Hypodermis.



Fig. 123. Veracruz-Sarsaparilla.
Endodermis.

wänden stark verdickt (Fig. 123). Hypoderm bis fünf Zellreihen breit, die Zellen stark verdickt (Fig. 122). Die am wenigsten geschätzte Sorte. (Vergl. Bestandteile.)

3) Jamaica-Sarsaparilla (Brit.). Kommt aus Costa Rica und aus Kulturen in Jamaica in den Handel ohne Rhizom. Reich befaserter, gefurchter, auffallend braunroter Wurzeln, die im Bau mit 1. übereinstimmen.

4) Para-, Lissabon-, Rio negro-, brasilianische Sarsaparilla (U-St.). Aus dem Stromgebiet des Amazonas. Farbe der Rinde durch anhängende Erde und durch Räucherung grau. Zellen der Endodermis radial gestreckt, nach innen stärker verdickt.

Die Droge schmeckt schleimig, dann kratzend, Geruch fehlt.

Ist U-St. unklar, die drei von ihr genannten Stammpflanzen (vgl. oben) werden auf Veracruz-S., Jamaica-S. und Para-S. bezogen, die demnach alle drei zulässig sein würden.

¹⁾ Wir führen Tampico-S. auch als Synonym auf, bemerken aber, dass mehrere so bezeichnete Sorten, die wir untersuchten, sich im Bau nicht von Honduras-S. unterscheiden. Ob Honduras-S. aus irgend einem Grunde unter diesem Namen sowieso in den Handel kommt, oder ob die die Honduras-S. liefernde Pflanze wirklich so weit nördlich vorkommt, ist unsicher.

Bestandtheile. 3 Saponinkörper: Parillin $C_{20}H_{34}O_{10} \cdot 2\frac{1}{2}H_2O$. Krystallinisch, in Alkohol ziemlich leicht löslich. Sarsaparillaponin (Smilacin) 5 ($C_{20}H_{34}O_{10} \cdot 2\frac{1}{2}H_2O$). Amorph. Sarsasaponin 12 ($C_{20}H_{34}O_{10} \cdot 2H_2O$). Krystallinisch, in Wasser leicht löslich. Von diesen dreien ist Sarsasaponin am giftigsten, dem folgt Parillin und zuletzt Sarsaparillaponin. Sie erregen Ekel, Speichelfluss, Erbrechen und Durchfall (v. Schulz 1892). Es scheint, als ob die harzreiche und stärkearme Veracruzsorte am meisten von diesen wirksamen Bestandtheilen enthielte. — Ferner enthält die Honduraswurzel 0,68 Proc. flüchtiges Oel, 2,5 Proc. bitteres, scharfes Harz, 52,0 Proc. Stärke, 8,5 Proc. Extraktivstoffe, 26,0 Proc. Holzfaser.

Substitutionen und Verfälschungen, seit 1890 im Handel vorgekommen:

1) Rhizom eines Farnkrautes, vielleicht einer Pterisart. Dunkelbraune, meist glatte Stücke. Im Querschnitt zwei grosse concentrische Gefässbündel und näher der Peripherie ein Kranz kleinerer. Die Gefässbündel haben das Xylem in der Mitte. Ueber New-York in England eingeführt.

2) Wurzeln eines Philodendron, als Jamaica-S. vorgekommen. 4 mm bis 2 cm dicke Stücke. In der Rinde Oxalatraphiden und Faserbündel, die einen Sekretkanal umschliessen. Radiale Anordnung der Xylem- und Phloemtheile nur nahe der Endodermis deutlich, weiter nach innen beide regellos durch einander gestellt. Im Centralcylinder Sekretschläuche mit braunem Inhalt. Dickere Stücke mit starkem Kork.

3) Rhizom von *Aralia nudicaulis* L. Reich verzweigt mit zahlreichen konkaven Blattnarben. Markstrahlen im Holz zweireihig. In der Rinde Bastfasern und wie im Mark Oxalatkristalle und skizogene Sekretbehälter. In Amerika außer der Droge gefunden.

4) Wurzeln einer Liliacee, vermuthlich einer Herreria, aus Brasilien stammend. Das Hypoderm besteht aus gleichmässig verdickten Zellen, Oxalatraphiden und Stärkemehl fehlen. Zellen der Endodermis fast quadratisch oder radial gestreckt, an den Innenseiten und den Seitenwänden stark verdickt, Aussenseite unverdickt.

Einkauf und Aufbewahrung. Die gewöhnliche Handelswaare in Bündeln birgt bei äusserlich guter Beschaffenheit im Innern häufig minderwerthige Wurzeln. Es empfiehlt sich deshalb für den Apotheker, trotz des um die Hälfte höheren Preises die von derartigen, ungehörigen Beimischungen, von Wurzelköpfen und ordigen Theilen befreite „nachgebündelte“ Sorte zu beziehen, die in gleichförmigen, 30–50 cm langen, an den Enden glatt abge schnittenen Bündeln in den Handel kommt und auch beim ersten Blick erkennen lässt, ob die einzelnen Wurzeln die von den Arzneibüchern vorgeschriebene Dicke u. s. w. haben. Diese Wurzeln werden der Länge nach gespalten und zu einer feinen Speziesform zerschnitten, falls man es nicht vorzieht, die schöne, gleichmässige Schnittform „in Schellchen“ fertig vom Drugisten zu kaufen. Aufbewahrung in Holzkästen.

Anwendung. Die Sarsaparille ist ein Hauptbestandtheil vieler Theemischungen, die als sogenannte Blutreinigungsmittel dienen. Sie soll die Easkut anregen, die Verdauung befördern, besonders aber bei Gicht, veraltetem Rheuma, Syphilis und Hautausschlägen wirksam sein. Man benutzt sie in Form der Abkochung (*pro die* 30–50 g; 300–500–1000 g nach vorheriger, mehrstündiger Maceration), bei Syphilis gewöhnlich als Zircas'sches Dekokt (s. unten). Der Verbrauch hat gegen früher erheblich abgenommen.

In Deutschland ist Sarsaparille dem freien Verkehr entzogen.

Extractum Sarsaparillae (alcoolae paratum). Extrait de sarsaparille (alcoolique). Ergänzb.: 1 Th. fein zerschnittene Sarsaparille wird mit 4 Th. (nach Dier. 3 Th.) einer Mischung aus 84 Weingeist und Wasser 4 Tage, dann mit 2 Th. der Mischung 12 Stunden ausgezogen (nach H. Dierichen 6, dann 3 Tage), die Pressflüssigkeiten werden zu einem dicken Extrakt eingedampft. Harzige Ausscheidungen lost man mittels kleiner Mengen (des abdestillirten) Weingeists. Ausbeute bis 20 Proc. — Gall.: Wie Extr. de digitale alc. Gall. Bd. I, S. 1041, 2.

Extractum Sarsaparillae fluidum. Fluid Extract of Sarsaparilla. U-St.: Aus gepulv. Sarsaparilla (No. 30) wie Extractum Quassiae fluidum. U-St. (S. 710), doch als 1 Perkolat hier nur 800 cem. — Münch. Vorsch.: Wie Extractum Condurango fluidum Germ. (Bd. I, S. 942).

Extractum Sarsaparillae aquosum. Man zieht die Wurzel mit kochendem Wasser aus und dampft zur Trockne ein. Ausbeute ca. 10 Proc.

Extractum Sarsae liquidum (Brit.). Liquid Extract of Sarsaparilla. Aus 1000 g Sarsaparilla (Pulver No. 40), 100 cem Glycerin und q. s. 20 vol. proc. Weingeist durch

Hyperkolation. Man theilt das Pulver in 3 gleiche Theile, befeuchtet Th. I mit 200 cem Weingeist und sammelt zunächst 200 cem Perkolat. Hiermit befeuchtet man Th. II, sammelt auch hier 200 cem Perkolat und verfährt damit ebenso bei Th. III. In gleicher Weise verwendet man die weiteren Auszüge von Th. I bei Th. II und III, stellt i. a. 900 cem Perkolat her und durch Hinzufügen des Glycerins 1000 cem Gesamtmischung.

Apocema Sarsaparillae compositum.

Pilulae Felle (Wall.)

Apocème de Sarsaparille composée.
Pilules de Felle.

Rp.	1. Subl. sulfurat. nig. pur.	50,0
	2. Aquae destillat.	2000,0
	3. Rad. Sarsaparill. ana. conc.	50,0
	4. Collae plicatus	10,0
	5. Aquae destillat.	2000,0

Man kocht 1. in ein kleinen Säckchen eingeschlossen, 1 Stunde in einem Porcellangefäße mit 2, giest die Flüssigkeit fort, kocht 1 im Säckchen mit 3—5 bis zur Hälfte ein und sehr durch.

Decoctum Sarsaparillae compositum.

Sarsaparilla-Abkochung.

Compound Decoction of Sarsaparilla.
Germania.

Rp.	1. Rad. Sarsaparill. conc.	50,0
	2. Aquae	500,0
	3. Sacchari albi	1,0
	Alumini	1,0
	Fruct. Anisi contus.	1,0
	Fruct. Foeniculi	1,0
	Radix. Liquirit. conc.	2,0
	Folior. Sennae	5,0

Man kocht 1 in einem bedeckten Zinn- oder Porcellangefäße 24 Stunden bei 35—40° C. stehen, fügt 2 hinzu, schüttet 3 Stunden, dann nach Zusatz von 3 noch 1/2 Stunde im Wasserbade, presst aus, lässt im kühlen Saume absetzen und bringt mittels Wasser auf 500. — Nur bei Bedarf zu bereiten und auch abzugeben, wenn Decoctum Zitronen vermischt ist.

United-States.

Rp.	1. Rad. Sarsaparillae	100 g
	2. Ligni Guaiaci	70 "
	3. Ligni Sassafras	20 "
	4. Radix. Liquiritiae	30 "
	5. Cortic. Momei	10 "
	6. Aquae	q. s. ad 1000 cem.

Man kocht 1 und 2 1/2 Stunde mit 1000 cem von 6, fügt 3—5 hinzu, macerirt 3 Stunden, seilt durch und bringt auf 1000 cem.

Decoctum Sarsaparillae compositum fortius

(Austri.).

Stärkeres zusammengezeichnetes Sarsaparilla-Abkocht.

Unterscheidet sich von der Vorsetz. der Germ. nur dadurch, dass 1 mit 2 digerirt, nur 1 Stunde gekocht, je 0,5 Anis und Fenchel und 2,5 Stäschels zugesetzt wird.

Decoctum Sarsaparillae compositum mitius.

Schwächeres zusammengezeichnetes Sarsaparilla-Abkocht.

Rp.	Austri.	Ergänzh.
1. Radix. Sarsaparill. conc.	10,0	10,0
2. Aquae	q. s.	500,0
3. Cortic. Citri franc.	0,5	1,0
4. Cortic. Cinnamon. gr. nigr.	3,5	1,0
5. Fruct. Caribaeum.	0,5	1,0
6. Radix. Liquirit. conc.	0,5	1,0

Aust. lässt den Pressrückstand von der stärkeren Abkochung mit 1 und 2 eine Stunde kochen gegen Ende des Kochens 3—5 einsetzen; Ergänz. 1 und 2 24 Stunden digeriren (35—40° C.), 3 Stunden im Wasserbade erhitzen, 3—4 einsetzen und

1/2 Stunde bei Seile setzen. Die Pressfähigkeit ist auf 500,0 zu bringen. — Die Mischung wird durch Zusatz von Talcum depuratum beschleunigt.

Decoctum Sarsaparillae FOLLAI.

Decoctum Follai.

Rp.	Radix. Sarsaparill.	50,0
	Ligni Guaiaci	10,0
	Cort. mme. Jugland.	5,0
	Subl. sulfurat. nig. lavig.	2,5
	Aquae	q. s. ad solut. 700,0

Filtrat et addo

Aquae Cinnamon.

Simp. Aromat. cort. 25 50,0.

Decoctum Zitronen.

Die ursprüngliche Vorschrift zu dem Decoct. Zitronen furtius ist die der Germ. (siehe oben) mit einem Zusatz von 0,5 Calamus und 0,5 Cinnamon. prop., die mit dem Zucker und Alkali in ein Säckchen gethan und mit gekochte wurden. In Deutschland und Oesterreich wird für Zitronen das Präparat der betr. Pharmacopoe verabfolgt. — **PRESENTER'S, SALVADOR'S, VINCEN'S** Dekoct entspricht dem Zitronenwein.

Electuarium Sarsaparillae compositum.

WALLER'S blutreinigende Latwerge.

Rp.	Radix. Sarsaparill. pur.	30,0
	Ligni Guaiaci	5,0
	Folior. Sennae	4,0
	Rhiz. Bili	2,0
	Ligni Sassafras	1,0
	Fruct. Anisi	1,0
	Tinct. Ligni Guaiaci	7,0
	Sacchari albi	20,0
	Mellis depurati	40,0

Die Pulvermischung wird auch für sich als WALLER'S Blutreinigungspulver gebraucht.

Rosentia Sarsaparillae concentratissima WALLER

(Fatis. mag. Calcutta.).

Rp.	1. Rad. Sarsaparill. conc.	400,0
	2. Aquae destill.	5000,0
	3. Aquae destill.	4500,0
	4. Spiritus	50,0

Man kocht 1 mit 2, dann mit 3 je 1 Stunde, presst aus, dampft auf 450,0 ein und fügt 4 hinzu.

Extractum Sarsaparillae Quindum compositum

(U. S. A.).

Compound Fluid Extract of
Sarsaparilla.

Rp.	Rad. Sarsaparill. pur.	No. 30 700 g
	Rad. Glycyrrhizae	120 "
	Ligni Sassafras	100 "
	Cort. Moseri	80 "
	2. Glycerol	100 cem
	3. Spiritus (91 pro.)	q. s.
	4. Aquae	q. s.

Man mischt 2 mit 300 cem von 3 und 500 cem von 4, befeuchtet 1 mit 400 cem dicker Mischung und perkolirt zuerst mit dem Rest, dann mit q. s. einer Mischung von 3 und 4 im gleichen Verhältnisse. Die reine 500 cem Flüssigkeit fließt man für sich auf und stellt 1 q. 1000 cem Fluid-Extrakt her.

Extraction anderitiformis Linn.

Rp.	Rad. Sarsaparill. 2000,0
	Rad. Liquiritiae
	Lign. Guaiac.
	Lign. Sassafras.
	Flor. China aa 100,0
	Spiritus
	Aqua destill. ad 2000,0

Man digerirt 2 Tage und dampft die Pressflüssigkeit zum weichen Extrakt (ca. 100,0) ein.

Liquor Sarsae compositus concentratus (Bril).
Concentrated compound Solution of Sarsaparilla.

Rp.	1. Rad. Sarsaparill. conc.	1000 g
	2. Aquae destill. ferv. (71° F.)	5000 „
	Rad. Sassafras	100 „
	Lign. Guaiac.	100 „
	Cori. Moseri	50 „
	Rad. Liquiritiae	100 „
	4. Aquae destillat.	q. s.
	5. Spiritus (99 vol. proc.)	225 com.

Man zieht 1 dreimal je 1 Stunde mit $\frac{1}{2}$ von 2 aus, erschöpft 3 durch Kochen mit 4, dampft die vereinigten Ansätze auf 600 com ein, fügt 5 hinzu, lässt 14 Tage absetzen, filtrirt und bringt auf 1000 com. Ähnlich zusammengesetzt sind: **Recept simple**, **Decoctum antisyphiliticum** von ARNOUD, ARVINE, MERTZKEUS und das **Decoctum Lissabonense**, Lissabon Dose Bril.

Tinctura Salsaparillae (Gall).**Tinctura de salsaparilla.**

Rp.	1. Rad. Sarsaparill. conc.	50,0
	2. Aquae destillat. q. s. ad 1000,0.	

Man macerirt 1 in etwa 1000,0 von 2 zwei Stunden, schüttet bis zum Stoden, stellt 2 Stunden warm und bezieht 1000,0 Selbstsichtigkeit.

Sirupus de radice Salsaparillae (Gall.)**Sirup de salsaparilla.**

Rp.	1. Rad. Sarsaparill. conc.	1000,0
	2. Aquae destill. ferv. (80° C.)	q. s.
	3. Sacchar alid.	2000,0

Man digerirt 1 dreimal je 6 Stunden mit q. s. von 2, dampft die vereinigten Ansätze auf 1000,0 ein, kocht mittels Eiswass. und bezieht durch Kochen mit 3 einen Sirup vom Spec. Gew. 1,27.

Sirupus Sarsaparillae compositus.

Extraction Sarsaparillae compositum.
Recept antisyphiliticum. **Sirupus antisyphiliticus.** **Sarsaparilla-sirup.** **Sirup de salsaparilla composé.** **Sirup de Commerce.** **Sirup de Laryngismus ou de Sarsaparilla.** **Sirup deparatit ou anderitiformis.** **Compound Sirup of Sarsaparilla.**

Ergänzungsbuch.

Rp.	Rad. Sarsaparill. conc.	125,0
	Lign. Guaiac.	75,0
	Lign. Sassafras	75,0
	Ulkomm. Chinae	75,0
	Cori. Chinae gr. plv.	50,0
	Fruct. Anisi cont.	25,0

3. Aquae	1250,0
2. Spiritus (87 proc.)	50,0
4. Sacchar	625,0

Man zieht 1 mit 2 24 Stunden bei 15–20° C., dann einige Stunden im Dampbade aus, presst, lässt absetzen, dampft auf 350,0 ein, seigt 3 hinzu und filtrirt nach 12 Stunden. Aus 350,0 Filtrat bezieht man mit 4 1000,0 Sirup.

Helvetica.

Rp.	Rad. Sarsaparill. (III)	100,0
	Lign. Guaiac (III)	20,0
	Flor. Sassafr. (IV)	15,0
	Cori. Sassafras (III)	5,0
	Fruct. Anisi (IV)	10,0
	Spiritus (P. spec. 0,947)	100,0

macerirt man 26 Stunden, kaminelt durch Verdünnung mit Weingeist (Spec. Gew. 0,947) 500,0 Perkolat, dann durch Nachwaschen mit Wasser noch 100,0, mischt die Ansätze, dampft auf 400,0 ein, filtrirt und lässt
Sacchar 500,0.

Der Sirup mischt mit 100 Th. Wasser geschüttelt einen blühenden Schaum gelben.

United-States.

Rp.	(Extract Sarsaparill. Rad. 800,0 com	
1.	(Extract. Glycyrrhiz.	15,0 „
	(Extract. Sennae	15,0 „
	(Olel Sassafras	grm. 31 = 0,1 „
2	(Olel Anisi	„ 0,1 „
	(Olel Sassafrinae	„ 0,1 „
3.	Sacchar	550,0 g
4.	Aquae	q. s.

Man mischt 1 und 2, fügt 370 com von 4 hinzu, filtrirt nach 1 Stunde, lässt 3 und bringt mittels 4 auf 1000 com.

Gallia.

Rp.	1. Rad. Sarsaparill. conc.	1000,0
	2. Aquae destill. ferv. (80° C.)	q. s.
	Flor. Borragula	60,0
	Flor. Rosae galld.	60,0
	Folior. Sassafr.	60,0
	3. Fruct. Anisi voq.	60,0
	4. Sacchar alid.	1000,0
	5. Meliss	1000,0

Man zieht 1 dreimal je 6 Stunden mit q. s. von 2 aus, dampft Auszug 1 und 2 auf 500,0 ein, färbt mit dem zum Stoden erschütten Auszug III 3 und 4, presst nach 12 Stunden, dampft die vereinigten Ansätze auf 2000,0 ein, kocht mittels Eiswass. fügt 5 und 6 hinzu und bezieht einen Sirup vom Spec. Gew. 1,29.

Unter Sirup de Commerce de Sarsaparilla, Sarsapilla versteht man in Frankreich einen mit Sublimat versetzten Sirup.

Viccom Sarsaparillae.

Rp.	1. Extract. Sarsaparill. Rad. 50,0	
	2. Vinl Bispanid	50,0

Man dampft 1 auf 20,0 ein und mischt mit 2.

Antineon, gegen Tripper, ist ein weingeistiger Auszug aus Rad. Sarsaparill., Herb Veronica und Herb. Portulacae.

Decoctum PAM., **PAM'scher Klostertrank** ist ein Lükör, der als Hauptbestandtheile Sarsaparilla und Gewürze enthält.

Regenerator, **DR. LEBMANN'S**, ist im wesentlichen Decoct Sarsaparill. comp.

Renovating Resolvent, **RAYWAY'S** } enthalten als Hauptbestandtheil Sarsaparilla und Jodkalium.

Salsapareille-Camrest

Sarsaparillian von Richter

Sirup antithrurgie DENOIS, **Sirup antidartreux BARNONÉ**, **Sirup antigout.**

leux BOUÉE, SWAIN'S *Parrea* ähnlich mehr oder weniger dem *Sirapoa Sassa-parillae* compositus.

Tisane de CALLAC, ebenso WALKER'S California Vinegar bitters entsprechen annähernd einem ZITTMANN'schen Dekokt.

Sassafras.

Gattung der Lauraceae — Persoldene — Litseae.

Sassafras officinale Nees, heimisch im atlantischen Nordamerika von Kanada bis Florida. Die 30 m hoher Baum mit jährlich abfallenden, ungetheilt-eiförmigen oder von 2- resp. 3lappig getheilten Blättern. Blüten zweihäusig, gelblich, schlaaffe Doldentrauben bildend. Die beerenartige Frucht in der becherförmig verbreiterten Axe sitzend. — Verwendung finden:

1) Die Wurzel und zwar nach Germ. und Austr. nur das Holz desselben, Brit. Holz mit Rinde. Helv. und U-St. nur die Rinde. Gall. nennt nur „Bois“, meint aber wohl auch das der Wurzel.

Lignum Sassafras (Germ.). Radix Sassafras (Austr.). Sassafras Radix (Brit.) Lignum pavanum. — Sassafrasholz. Sassafraswurzel. Fenchelholz. Panamaholz.) — Bois de sassafras (Gall.). Pavanne. — Sassafras Root.

Cortex Sassafras (Helv.). Sassafras (U-St.). Cortex Ligni s. Radicis Sassafras. — Sassafrasrinde. — Écorce de sassafras.

Beschreibung. Die Wurzel kommt in starken, bis umdickeu Stücken in den Handel, die gespalt oder in kleine Würfel geschnitten werden. Das Holz ist spezifisch leicht, gut spaltbar, grünlich, bräunlich oder röthlich. Der Querschnitt zeigt deutliche Jahresringe. Die Gefäße messen im Durchmesser 40—100 μ , ihre Wände sind hebstig-geüpfelt. Ferner reichlich schwach verdickte Holzfasern, die 10—35 μ dick und schief gestüpfelt sind. Sie enthalten, ebenso wie das Holzparenchym und die Markstrahlen reichlich Stärke, deren Körner einzeln sind oder aus bis 4 Theilkörnern bestehen. Die Einzelkörner messen bis 24 μ , die zusammengesetzten bis 48 μ . Die Markstrahlen sind bis 4 Zellreihen breit, bis 30 Zellen hoch. Im Parenchym Oelzellen mit farblosem Inhalt.

Die Rinde ist schwammig, braunroth. Sie ist aussen von anschließendem Kork bedeckt, der aus grossen dünnwandigen Zellen besteht. In der sekundären Rinde Bastfasern, primäre Fasern und Steinzellen fehlen. Im Parenchym Oelzellen wie im Holz.

Geschmack und Geruch bei der Rinde und dem Holz angenehm aromatisch, an Fenchel erinnernd.

Bestandtheile. Aetherisches Oel vergl. unten. Die Rinde enthält ferner Sassafrid, bräunliche, geschmacklose Krystallkörner, wahrscheinlich aus Gerbstoff entstanden.

Verfälschungen. Holz und Rinde des Stammes, die letztere hat Steinzellen und primäre Fasern, das erstere Mark und höchstens drei Zellen breite Markstrahlen. Beide sind nur von schwachem Geruch und Geschmack.

Aufbewahrung. Anwendung. Von den im Handel vorkommenden Zerkleinerungsformen eignet sich für pharmaceutische Zwecke wegen des gleichförmigen Schnittes das Lign. Sassafras electum \square concisum besonders zu Theemischungen, die feine Specieform für Abkochungen. Das Holz darf vor dem Schneiden nicht genässt werden, denn durch das nachherige Trocknen leiden Geruch und Geschmack. Man bewahrt es in gut schliessenden Blechgefässen auf. — Sassafrasholz dient seiner schweis- und harntreibenden Eigenschaften wegen als Blutreinigungsmittel und wird bei hartnäckigen Hautausschlägen, Katarrhen, Rheuma, Syphilis entweder für sich im Aufguss (30,0 : 1 l) oder häufiger mit anderen Hölzern oder holzigen Wurzeln (Holzthee) als Decocto-Infusum angewendet.

¹⁾ Unter diesem Namen geht sonst Cortex Quillajae.

Oleum Sassafras (U-St.). Sassafrasöl. — Essence de Sassafras. — Oil of Sassafras.

Darstellung. Sassafrasöl wird in den Vereinigten Staaten von Nordamerika durch Destillation der zerkleinerten Wurzeln mit Wasserdampf gewonnen. Das Wurzelholz enthält weniger als 1 Proc., die Wurzelrinde 6—9 Proc. ätherisches Öl.

Eigenschaften. Gelbe bis röthlichgelbe, stark nach Safröl riechende Flüssigkeit vom spec. Gewicht 1,070—1,080 (U-St.) und schwacher Rechtsdrehung. Das Öl ist in jedem Verhältniss mit 95 procentigem Alkohol mischbar.

Bestandtheile. Selbe charakteristischen Eigenschaften verdankt das Sassafrasöl in erster Linie dem Safröl, $C_{15}H_{14}O_2$, das bis zu 80 Proc. in dem Öle enthalten ist und sich bei niedriger Temperatur zuweilen in grossen Krystallen abscheidet. Weitere Bestandtheile sind: Rechts-Kampher, $C_{15}H_{24}O$, Eugenol, $C_{10}H_{12}O_2$, ferner die Terpene Pinen und Phellandren und endlich der Sesquiterpenreihe angehörende Kohlenwasserstoffe.

2) Das Mark der Axe: **Medulla Sassafras. Sassafras Medulla (U-St.). — Sassafrasmark. — Sassafras Pith.**

Dasselbe besteht aus runden, getüpfelten, schleimreichen Zellen, die reichlich feine Oxalatnadeln enthalten. Von fade schleimigem Geschmack. Es bildet cylindrische, häufig gebogene Stücke.

Verwendung. Zur Herstellung eines Schleimes in Nordamerika wie sonst die Eibischwurzel. Man benutzt dazu auch die ganzen jungen Zweige und die Blätter.

Aqua Sassafras.

Rp. Ölöl Sassafras	gits. II
Aquae destill. terpid.	100,0

Mistura Sassafras et Opil (Nat. form.).

Mistura Opil alkalina. Gossner's Cordial.

Rp. 1. Ölöl Sassafras	1 cem
2. Spiritus (Si proc.)	50 "
3. Tinctur Opil (U-St.)	25 "
4. Kohl carbonat	8 g
5. Aquae destill.	200 cem
6. Sirup. communis (Melasse)	223 "
7. Aquae destill. q. s. ad 1000 "	

Man löst und mischt in der angegebenen Reihenfolge und kocht durch Absetzenlassen.

Mucilago Sassafras Medullae (U-St.).

Mucilage of Sassafras Pith.

Rp. Medullae Sassafras	2,0
Aquae	100,0

macerirt man 2 Stunden und seicht durch. Bei Bedarf leicht zu befeuchten.

Sirupus pectoralis (Nat. form.).

Pectoral Syrup. Jackson's Pectoral or Cough Syrup.

Rp. Morphin hydrochlorici	0,55 g
Ölöl Sassafras	0,6 cem

Sirupus Anacardi (U-St.)

q. s. ad 1000,0 cem.

Sirupus Sassafras (Gall.).

Wie Sirup de Camomille Gall. (R. L. S. 715) zu bereiten.

Species pectorales Riccardi.

Gallescher Brustreinigungstheum.

Rp. Lölöl Sassafras	150,0
Herbae Basilic	
Herbae Betonicae	
Herbae Hyssopi	
Herbae Veronice	
Foliae Melissae aa	100,0
Radix Liquirit	
Rhizom. Polypodi	
Rhizom. Chinac	aa 75,0
Cortic. Citri	50,0
Cortic. Cinnamomi	10,0
Fruct. Amomi	
Fruct. Anisi	
Fruct. Foeniculi	aa 15,0

OWSINGOR'S Lungenheilmittel ist gewöhnlicher Sirup mit einer Spur Sassafrasöl.

Wunderöl gegen Rheuma: Ol. Gaultheriae, Ol. Sassafras, Chloroform, Liq. Ammonii caust. aa 1,0, Spirit. camphor. 2,0, Tinct. Capsici 0,5, Spiritus 10,0 (Americ. Drugk.).

II. Zahlreiche andere Drogen führen den Namen Sassafras wegen des ähnlichen Geruches, den sie wohl einem Gehalt an Safröl verdanken: Australisches Sassafrasholz von *Atherosperma moschatum* Labill., brasilianisches Sassafrasholz von *Mespilodaphne Sassafras* Meisner, neukaledonisches Sassafrasholz von *Doryphora Sassafras* Endl., Sassafrasrinne sind die jetzt obsoleten Pickurimbehen von *Nectandra spec.*

Satureja.

Gattung der Labiatae — Stachyoideae — Melissinae.

I. Satureja hortensis L. Heimisch von Spanien bis zum Orient und Sibirien, vielfach kultivirt und aus den Kulturen verwildert. Zweijährig, bis 20 cm hoch, mit ästigen, kurzhaarigem Stengel, kurz gestielten, schmallanzettlichen, spitalichen, drüsig-punktirten, gewimperten Blättern und 6–10 blüthigen Scheinquirzen in den Achseln von Laubblättern. Kelch glockig, 5zählig, mit meist kahlem Schilde. Korolle zweilappig, mit gerade vorgestreckter flacher Oberlippe und gleichmässig dreilappiger Unterlippe. Verwendung ändert das Kraut:

Herba Saturejae. — Pfefferkraut. Kölle. Hohnenkraut. — Sommité fleurie de sarriette (Gall.) — Pepper-wort. Summer Savory.

Bestandtheile nach Kossin: Wasser 71,88 Proc., Stickstoffsubstanz 4,15 Proc., Fest 1,65 Proc., Zucker 2,45 Proc., sonstige stickstofffreie Bestandtheile 0,16 Proc., Holzfaser 8,60 Proc., Asche 2,11 Proc., Phosphorsäure 0,335 Proc., Schwefel, organisch gebunden 0,079 Proc. Aetherisches Oel vergl. unten.

Man sammelt das ganze blühende Kraut, trocknet im Schatten (4 Th. frisches = 1 Th. trocknes) und bewahrt es in gut schliessenden Blechgefäßen auf, entweder in Bündeln, oder besser die stengellose Blattware, **Herba Saturejae in foliis** der Drogisten, die im Handverkauf ohnehin bevorzugt wird. Es dient heute ausschließlich als Küchengewürz.

Oleum Saturejae. Das frische blühende Kraut enthält etwa 0,1 Proc. ätherisches Oel von kräftig aromatischem Geruch und heissend scharfem Geschmack. Sein spezifisches Gewicht liegt zwischen 0,895 und 0,925. Etwa ein Drittel des Oeles besteht aus einem Phenol, Carvacrol, $C_{10}H_{14}O$; von Kohlenwasserstoffen enthält es Cymol, $C_{10}H_{16}$, und ein nicht näher bestimmtes Terpen.

II. Ähnlich verwendet man: **Satureja montana L.** und **S. Calamintha (L.) Scheele.**

Scabiosa.

Gattung der Dipsacaceae.

Herba Scabiosae. — Teufelsabbiss. — Feuille et Capitule de scabieuse (Gall.) — Devils-bit. Ist das Kraut von **Succisa pratensis Moench** (syn. **Scabiosa succisa L.**). Heimisch in ganz Europa mit Ausnahme der arktischen Gebiete. Mit kurz „abgebissenen“, mit Wurzeln besetztem Wurzelstock, elliptischen, ganzrandigen oder an beiden sötternt gedügten Blättern und blauen Blüthenköpfchen mit am Rande nicht strahlenden, vierspaltigen Wüthen. Hier und da noch Volksmittel gegen Durchfall. Ebenso verwendet man nach dem Wurzelstock mit den Wurzeln: **Radix Succisae.** **Radix Morsus diaboli.** Unter dem Namen **Herba Scabiosae** geht auch das Kraut der **Knautia arvensis Coulter** (syn. **Scabiosa arvensis L.**), ebenfalls in Europa heimisch, mit zottig-rauen, fiedertheiligen Blättern und strahlenden Blüthenköpfchen.

Tisana de folio Scabiosae (Gall.) **Tisane de scabieuse**, 10,0 Blätter, 1000,0 siedendes Wasser, nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsiehen.

Scammonium.

Convolvulus Scammonia L. (Convolvulaceae.) Heimisch im östlichen Mittelmeergebiet. Verwendung ändert:

† 1) Die Wurzel: **Scammonium Radix** (Brit.) — Scammoniumwurzel. Purgirwindenwurzel. — Racine de scammonée. — Scammony Root.

keit, Abdampfen des Weingeists und Trocknen des fast weissen Rückstandes. Im Handel finden sich die Scammoniumharze gewöhnlich in „Zöpfen“.

† *Tinctura Scammonii* (Gall.). *Tincture ou Alcoolé de scammonée*. Aus 1 Th. Scammonium und 5 Th. Weingeist (80pron.) durch 10tägige Maceration.

Ball antihelminthiell Nicotian.

Rp. Calomelanos	0,5
Gall.	0,25
Pulver. aromatic.	0,5
Resin. Scammon.	0,5
Sacchari	1,0
Mella depurati q. s.	

Man formt 5 Ball. (Bandwurmmittel).

Electuarium Scammonii (Pom. Brit.)

Confectio Scammonii.

Rp. Scammonii	3,0
Rhizom. Zingiber.	1,5
Sirup. Sacchari	4,5
Mella depurati	2,0
Ol. Carvi	gtts 17
Ol. Caryophyllor. gtt. II.	

Electuarium Scammonii compositum.

Diphocoen. Electuarium purgativum de Haussmann.

Nein Mandelkernöl, mit Gewürzen, Zucker und Honig zur Lauge gemacht, mit 2,5 Proc. Scammonium und 5 Proc. Jalappopulver.

Emulsio Scammoniae.

Lac ana Mixture Scammonii.

Form. Brit. Form. Gallia.

Rp. Resin. Scammon.	0,25	aloe 0,75
Sacchar. alb.	—	30,0
Aquae Laureae.	—	10,0
Lactis vaccini	200,0	170,0.

Mixtura laxativa Fortier (Bossu).

Rp. Resinae Jalapae	
Resinae Scammoniae	33 0,25
Ol. Crotonis	gtts. II
Mucilag. Gummi arabici	3,5
Aquae Aromati. florum	5,0
Sirup. Sennae comp.	42,0
Aquae Menthae pipér.	100,0

Bei Hitzkoll.

Pastilli von Treichler Isanates.

Abführpastillen. Laxirbällchen.

Rp. Resinae Jalapae puri.	1,0
Resinae Scammoniae.	2,0
Pulveris aromatic.	5,0
Rhizomath. Rhei	+
Pastae Cacao	+
Sacchari albi	+
Tinguentinae	+
Glycerini	6,0
Aquae	q. s.

Man formt 100 Pastillen mit je 0,02 Scammoniumharz. Kleinen Kindern 1, größeren 1–2 Stück.

American Pills für Vollblütige etc. von LEANINGTON, bestehen aus Scammonium, Rheubarber und Seife.

Asthmatic-Pastills von D. WHITE & Co. in New-York, enthalten Scammonium, Salpeter, Gummi, Kohle, Zucker.

Blennitis purgativa von CANOZ, Gals, Senar, enthalten je 0,2, 0,25 und 0,6 (?) Resina Scammoniae.

Elixir antihelminx d'Erucase, enthält als Hauptbestandtheile Jalapa, Scammonium und Ipecacuanha.

Pilulae Parai von KIRBY & Co., enthalten Aloe, Chinextrakt, Scammonium

Pilulae Colocynthis compositae (Nat. form.)

Pilulae Coccolae. Cochia. Pila.

Rp. Extract. Colocynth. (U-St.)	1,1 g
Aloë purificatae	13,0 "
Resina Scammon.	13,0 "
Ol. Caryophyllor.	1,5 gram

Für 100 Pillen. [Vergl. Bd. I, S. 835].

Pilulae digestivae KIFFERT

Rp. Scammonii

Folia Tauri scapulae 33 2,5

Extract. Gentianae 5,0

Radix Gentianae q. s.

Man formt 100 Pillen mit je 0,025 Scammonium.

Pilulae hydragogae JACOB.

Eine aus etwa 16 präsentheils stark wirkenden Stoffen (Scammon, Calomel, Gall, Tauri stibiat, zusammengegründete Masse.

Pilula Scammonii composita (Brit.)

Compound Scammony Pill.

Rp. Resin. Scammon.

Resin. Jalapae

Sapen. anethalis 33 25 g

Tinctur. Zingiber. 75 gram

Man bringt im Dampfbad zur Flüssigkeitsdichte.

Dosis 0,25–0,5 g.

Pilulae triplex JOH. W. PAINSON

(Nation. form.).

FRANKS' Triplex Pill

Rp. Aloë purificata

Scammonii

Mucosa Hydragog (U-St.) 33 5,5 g

Ol. Crotonis 0,22 gram

Ol. Carvi 1,0 "

Tinct. Aloë et Myrrhae q. s.

Man formt 100 Pillen.

Pulvis Scammonii antimonialis.

Pulvis Cornacchini. Pulvis Warwick.

Pulvis de tribus. Pulvis basilicus. Cor-

horas triplex. Pulvis trium diabolorum

Poudre cornacchini.

Rp. Scammonii

Tartari depurati

Kalk stibiat 33 1,0

Divide in part. aeq. X.

Pulvis Scammonii compositus (Brit.)

Compound Powder of Scammony.

Rp. Resin. Scammoniae 100,0

Tuber. Jalapae 55,0

Rhizom. Zingiberis 25,0

Dosis 0,5–1,5 g.

Scilla.

Gattung der Liliaceae — Liliiflores — Scillene, jetzt Urgineae. **Urginea maritima (L.) Baker** (syn. *Urginea Scilla* Steinh., *Scilla maritima* L.), an den Küsten des Mittelmeergebietes von den Kanaren bis Syrien. Die Pflanze entwickelt aus der Zwiebel, die z. Th. über den Boden hervorragt, zuerst 10–20 breite, lanzettliche, graugrüne Blätter, denen dann im Herbst der bis 1 m lange Blüthenschaft folgt, an dem in der Achsel lanzettlicher Deckblätter die weissen, grüngekelbten Blüthen folgen, die auf dem Rücken der Perigonzipfel einen spornartigen Höcker haben. Verwendung findet

Die Zwiebel: (†) *Bulbus Scillae* (Austr. Germ. Helv.). *Scilla* (Brit. U-St.). *Radix Scillae* seu *Squillae*. — Meerzwiebel. — *Bulbo de scille* (Gall.). *Squames de scille ou de squille*. *Oignon de mer*. — *Squill*.

Beschreibung. Die Zwiebel ist dick, birnförmig, wird bis 2½ kg schwer und erreicht 30 cm Durchmesser. Sie besteht aus der wenig bewurzelten, kurzen Achse, dem „Zwiebelkuchen“ und zahlreichen Zwiebelschalen, von denen die äusseren trocken, die inneren dick und fleischig sind, sie umschliessen die neue Knospe. Man unterscheidet eine röthliche oder bräunliche Sorte aus Calabrien und eine weisse aus Griechenland und Malta. Die Zwiebelschalen bestehen zwischen den Epidermen, die beide Spaltöffnungen haben, aus Parenchym, durchzogen von schwachen Gefässbündeln. Im Parenchym Schleim und in zahlreichen Zellen desselben Bündel von Oxalatraphiden von einer Schleimhülle umgeben, die eine Länge von 1 mm erreichen können. Im Parenchym der rothen Form ein röthlicher Farbstoff, der dem Anthocyan nahe steht. Um die Gefässbündel finden sich zuweilen spärliche Stärkekörnchen.

Für die mikroskopische Beurtheilung des Pulvers ist in erster Linie zu achten auf die Oxalatraphiden, die zuweilen noch zu Bündeln vereinigt und mit einem Schleimmantel umhüllt, gefunden werden. Kleine Stärkekörnchen finden sich nur ganz vereinzelt, was zu beachten ist, da das Pulver nicht selten mit Weizenstärke verfälscht werden soll.

Bestandtheile. Nach E. Masck (1879): Scillipikrin, ein gelblichweisses, hygroskopisches Pulver von bitterem Geschmack. Scillitoxin, ebenfalls amorph, zimtbraun, unlöslich in Wasser und Aether, löslich in Alkohol. Mit concentrirter Schwefelsäure roth, dann braun, mit Salpetersäure schwach roth, dann orangegelb und grün. Scillin, krystallinisch, schwer löslich in Wasser, leichter in Alkohol und kochendem Aether. Mit Salpetersäure gelb, beim Erhitzen dunkelgrün. Nach E. v. Jannetsch ist der wirksame Bestandtheil ein Glukosid: Scillain, das sich in concentrirter Salzsäure mit rother Farbe löst. Ferner enthält die Droge ein Kohlehydrat Siniatrin ($C_{12}H_{22}O_6$) und ein übelriechendes Oel. Die Menge des Kalkoxalates in der bei 100° C. getrockneten Droge beträgt 3 Proc. Asche 4–5 Proc.

Verwechslungen. Soll mit der Zwiebel der am Kap heimischen und vielfach kultivirten *Eucomis punctata* L'Hér. verwechselt werden.

Die vielfach als „Meerzwiebel“ kultivirten Pflanzen, deren Blätter gegen Brandschäden angewendet werden, sind Ornithogalum-Arten, wie *O. caudatum*, *O. altissimum*.

Einsammlung. Aufbewahrung. Die im Herbst nach dem Abblühen der Pflanze gesammelten Zwiebeln werden von den äusseren, trocknen, papierartigen, bräunlichen Schalen, ebenso von den innersten Schuppen und dem Zwiebelkuchen befreit, also nur die mittleren fleischigen Schalen ausgewählt; diese werden in Streifen geschnitten, auf Fäden gerührt oder ausgebreitet zunächst an der Sonne, dann bei künstlicher Wärme sehr rasch getrocknet, um den Anforderungen der Arzneibücher gemäss einen hornartigen glasigen Bruch zu zeigen, und so in den Handel gebracht. 6 Th. frische geben 1 Th. trockne.

Für die weitere Verwendung bringt man sie in eine mittelfeine Speciesform und bewahrt sie in nicht zu grossen Gläsern mit dichtem Verschluss auf. Das Pulver dar zuvor genügend angetrockneten Schalen nimmt man bei sonnigem, trockenem Wetter vor, füllt das äusserst leicht feucht werdende Pulver in kleinere, in der Wärme getrocknete und noch heisse Flaschen, die man sofort verkorkt und durch Eintauchen in geschmolzenes Paraffin gegen Luftzutritt schützt. Bei solcher Aufbewahrung hält sich

das Pulver, das sonst leicht zusammenbackt, unverändert; es soll nach Germ. weiss bis gelblich-weiss, nach Austr. und Helv. aber, welche die rothe Varietät aufgenommen haben, fleischroth bis rassenroth sein und darf unter dem Mikroskope nur wenig Stärke und keine Sklerenchymzellen erkennen lassen. (Vergl. oben.) Austr. und Helv. schreiben für die Meerzwiebel vorsichtige Aufbewahrung vor.

Wirkung und Anwendung. Meerzwiebel wirkt auf das Herz, verursacht Pulsfrequenz, Steigerung des Blutdrucks und Vermehrung der Diurese. Ferner wirkt sie brechenenerregend und expektorirend. Scillitoxin ist Herzgift, Scilligikrin wirkt wenig energisch auf das Herz, Scillin bewirkt Erbrechen — die frische Zwiebel wirkt örtlich reizend. — Die rothe soll wirksamer sein wie die weisse. Innerlich zu 0,05–0,2, steigend bis zu 0,5 in Pillen, seltener Pulvern; in Aufgüssen (2,0–5,0:200,0), weinigen Auszügen häufig in Verbindung mit Digitalis. Grösste Einzelgabe 0,5, grösste Tagesgabe 3,0 (Helv.). Grösste Gabe für Thiere: Pferde und Rinder 5,0–10,0, Schafe und Ziegen 1,0–2,0, Hunde 0,2–0,5, Katzen 0,1 (Farr).

Pulver mit Scilla sind in Wachskapseln, Pillen mit Pulvis oder Extract. Scillae in Stöpselkapseln zu verabfolgen.

Getrocknete Meerzwiebel ist in Deutschland dem freien Verkehr entzogen. Als starkwirkendes Mittel sollte man sie sammt ihren Zubereitungen nur gegen ärztliche Verordnung abgeben; gesetzlich ist dieses jedoch nur für das Extrakt im Bereiche der Austr., für das Extrakt und die Tinkturen im Bereiche der Germ. vorgeschrieben.

Bulbus Scillae recens, frische Meerzwiebel findet Verwendung zur Herstellung gegen giftfreier Verdünnungsmittel für Ratten. Bei geringem Verbrauch bezieht man sie am besten je nach Bedarf nur vom Drogiaten; grössere Vorräthe werden zweckmässig in Körben auf trockenen, luftigen Bodenräumen aufbewahrt. Aus den frischen Zwiebeln formt man Rattenkuchen, indem man sie durch eine Fleischhackmaschine gehen lässt, mit Fleisch- oder Leberwurst und Mehl zu einem Teig verarbeitet, diesen wie Pfannkuchen mit Fett läßt und mit Zucker bestreut. Die ausgelegten, für andere Haustiere unschädlichen Kuchen werden von den Nagern begierig gefressen und wirken vorzüglich (Cassar und Loharz).

In Griechenland dient die frische Zwiebel zur Bereitung von Brantwein.

Acetum Scillae, Acetum scilliticum, Meerzwiebelessig. **Vinagre ou Acetale de scille. Vinaigre scillitique. Vinegar of Squill.** Germ.: 5 Th. getrocknete Meerzwiebel (II), 5 Th. Weingeist (87 proc.), 9 Th. verdünnte Essigsäure (30 proc.), 38 Th. Wasser lässt man 3 Tage stehen, presst gelinde aus, lässt 24 Stunden stehen und filtrirt. Klar, gelblich. 10 cem sollen 8,0–8,5 cem Normal-KOH neutralisiren (= etwa 5 Proc. Essigsäure). — Helv.: 1 Th. Meerzwiebel (II), 1 Th. Weingeist (94 proc.), 9 Th. Essig (5 proc.); nach 8 Tagen auspressen. Gelb. — Austr.: 100,0 getrocknete, klein zerhackene Meerzwiebel, 100,0 verdünnter Weingeist (60 proc.), 100,0 Wasser, 60,0 verdünnte Essigsäure (20,4 proc.) macerirt man 3 Tage im Perkolator, lässt ablaufen und verdängt mittelst einer Mischung aus 1 Th. verdünnter Essigsäure und 3 Th. Wasser, so dass man 1000,0 Gesamtlöslichkeit erhält. Rothbraun. Enthält etwa 5 Proc. Säure. — Brit.: Aus 125 g Meerzwiebel und 1000 cem verdünnter Essigsäure (4,27 proc.) bereitet man durch 7 tägige Maceration L a 1000 cem. — U-St.: 100 g Meerzwiebel (No. 30) macerirt man 7 Tage mit 900 cem verdünnter Essigsäure (6 proc.), schütt durch und bringt durch Nachwaschen mit verdünnter Essigsäure auf 1000 cem. — Gall.: Aus 100,0 getrockneter Meerzwiebel, 20,0 conc. Essigsäure und 980,0 Essig (7–8 proc.) durch 5 tägige Maceration. — Innerlich zu 20–50 Tropfen, als Höchstgabe sind 5,0, als grösste Tagesgabe 35,0 anzusehen, sowohl innerlich wie als Klystier. Aeusserlich zu Umschlägen, Gurgelwasser (10,0:100,0 Wasser). In der Tierheilkunde mit 2 Th. Wasser verdünnt zu Waschungen der Pferde gegen hartes Jucken. — Meerzwiebelessig ist kühl und vor Licht geschützt aufzubewahren. Obwohl er wegen seines allmählich zurückgehenden Säuregehalts sich wenig zu Sätturationen eignet, wird er hiaweilen doch noch von Aerzten in dieser Form verordnet. Die nachfolgenden, abgerundeten Zahlen gelten für das etwa 5 Proc. Essigsäure enthaltende Präparat der Austr. und Germ.

Es sättigt:

1,0 Ammon. carbonic.	20,1 Acet. Scillae.
1,0 Kalium carbonic.	17,4 " "
1,0 Kalium bicarbon.	11,9 " "
1,0 Magnes. carbonic.	25,7 " "
1,0 Natrium carbonic.	8,4 " "
1,0 Natrium bicarbon.	14,2 " "

Es sättigen:

10,0 Acet. Scillae	0,5 Ammon. carbonic.
10,0 " "	0,58 Kalium carbonic.
10,0 " "	0,85 Kalium bicarbon.
10,0 " "	0,39 Magnes. carbonic.
10,0 " "	1,2 Natrium carbonic.
10,0 " "	0,7 Natrium bicarbon.

† **Extractum Scillae.** Ergänzh.: 1 Th. Meerzwiebel (IV) zieht man 6 Tage mit 4 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.) aus, presst, filtrirt und dampft zum dicken Extrakt ein. Ausbeute 35—40 Proc. — **Helv.:** Wie Extr. Oenocarill. **Helv.** (Bd. I, S. 670). — **Austr.:** Wie Extr. Aconiti **Austr.** (Bd. I, S. 155). Ausbeute 35 Proc. — **Gall.:** 1 Th. grob gepulv. Meerzwiebel zieht man 10 Tage mit 8 Th., dann 3 Tage mit 2 Th. Weingeist (60 proc.) aus, presst aus, destillirt den Weingeist ab und dampft zum weichen Extrakt ein. Braun, in Wasser fast klar löslich. Nach **Austr.** und **Helv.** vorsichtig mit anzuwahren. Höchste Einzelgabe 0,2, höchste Tagesgabe 1,0.

Extractum Scillae aquosum, wie **Extractum Cascarillae** **Germ.** (Bd. I, S. 670) zu bereiten, ist veraltet; es steht dem vorigen an Wirksamkeit bedeutend nach.

† **Extractum Scillae fluidum** (U-St.). Fluid Extract of Squill. Aus 1000 g gepulverter Meerzwiebel (No. 20) und q. s. einer Mischung aus 750 cem 91 proc. Weingeist und 250 cem Wasser im Verdünnungsgewoge. Man befeuchtet mit 200 cem, fängt die ersten 750 cem Perkolat für sich auf und bereitet l. s. 1000 cem Fluidextrakt.

Oxymel Scillae sen scilliticum. Meerzwiebelhonig. Meerzwiebel-Sauerhonig. Meerzwiebel-saft. — **Melleite de vinaigre scillitique.** **Oxymel scillitique.** **Oxymel of Squill.** **Germ., Austr.:** 1 Th. Meerzwiebel-saft, 2 Th. gereinigten Honig dampft man im Wasserbade auf 2 Th. ein und zieht durch. — **Helv.:** 3 Th. Meerzwiebel-saft, 2 Th. Zucker, 4 Th. gereinigten Honig werden in geschlossenen Gefäßen bis zur Auflösung erwärmt und filtrirt. — **Brit.:** 75 g Meerzwiebel digerirt man 7 Tage mit 75 cem Essigsäure (33 proc.) und 240 cem Wasser, presst aus, filtrirt und mischt mit 810 cem oder soviel gereinigtem Honig, dass der Sauerhonig das spec. Gew. von 1,32 zeigt. — **Gall.:** 500 Th. Meerzwiebel-saft und 2000 Th. weissen Honig dampft man ein, bis die heisse Flüssigkeit das spec. Gew. 1,26 zeigt. — **Nat. form.:** Wie **Germ.**

Bei der Darstellung des Meerzwiebelhonigs sind Metallgeräthe zu vermeiden. Im Handel sollte man ihn nur in kleinen Mengen und nicht unvermischt abgeben, da schon Gaben von 1 Theelöffel brechenenerregend wirken können. Der Säuregehalt beträgt bei dem Präparat der **Austr.** und **Germ.** durchschnittlich 0,9 Proc.

Syrupus Scillae. Meerzwiebel-sirup. Syrup of Squill. **Brit.:** 950 g Zucker löst man unter Erwärmen in 500 cem Meerzwiebel-saft. — **U-St.:** 800 g Zucker löst man in 450 cem heissem, filtrirtem Meerzwiebel-saft und bringt nach dem Erkalten mit Wasser auf 1000 cem. — **Dresd. Vorschr.:** 50 Th. Meerzwiebel, 100 Th. verdünnte Essigsäure (30 proc.), 250 Th. Wasser und 25 Th. Weingeist macerirt man 2 Tage und löst in 320 Th. Seifensalzigkeit 430 Th. Zucker. — **Münch. Vorschr.:** 3 Th. Meerzwiebel-extrakt löst man in 97 Th. weissem Sirup.

† **Tinctura Scillae.** Meerzwiebel-tinktur. Teinture ou Alcoolé de seille. Tincture of Squill. **Germ., Helv., Gall.:** 1 Th. Meerzwiebel (II), 5 Th. verdünnter Weingeist (60, **Helv.** 62 proc.). — **Brit.:** 200 g Meerzwiebel, 1000 cem Weingeist (60 vol. proc.). — **U-St.:** Aus 150 g gepulverter Meerzwiebel (No. 30) und q. s. einer Mischung aus 750 cem Weingeist (91 proc.) und 250 cem Wasser im Verdünnungsgewoge. Man befeuchtet mit 200 cem und sammelt l. s. 1000 cem Tinktur. Innerlich zu 10—20 Tropfen mehrmals täglich als harntreibendes Mittel, besonders zu Einreibungen bei Wasserschicht. Gebräuchl. Einzelgabe 2,5 g, grösste Tagesgabe 10 g (**Helv.**). Nach **Helv.** vorsichtig mit anzuwahren.

Vinum Scillae sen scilliticum. Meerzwiebelwein. Vin ou Oenolé de seille. Vin scillitique. **Gall.:** Aus 60 Th. Meerzwiebel und 1000 Th. Roussillonwein (Grenache) durch 10-tägige Maceration. — **Bad. T.:** Wie **Vinum Condurango** **Germ.** (Bd. I, S. 242) **Ex tempore:** **Extract. Scillae** 2,0, **Vini Xerohis** 100,0.

Rp.	Elisir pectorale Mercatorum
	Ammoniac
	Benzöls
	Fruct. Anisi
	Myrrhe
	Succi Liquirit. dep. 33 0,0
	Croci
	Radix Scillae
	Radix. Rubrad
	Rhizom. Iris flo. 33 10,0
	Spiritus diluti
	100,0
Vermehrt man die Weingeistmenge auf 250,0 so erhält man das Elisir pectorale Werneri.	

Extractum Scillae solidum (Dresdener).

Rp.	1. Radix Scillae conc.
	1000,0
	2. Aquae destill.
	5000,0
	3. Aquae dest. chini.
	400,0
	4. Spiritus
	100,0
	5. Sacchar. Lactis pur.
	q. s. ad 1000,0

Man zieht 1 unent 24 Stunden mit 2 aus, presst aus, Glycerol mit 3, presst nach 1 Stunde, mischt die Auszüge mit 4, filtrirt nach 24 Stunden, Ret 800,0 von 2, durchsicht zum dicken Extrakt ein, trocknet und bringt mit 5 auf 1000,0.

Glycerin. Electrum glycerinum.
Meerzwiebel-pasta. Battered.

Rp.	Adipis silli test. (Reichenow)
	450,0
	Radix Scillae conc. const.
	500,0
	Amygdalar. amar. const.
	25 25,0

Meerzwiebeln, glycerol.

Man löst Weizen in einem Infus. Scillae conc (1:5) gelöst, solange es durch noch aufsteht und trocknet bei gelinder Wärme.

Scillium Scillae.

Rp.	Extract Scillae
	2,0
	Stelle depurati
	97,0

Oxymel anhydripleum v. Sædæ.

Rp. Extract. Sellaæ	5,5
Extract. Gramina	10,0
Oxymella Sellaæ	90,0

Pilula Sellaæ composita (Brit.).**Compound Squill Pill.**

Rp. Annunculat pulv.	30,0
Bulbi Sellaæ	25,0
Rhizom. Zingiber. pulv.	30,0
Saponis duci pulv.	30,0
Sirup. Glucosi	30,0 vel q. s.

Formet man zur Masse. Dosis 0,25—0,5.

Pulpa e bulbo Sellaæ (Gall.).**Pulp of sea shells.**

Man schält die Zwickeln auf einer Reibe und reibt durch ein Haarsieb.

Pulvis diarreticus (Form. Gerol.).

Rp. Bulbi Sellaæ pulv.	
Folior. Digitalis	aa 0,05
Cort. Cinnamon	0,15
Boracia	0,5
Tartari depurati	1,0
Olei Juniperi	gitt. 11.

Dient mit dem X. ad elact. coact. Täglich 2—3 Stück.

Pulvis Sellaæ boraxatus.

Rp. Bulbi Sellaæ pulv.	1,0
Boracia	10,0
Sacchari albi	19,0
Tartari depurati	70,0

Sirupus Chondri compositus (Nat. form.).**Compound Syrup of Chondrus or of Irish Moss.**

Rp. 1. Carrageen	1,0 g
2. Aquæ destill.	60,0 com
3. Aquæ ferribles	60,0 "
4. Extract. Tyccæ. fluid. (U-S.)	1,0 "
5. Kalkwass. Sellaæ	10,0 "
6. Extract. Senegæ	15,0 "
7. Tinct. Opil camphorat.	28,0 "
8. Talc. purissim.	15,0 "
9. Aquæ destillat.	325,0 "
10. Sacchari	660,0 g
11. Aquæ destill.	q. s. ad 1660,0 com.

Man bereitet aus 1 und 2 durch Maceriren, dann Ueithändiges Erhitzen im Dampfbade, Durchsieben und Nachwaschen mit 3 einen Schleim, ferner durch Mischen von 4 mit 5 und 6, Absetzenlassen und Filtriren eine klare Lösung; man mischt beide Flüssigkeiten, löst 7 und bringt durch Nachwaschen des Filters mit 8 auf 1000 com.

Sirupus Sellaæ compositus.**Compound Syrup of Squill.****United States**

Rp. 1. Extract. Sellaæ fluidi	30,0 com
2. Extract. Senegæ fluidi	30,0 "
3. Calcii phosphorici princip.	10,0 g
4. Tartari stibiati	2,0 "
5. Sacchari	750,0 "
6. Aquæ destillat. q. s. ad 1600,0 com.	

Man macerirt 1 und 2 auf 100 g ein, mischt mit 30 com von 6, löst 3 hinzu, filtrirt und bringt durch Nachwaschen des Filters mit 4 auf 400 com, löst 4 in 25 com kochtem Wasser gelöst, hinzu, löst 5 und bringt mittele 6 auf 1000 com.

Rad. Taxæ und Dreed. Vorschrz.

Rp. Cort. Cinnamon.	2,5
Rhizom. Zingiber.	3,5
Acid. Sellaæ	50,0

macerirt man 3 Tage und 3mal

im Föhrer	10,0
Sacchari	40,0

Tinctura Sellaæ kalfina (Englsh.).

Rp. Bulbi Sellaæ coact.	16,0
Kalk caustici fusi	5,0
Spiritus diluti (60 proc.)	100,0

Innertlich zu 10—20—30 Tropfen.

Vinum Sellaæ compositum.

Vinum discretum (Helv.). Haratreibender Wein. Meerzwiebelwein. Vin de seille composé de la Charité (Gall.). Omelette de seille composé. Vin diurétique amer de la Charité.

Helvetica.

Rp. Bulbi Sellaæ (III)	
Macchie (II)	
Fruct. Juniperi (I)	
Radix. Angelicæ (III)	
Rhizom. Calami (III)	aa 5,0
Fol. Melissa (II)	
Herb. Absinthii (II)	aa 5,0
Cortic. Chinæ (IV)	
Cortic. Citri (II)	
Cortic. fruct. Aurant. (II)	aa 12,0
Spiritus (94 proc.)	40,0
Vini albi	760,0

Man macerirt zuerst 12 Stunden mit dem Weingeist, fügt dann den Wein hinzu, presst nach 12 Tagen und filtrirt. Klar, gelblich.

Gallien.

Rp. Radix. Angelicæ	
Radix. Vinæmaris	
Bulbi Sellaæ	aa 15,0
Cort. Chinæ græce	
Cort. Winterani	aa 60,0
Fol. Melissa	
Herb. Absinthii	aa 30,0
Fruct. Juniperi	
Macchie	aa 15,0
Cort. Citri recent.	30,0
Spiritus (80 proc.)	200,0
Vini albi	4 l.

Man macerirt 12 Tage, presst und filtrirt.

Dreudener Vorschrift.

Rp. Bulbi Sellaæ	3,0
Folior. Digitalis	6,0
Fruct. Juniperi	30,0
Kalk acetici	2,0
Spiritus	50,0
Vini albi	400,0

4 Tage zu maceriren.

Mbacher Nasokommalvorschrift.

Rp. Bulbi Sellaæ	
Cort. Aurantii fruct.	
Fruct. Juniperi	
Radix. Ononidis	
Rhizom. Calami	aa 10,0
Vini Xerensis	1000,0

5 Tage maceriren, abseihen, filtriren. Braune Flüssigkeit.

Vinum selliticum seu Juniperi alkalisatum.

Rp. Bulbi Sellaæ	30,0
Cortic. Cinnamon.	15,0
Fruct. Juniperi	40,0
Urticæ Zedæaræ	15,0
Kalk carbonat.	10,0
Spiritus	50,0
Vini albi	1000,0

Vet.	Stoff enthaltend Mittel Waage.	Frucht. Acid	15,0
	Blasen gegen Dämpfung der Pferde.	Opil	1,0
		Spiritus aspenat.	7,5
		Mittels q. s. Aqua formi man 19 Boll. täglich 2	
		bis 3 Stöck.	

Cox's Hve-syrup, Keuchhustensaft. Ein Infus. Scillae und Serpentariae 55 10,0:100,0, mit Mel und Sacchar. 55 50,0 zum Sirup gemacht, dazu 0,025 Tart. stibiatus.

Eutodome von Sonntag ist dem Gliricin ähnlich zusammengesetzt.

Fiss's Wasserschichtpulver: Jalape, Paeonienwurzel je 7,5, Meerzwiebel 5,0, Kalium-sulfas 15,0 (Pharm. Zeitg.).

Gleichtwein von Möller in Coburg. Weisswein mit wenig Meerzwiebelaufguss und Spuren Brechweinstein.

Gorm's Familiensalbe. Enthält Fett, Wachs, Terpentin und den Saft von Ornithogalum.

Dr. Horn's Brustsirup. Eine Mischung aus Aq. Amygdal. am., Aq. Foeniculi, Extr. Marrubii, Oxyinel Scillae, Spir. aether., Sirup. Althaeae und Liquiritiae.

Pulmonie Wafers, Locock's. Oblaten aus Zucker, Stärke, Gummi, Scilla, Ipe-sacuraha, Lactucarium.

Tord-boyaux von GERRARD & Co. ist ein Rattengift aus Scilla und Brantentalg in Form kleiner Würste.

Scolopendrium.

Gattung der Filicales — Polypodiaceae — Asplenaeae.

Scolopendrium vulgare Sm. Heimisch auf der nördlichen Halbkugel. Blätter büschelig, kurz gestielt, aus herzförmiger Basis lanzett-zungenförmig, meist ganzrandig. Stiel und Unterseite der Spindel mit Spranscheppen. Sori lineal und seitenständig, immer zwei derselben einander genähert, das eine auf dem vorderen Asté eines Seitennerven, das andere auf dem hinteren Asté des folgenden sitzend, die Indusien an den einander zugekehrten Rändern frei.

Liefert Folia Scolopendrii. Folia Huguacae cervinae seu Phyllitidis. — Hirschanze. — Fronde de scolopendre (Gall.) gegen Lungenkrankheiten als Diureticum und Diaphoreticum.

Scopolaminum.

Als „Skopolamin“ wird die von E. Schramm aus Solanaceen abgeschiedene Base $C_{17}H_{23}NO_3$ bezeichnet. Dieser Base ist früher die Zusammensetzung $C_{17}H_{23}NO_3$ zugeschrieben worden; sie galt nach dieser Zusammensetzung als isomer mit Atropin und Hyoscyamin und wurde aus diesem Grunde auch Hyoscin genannt. Der letztere Name hat sich denn auch noch in einigen Arzneibüchern erhalten.

I. †† Scopolaminum. Hyoscinum. Hyoscine. $C_{17}H_{23}NO_3$. Mol.-Gew. 303. Die Base kommt vor in kleinen Mengen in vielen Solanaceen, relativ reichlich (an 0,02–0,03 Proc.) in den Samen von *Hyoscyamus niger* L., und in den Blättern von *Duboisia myoporoides* R. Br., ferner in der Wurzel von *Scopolia japonica*. Ausserdem ist es enthalten im Stechapfelsamen und in der Belladonnawurzel.

Darstellung. Die Samen von *Hyoscyamus niger* werden mit 80–85procentigem Weingeist ausgezogen; der Weingeist wird im Vakuum abdestillirt. Das hinterbleibende Extrakt scheidet sich nach mehrtägigem Stehen in einen wässerigen Theil, welcher die Alkaloide als Salze organischer Säuren enthält, und in eine obenauf schwimmende Fettschicht. Man beseitigt die Fettschicht, setzt die Basen durch Zufügung von Alkali in Freiheit und schüttelt mit Aether aus. Die entwässerte Aetherlösung hinterlässt nach dem Verdunsten das Alkaloidgemenge als Sirup, aus welchem bei längerem Stehen das Hyoscyamin auskristallirt. Die von letzterem abgepresste Mutterlauge enthält neben einer anderen

amorphen Base, welche als „*Hyoscyaminum amorphum coloratum*“ in den Handel kommt, das Skopolamin. In ähnlicher Weise werden aus den Blättern von *Duboisia myoporella* die Rohalkaloide gewonnen.

Aus den Rohalkaloiden scheidet man im Laboratorium das Skopolamin auf dem Umwege des Golddoppelsalzes ab; die Fabriken wenden einfachere, aber geheim gehaltene Methoden an, welche jedenfalls die Abscheidung durch Vermittelung einer schwer löslichen Verbindung des Skopolamins bewirken.

Eigenschaften. Die freie Base bildet luftbeständige, ziemlich ansehnliche Krystalle, welche in Wasser wenig löslich, dagegen in Alkohol, Aether, Chloroform und verdünnten Säuren leicht löslich sind. Die alkoholische Lösung besitzt alkalische Reaktion. Die Formel der Base ist $C_{17}H_{21}NO_4 + H_2O$. Im lufttrocknen Zustande schmelzen die Krystalle bei 59° C. zu einem farblosen Liquidum, welches auch nach längerer Zeit nicht wieder fest wird. Ueber Schwefelsäure verwandeln sich die Krystalle allmählich, unter Gewichtsverlust, in eine farblose, amorphe, fast glasartige Masse, die nicht wieder zur Krystallisation gebracht werden konnte. Es scheint überhaupt, als ob die Bedingungen, unter welchen krystallisiertes Skopolamin erhalten werden kann, noch nicht genau erforscht sind.

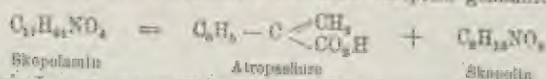
In seinem Verhalten gegen Reagentien nähert sich das Skopolamin ausserordentlich dem Hyoscyamin und Atropin:

Die schwach saure Lösung wird durch Kaliumquecksilberjodid gelblich weiss, durch Phosphorwolframsäure und Quecksilberchlorid weiss gefärbt. Gerbsäure giebt keinen Niederschlag, Platinchlorid fällt concentrirte Lösungen gelb, in verdünnten entsteht kein Niederschlag. Jodsäure bewirkt eine braune Fällung, Pikrinsäure scheidet ein gelbes Pikrat ab. Alkalien und Ammoniak erzeugen nur in concentrirten Lösungen ölige Niederschläge, verdünnte Lösungen werden nicht gefällt.

Charakteristisch für das Skopolamin ist das Goldchloriddoppelsalz, $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HCl \cdot AuCl_3$. Dasselbe entsteht durch Fällung der mit Salzsäure schwach angesäuerten Lösung des Skopolaminhydrochlorids mit Goldchlorid. Es bildet, aus Wasser umkrystallisirt, breite, gelbe, glänzende Nadeln, die bei 212–214° C. schmelzen. (Das Hyoscinogoldchlorid-Laudanum schmilzt bei 198° C.)

Uebergiesst man Skopolamin oder eins seiner Salze mit einigen Tropfen rauchender Salpetersäure und trocknet auf dem Dampfbade ein, so bleibt ein kaum gelb gefärbter Rückstand, welcher, nach dem Erhitzen mit alkoholischer Kalilauge übergossen, eine violette Färbung giebt, die nach kurzer Zeit in eine rothe übergeht. Diese Farbreaktion hat das Skopolamin mit dem Atropin und Hyoscyamin (auch Hyoscin-Laudanum?) gemein. Ebenso wirkt es wie diese erweiternd auf die Pupille des menschlichen Auges. Die Salze des Skopolamins reagieren schwach sauer und krystallisiren meist gut.

Das Skopolamin hat nach E. Schunzer die Zusammensetzung $C_{17}H_{21}NO_4$, es ist demnach mit dem Kokaïn isomer. Beim Behandeln mit Alkalien oder mit Barytwasser wird es gespalten unter Bildung von Atropasäure und einer Skopolin genannten Base:



während das Hyoscin-Laudanum unter den gleichen Bedingungen in Tropasäure und Pseudotropin gespalten wird: $C_{17}H_{21}NO_4 + H_2O = C_8H_{15}O_3 + C_8H_{13}NO_3$.

Das oben erwähnte Skopolin stellt farblose, bei 115° C. schmelzende Krystalle dar und siedet bei 241–243° C.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig. **Anwendung.** Nur als Ausgangsmaterial zur Darstellung der Skopolamin- (bzw. Hyoscin-) Salze.

H. †† Scopolaminum hydrobromicum (Germ.). Skopolaminhydrobromid. Hyoscinum hydrobromicum (Helv.). Hyoscinase Hydrobromidum (Brit.). Hyoscin Hydrobromas (U.-St.). Hyoscinhydrobromid. $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HBr + 3H_2O$. Mol. Gew. = 438.

Darstellung. Um aus der freien Base das officinelle Hydrobromid zu gewinnen, stellt man mittels verdünnter Bromwasserstoffsäure eine schwach saure Lösung desselben

ber, verdunstet diese bei gelinder Wärme, am besten im Vakuum, zur Simpelsche und bringt einen gut ausgebildeten Krystall des Hydrobromids hinzu. Nach einigen Tagen ist die Krystallisation beendet, die Krystalle werden von der Lauge befreit und bei etwa 30° C. getrocknet.

Eigenschaften. Das Skopolaminhydrobromid bildet rhombische Krystalle, welche sich durch Grösse und Schärfe der Flächen auszeichnen: sie sind völlig farblos und durchsichtig und können bei Darstellung in grösserem Massstabe leicht in Grössen von 5—7 cm erhalten werden. In warmer Luft beginnen sie zu verwittern; bei 100° C. wird das Salz völlig wasserfrei. Der theoretische Gehalt an Krystallwasser beträgt 12,88, entsprechend der Formel $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HBr + 3H_2O$ für das lufttrockne Salz. Das bei 100° C. getrocknete Salz beginnt bei 187° C. zu erweichen und ist bei 191° C. vollständig geschmolzen. In Wasser sowie in Weingeist ist das Skopolaminhydrobromid leicht löslich; die Lösung reagirt gegen Lackmus schwach sauer. Von Chloroform wird es nur wenig, von Aether fast gar nicht gelöst.

Das Skopolaminhydrobromid des Handels besteht in der Regel aus Bruchstücken grösserer Krystalle, bisweilen hat es auch die durch gestörte Krystallisation erhaltene feinkrystallisirte Form. Letzteres Präparat ist vorzuziehen, weil es sich leichter dispensiren lässt.

Prüfung. 1) 0,05 g des Salzes, bei Luftzutritt erhitzt, müssen ohne einen Rückstand zu hinterlassen, verbrennen. — 2) Die wässrige Lösung des Skopolaminhydrobromids (1 = 60) wird durch Silbernitrat infolge Ausscheidung von Silberbromid gelblich gefällt; durch Natronlauge wird sie weisslich getrübt, infolge Ausscheidung der freien Skopolaminbase. Diese Trübung tritt nur ein auf Zusatz einer reichlichen Menge Natronlauge, und sie verschwindet nach einiger Zeit wieder, indem das Skopolamin weiter zersetzt wird. — Dagegen wird die wässrige Lösung (1:60) durch Ammoniakflüssigkeit nicht gefällt. Hierdurch unterscheidet sich das Skopolamin von anderen Basen, mit denen es gelegentlich verwechselt werden könnte.

Aufbewahrung. Das Skopolaminhydrobromid ist eins der heftigsten Pflanzengifte; es muss daher sehr vorsichtig aufbewahrt werden. Wird das Präparat, vor Feuchtigkeit geschützt, in kleinen gut verschlossenen Gefässen untergebracht, so hält es sich Jahre lang unverändert.

Anwendung. Das Skopolaminhydrobromid dient als äusserliches und innerliches Arzneymittel. Äusserlich findet es als Mydriaticum die nämliche Anwendung wie Atropin und Homatropin; es erweitert die menschliche Pupille rascher, als dies durch eine gleich starke Atropinlösung geschieht, die Erweiterung ist auch eine stärkere, ihre Dauer aber kürzer. Zum Einträufeln in's Auge benutzt man in der Regel eine Lösung von 1:400. Innerlich ist es ein sehr energieliches Hypnoticum (Narkoticum), und zwar wird es hauptsächlich bei Aufregungszuständen Geisteskranker bzw. Tobstüchtiger gegeben. Die übliche Dosis ist 0,0005—0,001 (1) g. Auch subkutan wird es angewendet; der Schlaf tritt gewöhnlich 10—12 Minuten nach der Einspritzung ein und dauert 6—8 Stunden. Die Dosis für subkutane Injektionen beträgt 0,0001—0,001 g.

Rechatgaben: *pro dosi* 0,0005 g (Helv.) 0,001 g (Germ. IV), *pro die* 0,002 g (Helv.) 0,002 g (Germ. IV). *Pro injectione:* *dosis simplex* 0,0002 g, *pro die ad injectionem* 0,001 g (Helv.).

III. †† Scopolaminum hydrochloricum. (Ergänz.). Skopolaminhydrochlorid (Hyoscinum hydrochloricum, Hyoscinhydrochlorid). $C_{17}H_{21}NO_4 \cdot HCl + 2H_2O$. Mol. Gew. = 375,5.

Farbloses, prismatische Krystalle oder ein farbloses krystallinisches Pulver, aus nadelförmigen Krystallen bestehend. Sehr leicht löslich in Wasser, leicht löslich in Weingeist. Die wässrige Lösung reagirt schwach sauer. In der wässrigen Lösung erzeugt Silbernitrat einen weissen, in Salpetersäure unlöslichen, in Ammoniakflüssigkeit aber löslichen Niederschlag von Silberchlorid. Gegen Natronlauge und Ammoniak, ferner bei der Farhen-

reaktion durch Eindampfen mit rauchender Salpetersäure verhalte es sich wie das kohlwasserstoffsäure Salz, bezw. wie die freie Base.

Sehr vorsichtig aufzubewahren. Höchstgaben: *pro dosi* 0,0005 g, *pro die* 0,0015 g (Ergänzb.). Man wird diese Dosen aber unbedenklich auf 0,001 bis 0,003 g steigern dürfen.

IV. †† Scopolaminum hydrojodicum (Ergänzb.). Skopolaminhydrojodid (Hyoscinum hydrojodicum, Hyoscinhydrojodid). $C_{17}H_{21}NO_4$. H.J. Mol. Gew. = 431. Zur Darstellung neutralisirt man 10 Th. krystallisirtes Skopolamin (mit 16 Th. Jodwasserstoffsäure von 25 Proc.), dunstet die Lösung zur Trockne und krystallisirt den Salzrückstand aus heissem Alkohol ein.

Farblose, durchscheinende, kompakte, prismatische Krystalle oder deren Fragmente, in Wasser milchig leicht, in Alkohol schwerer löslich. Die wässerige Lösung ist neutral oder reagirt nur ganz schwach sauer. Die wässerige Lösung des Salzes (1:60) wird durch Silbernitrat gelb gefällt; der Niederschlag ist sowohl in Salpetersäure als auch in Ammoniakflüssigkeit unlöslich. Durch Natronlage wird die wässerige Lösung weiss getrübt, durch Ammoniakflüssigkeit dagegen nicht verändert (s. oben). — Wird 0,01 g Skopolaminhydrojodid mit 5 Tropfen rauchender Salpetersäure im Wasserbade in einem Porcellanschälchen eingedampft, so erhält man einen schwach gelblich gefärbten Rückstand, welcher erkaltet beim Uebergiessen mit weingeistiger Kalilauge (1:10) eine violette Färbung annimmt. Bei Luftzutritt erhitet, verbrennt es, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Sehr vorsichtig aufzubewahren. Höchstgaben: *pro dosi* 0,0005 g, *pro die* 0,0015 g (Ergänzb.). Man wird diese Gaben aber unbedenklich auf 0,001–0,003 g steigern dürfen.

Es kann einem Zweifel nicht unterliegen, dass Skopolamin und Hyoscin *promiscue* zu gebrauchen sind, d. h. wenn Hyoscin und seine Salze verordnet sind, so sind Skopolamin und dessen Salze abzugeben und umgekehrt.

Scrophularia.

Gattung der Scrophulariaceae — Antirrhinoideae — Cheloneae.

I. Scrophularia nodosa L. Heilmisch in Europa, Centralasien und Nordamerika. Lieferte früher *Herba* und *Radix Scrophulariae foetidae* seu *vulgaris*. Neuerdings in Amerika unter dem Namen „Carpenter's square“ in Verwendung. Die Pflanze wirkt auf das Herz giftig, ähnlich wie Digitalis, die wirksamen Bestandtheile sind noch nicht sicher bekannt. Von anderen Bestandtheilen sei Zimmtsäure erwähnt.

Alle grünen Theile der Pflanze führen in den Zellen Sphaerokrystalle.

II. Scrophularia aquatica L. wurde wie I. verwendet.

III. Scrophularia frigida Boiss. Heimisch im Orient. Liefert eine Art Manna.

Sebum.

Als Talg oder Unschlitt bezeichnet man das bei gewöhnlicher Temperatur feste Fett der Thiere, insbesondere der Wiederkäuer. Die diesen Fetten in Bezug auf ihre Konsistenz ähnlichen pflanzlichen Fette werden als Pflanzentälge unterschieden. Ueber Talg im Sinne der Steuerkontrolle s. w. unten.

In der Pharmacie unterscheidet man vorzüglich folgende Talgarten:

Sebum ovile, Schaftalg, Schöpsentalg, Hammeltalg,
Sebum bovinum oder taurinum, Rindentalg, Ochsentalg,
Sebum hircinum, Ziegentalg, Bockentalg,
Sebum cervinum, Hirschtalg.

Von allen diesen Talgarten ist der Rindertalg der am besten haltbare, in der Pharmacie dagegen ist der Hammeltalg der am meisten gebrauchte. Als „Sebum“ haben Austr., Germ., Gall., Brit. und U-St. den Hammeltalg aufgenommen, nach Helv. kann Hammeltalg oder Rindertalg verwendet werden.

I. Sebum ovile (Austr. Germ.). Sebum (Helv.). Sebum (U-St.). Sebum prae-
paratum (Brit.). Sulf de mouton (Gall.). Sebum ovillum. Sebum vervechuon.
Hammeltalg. Schöpsentalg. Unschlitt. Inseil. Suet. Moutton-suet. Tallow.
Das harte Fett des Schafes.

Allgemeines. Der officinelle Schaftalg ist meist das Fett des mütterlichen, durch Kastration zum Hammel gemachten Schafes. Dieses gehört zu der grossen Abtheilung der mit Placenta versehenen Säugethiere, der Placentalia, zu den Wiederkäuern (Ruminantia) und unter diesen zu den Cavicornia. Die Wiederkäuer selbst bilden eine Untergruppe der mit paarigen Zehen versehenen Placentalia.

In physiologischer Beziehung ist jeder thierische Talg nichts anderes als Fett und wird nur wegen seiner festeren Beschaffenheit mit einem besonderen Namen belegt. Im thierischen Körper liegt er in den Zellen des Fettgewebes mehr oder weniger durch den ganzen Körper vertheilt, speichert sich aber in bestimmten Theilen besonders auf, so dass man in der Technik für diese Ansammlungen bestimmte Bezeichnungen hat. So spricht man von Eingeweidefett, Herzfett, Taschenfett (von den Genitalien), Lungenfett, Stiefelfett oder Kammfett (von den Halstheilen), endlich vom Netzfett, welches letzteres für die pharmaceutische Verwendung in Betracht kommt, wenigstens dann, wenn der Apotheker die Darstellung selbst vornimmt.

Alle genannten Fettablagerungen nennt man in der Technik „Robkern“ und unterscheidet davon als „Robausschnitt“ das Fett der Beine.

Gewinnung. Im thierischen Organismus ist das Talg genannte Fett in Zellen eingeschlossen; die Aufgabe bei der Gewinnung besteht also darin, das Fett aus diesen Zellen zu befreien, indem man diese mechanisch und chemisch zerstört. Dies geschieht in folgender Weise:

Die Talgmassen werden beim Schlächter bestellt, in thunlichst frischem Zustande bezogen und möglichst rasch verarbeitet, denn während des Sommers kann Rohaltalg innerhalb 24 Stunden fauligen Geruch annehmen. Ist die sofortige Verarbeitung nicht möglich, so muss der Rohaltalg auf Eis aufbewahrt werden.

Man breitet die vom Schlächter in der Regel zusammengerollten Talgmassen auseinander, entfernt mit dem Messer und den Fingern alle blutigen und häutigen Antheile, wäscht den Talg gut mit fliessendem Wasser und schneidet ihn in kleine Würfel oder schiebt ihn durch eine locker gestellte Fleischhackmaschine (um die Zellhäute zu zerreißen). Die so zerkleinerte Masse erhitzt man in einem verzinnten Kupferkessel entweder sehr vorsichtig (!) unter Umrühren (!) über einem gelinden (!) freien Feuer oder ohne besondere Vorsichtmassregeln im Dampfbade. Die zuerst anschmelzenden Antheile kofirt man ab, sie geben eine Prima-Sorte Talg, durch weiteres Erhitzen der zurückbleibenden Grieben bei etwas verstärktem Feuer gewinnt man weitere Mengen einer Sekunda-Sorte Talg, die immer noch zu gefärbten Salben verwendbar ist. Die durch heisses Pressen von dem Talg getrennten Grieben werden verfeuert.

Der ausgeschmolzene bzw. abgepresste Talg wird durch Erhitzen im Wasserbade geklärt, erforderlichen Falles durch Erwärmen mit wasserfreiem Glaubersalz entwässert und durch getrocknete (!) Papierfilter im Wasserbadtrichter filtrirt. Man giesst ihn zweckmässig sogleich in Blechformen aus, von denen jede etwa 125 g fasst.

In der Grossindustrie setzt man entweder ein Flüstel sehr verdünnte Schwefelsäure zu, um die Zellhäute zu zerstören, oder schmilzt in Kesseln, in denen eine Dampfchlangel liegt. In ersterem Falle werden freies Feuer, Rührwerk und, zur Vermeidung des üblen Geruches, verschlossene Kessel angewendet.

Handelswaare. Grosse Mengen Talg kommen aus Holland, Russland, Polen, Süd- und Nordamerika, Australien, Irland. — Diese finden jedoch meist in der Technik

die zwischen besserem oder Lichtertalg und schlechterem oder Seifentalg unterscheidet, Verwendung.

Die Einfuhr wird auf 3—4 Millionen Kilo geschätzt. Sehr bedeutend ist die Gewinnung in Südrussland. Den besten Talg liefert Kasan, Holland, Polen, Irland. Der Handel spricht von Platztalg und Markttalg. Der zu pharmaceutischen Zwecken benutzte Talg ist wohl fast immer das einheimische Produkt grosser pharmaceutischer Laboratorien.

Eigenschaften. Ein weisses oder schwach gelbliches, bei gewöhnlicher Temperatur festes, in der Kälte sprödes Fett von schwachem, nicht ranzigem Geruch. Das spec. Gewicht ist bei 15° C. = 0,937—0,953, bei 100° C. = 0,838—0,860. Der Schmelzpunkt liegt bei etwa 46,5—51,0° C., doch wechselt derselbe je nach der Rasse und dem Fütterungszustand des Thieres, ja der Talg des nämlichen Thieres von verschiedenen Körpertheilen zeigt schon geringe Schwankungen. Beim längeren Lagern des Talges wird der Schmelzpunkt etwas erhöht. Der Erstarrungspunkt des Talges liegt bei etwa 32—36° C. Die Säurezahl ist etwa 0,8—2,0. Die Jodzahl 33,0—46,0. Guter Hammeltalg ist weiss, aussen glatt, auf der Bruchfläche krystallinisch. Er löst sich in ca. 80 Th. Spiritus von 90 Proc., ferner leicht in Aether, Benzol und Amylalkohol. Im Verlaufe der Lagerung wird der Talg allmählich ranzig, es nimmt allmählich ranzigen, bockigen Geruch an und an den Kanten zugleich auch gelbe Färbung.

Von den anderen oben aufgeführten Talgsorten unterscheidet sich der Hammeltalg nicht wesentlich. Chemisch besteht er aus einem Gemenge von Stearinsäure-, Palmitinsäure- und Oelsäureglycerid; der Gehalt an letzterem beträgt 30—40 Proc.

Prüfung. 1) Guter Hammeltalg muss fast rein weiss sein. Er muss aussen glatt und auf dem Bruche körnig sein. Bei gewöhnlicher Temperatur muss er fest sein und in der Handwärme nur allmählich erweichen. Er darf nicht faulig oder widerlich bockig riechen und an den Kanten nicht gelb gefärbt sein. Die Säurezahl betrage nicht mehr als 2,0. — 2) Der Schmelzpunkt liegt bei 45—50° C., der Erstarrungspunkt bei 32—36° C. — 3) Auf Verfälschungen prüft man wie folgt: a) man schmilzt eine Probe und beobachtet, ob sich erhebliche Mengen Wasser oder spec. schwerer Mineralsubstanzen abscheiden. Erforderlichen Falles bestimmt man das Wasser durch Trocknen von 3—5 g des Talges bei 100° C. bis zum gleichbleibenden Gewichte, während man suspendirte feste Stoffe auf einem gewogenen Filter sammelt und nach dem Auswaschen mit warmem, wasserfreiem Aether bestimmt. Unter Umständen wird man etwaige mineralische Beimengungen einfach durch eine Aschenbestimmung feststellen, indem man solche Verfälschungen heute wohl kaum mehr vor. — b) Man bestimmt die Verseifungszahl nach Körner'scher Methode, welche (nach S. 510) = 192—196 ist, ferner die Säurezahl. Ist die letztere erheblich höher als 2,0, so würde möglicherweise Stearinsäure zugegen sein, indessen wird eine solche Verfälschung heute kaum noch vorkommen. c) Man bestimmt die Jodzahl. Diese beträgt bei normalem Talg 35—45. Eine Erhöhung der Jodzahl wäre z. B. möglich durch Zusatz von Baumwollsaamensleucin, eine Erniedrigung der Jodzahl durch Zusatz von Mineralfett. 4) Hat man festzustellen, ob ein Fett aus Talg besteht, so wird man namentlich die Konstanten der Fettsäuren (s. S. 510) bestimmen. Das gleiche Verfahren wird man einschlagen haben, wenn die Frage zu beantworten ist, ob zur Bereitung einer Seife Talg oder ein anderes Fett benutzt worden ist. Man beachte hierbei aber, dass Hammeltalg sich analytisch vom Rindertalg oder Hirschtalg nicht wesentlich unterscheidet.

Aufbewahrung. An einem kühlen Orte, zweckmässig in trockene Brunnenkruken abgefüllt, welche durch Korken gut verschlossen werden. Zum Gebrauche wird der Kork dieser Brunnenkruken entfernt, der Talg durch Einstellen der Kruken in warmes Wasser geschmolzen und hierauf aus den Kruken ausgefüllt. — Im Handverkauf pflegt man den Talg in Form von Tafeln abzugeben. Es empfiehlt sich, den Talg hieran unbedingt zu filtriren und ihn alsdann in polirte Zinnformen auszugliessen. Die Abgabe erfolgt unter Einwickeln in Wachspapier oder Stanniol, auch in Form von Stangen, welche in Schiebedosen untergebracht sind. Man halte diesen Talg aber nicht erheblich länger als

ca. 4 Wochen vorrätig und verwende die alsdann verbleibenden Reste zu geringen Salben oder Pflastern.

Sebum salicylatum. Salicyltalg. 1) Austr.: Man digerirt Benzoe pulverati 10,0 mit Sebi ovilis 100,0 während einer Stunde im Wasserbade, kolirt und löst in der Kolatur Acidi salicylici 2,0. Es wird sich empfehlen, das fertige Präparat noch im Heiswassertrichter zu filtriren. — 2) Germ.: Acidi salicylici 2,0 und Acidi benzoici (e resina Germ. IV) 1,0 werden in Sebi ovilis 97,0, welches im Wasserbade geschmolzen ist, gelöst.

Sebum benzoïnatum. Benzoinirter Talg. 1) Helv.: Sebi ovilis vel taurini 100,0 werden mit Benzoe grosse pulverati 2,0 in der unter Aëpe angegebenen Weise (s. Bd. I, S. 159) benzoïnirt. — 2) Ergänzb.: Acidi benzoici (e resina Germ. IV) 1,0 werden in Sebi ovilis 99,0, welche im Dampfbade geschmolzen sind, gelöst.

Geschrir-Präservativ. Eine zusammengeschmolzene Mischung aus Sebi ovilis 1,5 kg, Cerae flavae 0,5 kg, Olei Terebinthinae 0,5 kg. Man reibt das Leder ein und lässt es an einem lauwarmen Orte einziehen.

Knochenöl der Uhrmacher ist gereinigtes Kluenöl.

Löthfett. Man schmilzt 45 Th. Kolophonium mit 45 Th. Rindstalg und rührt unter die erkaltende Masse 10 Th. fein gepulvertes Ammoniumchlorid.

II. Sebum bovinum. Sebum taurinum. Rindstalg. Ochsentalg. Sulf de veau (Gall.). Sulf de boeuf. Suet of beef. Ox-tallow. Der vom Rinde, namentlich vom Ochsen gewonnene Talg. Er ist dem Hammeltalg fast vollkommen gleich, analytisch von diesem nicht zu unterscheiden und zeigt von diesem folgende geringe Abweichungen: Rindstalg ist weniger weiss als Hammeltalg, auch etwas weniger fest, dagegen ist er von milderem Geschmack (deshalb seine Verwendung als Speisefett) und sehr schwachem, nicht bockigem Geruche und von grösserer Haltbarkeit als dieser. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,943—0,952, bei 100° C. = 0,860—0,861. Säurezahl 0,4—1,2, Schmelzpunkt 42,0—46,0° C. Erstarrungspunkt des Talges ca. 35—37° C. Jodzahl = 35,4—44,0.

Rindstalg besteht ebenso wie Hammeltalg aus Stearinsäure-, Palmitinsäure- und Oelsäureglycerid; der Gehalt an letzterem beträgt etwa 45 Proc.

Durch kalte Pressung wird der Talg in einen härteren Pressrückstand (Pressaltalg) und ein flüssiges Oel (Talgöl) zerlegt. Der Pressaltalg besteht im wesentlichen aus Stearinsäure- und Palmitinsäureglycerid, das Talgöl im wesentlichen aus Oelsäureglycerid.

III. Sebum cervinum. Hirschtalg. Rehtalg. Der von Hirschen und Rehen gewonnene Talg. Er ist nicht Handelsartikel, kann aber gelegentlich von Förstern und Wildhändlungen erhalten werden. Seinen physikalischen und chemischen Eigenschaften nach steht er dem Hammeltalg und Rindstalg sehr nahe; analytisch lässt er sich von diesen kaum unterscheiden.

Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,957, bei 100° C. = 0,895; Säurezahl = 0,6. Jodzahl 92,3. Schmelzpunkt 47° C. (E. Dietzeum.)

IV. Sebum hircinum. Ziegenaltalg. Bockstalg. Ist dem Hammeltalg sehr ähnlich, hat aber einen eigenthümlichen Geruch, welcher bedingt wird durch die Anwesenheit eines von CHYVAT „Hircin“ genannten, flüchtigen Stoffes. Ziegenaltalg wird dem Apotheker nur ausnahmsweise einmal unter die Hände kommen.

Oleum Tauri pedum. Axungia pedum Tauri. Rinderklauenfett. Ochsenpfotenfett. Klauenöl. Das Fett aus den Klauen der Rinder. Die Fettheile werden den Klauen entnommen, zerschnitten und in kochendes Wasser eingetragen. Nach dem Erkalten wird das an der Oberfläche des Wassers abgesonderte Fett abgehoben, im Wasserbade erhitzt und kolirt. Es ist ein weisses oder weissliches, dickflüssiges Fett und zeichnet sich dadurch aus, dass es über ein Jahr aufbewahrt werden kann, ohne ranzig zu werden. Deshalb ist es ein vortreffliches Material für Haarpomaden. Durch Zusatz von Paraffin, gelbem Wachs oder Kacaöl macht man es konsistenter. Das kläufliche, aus Nord-Amerika kommende Klauenfett ist nicht selten mit anderen Fetten vermischt.

Um aus dem Klauenfett ein Schmieröl für Wand- und Thurmrohren darzustellen (Uhrenöl), löst man es in einem doppelten Volumen Benzol und stellt an einen Ort mit einer Temperatur von + 3 bis - 1°. Nach einem Tage dekanthirt man die klare Flüssig-

keit und destilliert das Benzin im Wasserbade ab. Der Rückstand wird nach dem Erkalten mit $\frac{1}{10}$ seines Gewichtes feingepulvertem Natriumbikarbonat wiederholt durchgeschüttelt, dann zum Absetzen einige Wochen in dicht geschlossener Flasche bei Seite gestellt und endlich filtriert.

Medulla bovina. Medulla bovis. Medulla ossium bovis. Sebum medullare. Moelle de boeuf. (Gall.) Ochseumark. Rindermark. Rindermarkfett. Diese Fettsubstanz kommt im Handel nicht vor. Der Apotheker schmilzt sie selbst aus dem frischen, den grösseren Röhrenknochen des Rindes entnommenen, in kleine Stücke zerschnittenen Marke in der Wärme des Wasserbades aus, giesst es durch Gaze und fällt mit dem noch warmen flüssigen Fette Flaschen von 50–100 ccm Rauminhalt. Nach dem Erkalten werden in jede Flasche circa 2,0 Weingeist gegeben, die Flaschen dann dicht verkorkt und an einem dunklen Orte aufbewahrt. Für den Gebrauch werden die Flaschen geöffnet, nach dem Abgiessen und Abtropfenlassen des Weingeistes im Wasserbade erhitzt etc.

Das Rindermarkfett ist ein weissgelbliches starres Fett, etwas härter als Butter und etwas weicher als Talg, ohne Geruch und von mildem Geschmack. Es hält sich viele Monate hindurch, ohne ranzig zu werden, und ist daher eine ganz vorzügliche Fettmasse für kosmetische Pomaden. Zuweilen verordnen es Aerzte zu Salbenmischungen. Obgleich es in der oben angegebenen Weise aufbewahrt noch nach einem Decennium nichts Ranziges aufweist, sein Vorräthighalten also keine Schwierigkeit darbietet, so pflegt man dennoch häufig folgende, das Rindermark angeblich ersetzende Fettmischung zu dispensieren.

Medulla bovina facitilia. Medulla ossium facitilia. Eine in gelinder Wärme bewirkte Mischung aus 0,5 Schweinfett und 3,5 Kakaool, oder aus 3,5 bestem Olivenöl und 0,5 Kakaool.

Das Rindermarkfett ist nicht zu verwechseln mit dem Knochenfett, welches bei Darstellung des Knochenmehls als Nebenproduct gewonnen wird. Dieses ist etwas weicher als Schweinfett und wird besonders zu Maschinenschmieren, Wagenschmiere und Seife verarbeitet.

V. Pflanzentalge. Unter diesem Namen werden zur Zeit mehrere pflanzliche Fette aus überseeischen Ländern in den europäischen Handel gebracht, welche ihrer mehr oder weniger harten Konsistenz nach den thierischen Talgen sich mehr oder weniger nähern. Diese Talge sind namentlich als Material zur Seifen- und Kerzenfabrikation wichtig und besonders dann, wenn sie zu den billigen Zollsätzen der talgartigen Fette eingeführt werden können. Die wichtigsten sind die folgenden:

Chinesischer Talg. Stillingiatalg. Vegetabilischer Talg. Oleum Stillingiae. Suif d'arbre. Suif végétal de Chine. Vegetable tallow of China. Das aus den Samen des chinesischen Talgbaumes *Stillingia sebifera* Mchx. gewonnene harte Fett. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,918, Schmelzp. 35–44,5° C., Schmelzp. der Fettsäuren 56–57° C. Es besteht vornehmlich aus Palmitinsäureglycerid neben wenig Stearinsäureglycerid und findet in Europa zur Kerzen- und Seifenfabrikation neben wenig Stearinsäureglycerid Verwendung. — In den Handel gelangt dieser Talg in harten, brüchigen, aussen röthlich bestäubten, innen matt weissen Stücken. Im reinen Zustande macht er keine Fettbecken.

Malabartalg. Vateriafett. Pineytag. Pflanzentalg. Suif de Piney. Malabar tallow. Piney tallow. Das aus den „Butterbohnen“, den Samen von *Vateria indica* L. gewonnene harte Fett. Es ist im frischen Zustande grünlich gelb; bleicht an der Luft rasch aus und steht an Härte und Zähigkeit dem Schaftalg nahe. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,915, Schmelzp. 38–42° C., Erstarrungspunkt 30,5° C., Verseifungszahl 191,3. Schmelzpunkt der Fettsäuren 50,8° C., Erstarrungspunkt der Fettsäuren 54,8° C. Eine Probe enthielt nach Baskinour 19 Proc. freie Fettsäuren.

Sheabutter. Galambutter. Beurre de Cè. Beurre de Shee. Suif de Nougou. Das aus den Samen von *Bassia Parkii* DC. gewonnene Fett. Es hat bei gewöhnlicher Temperatur Butterkonsistenz, ist grauweis, zähe und klebrig und von aromatischem Geruch. Es enthält 3–6 Proc. eines wachsartigen Körpers und besteht sonst ausschliesslich aus Stearinsäureglycerid und Oelsäureglycerid, welche sich darin im Verhältnisse 7:3 finden.

Spec. Gewichte bei 15° C. = 0,953–0,955, bei 100° C. = 0,859. Schmelzp. 28–29° C., Erstarrungspunkt 21–22° C., Verseifungszahl 192,3. — Die Fettsäuren schmelzen bei 39,5° C. und erstarren bei 38° C. Das Fett wird zur Seifenfabrikation verwendet.

Illipe-Öel. Mahwabutter. Bassiaöl. Das Fett aus den Samen von *Bassia longifolia* L. und *Bassia latifolia* Roxb. Es ist schmelzartig, im frischen Zustande gelb, bleicht aber an der Luft rasch aus und wird ranzig, unter dem Mikroskop lassen sich Fettkristalle erkennen. Das Fett enthält viel freie Fettsäuren und nur wenig Glycerin. 100 Th. der Fettsäuren bestehen aus 63,5 Th. Oelsäure und 36,5 Th. fester Fettsäuren, vornehmlich Palmitinsäure.

Spec. Gewichte bei $15^{\circ}\text{C.} = 0,9175$, Schmelzpunkt $= 25,3^{\circ}\text{C.}$, Erstarrungspunkt $17,5-18,5^{\circ}\text{C.}$ Verseifungszahl 192,3. Schmelzp. der Fettsäuren $39,5^{\circ}\text{C.}$, Erstarrungsp. der Fettsäuren 38°C.

Das Illipe-Öel ist ein geschätztes Material zur Seifenfabrikation; die Seifen sind weiss, hart und riechen angenehm.

Dikafett. **Adikafett.** *Huile de Dika.* *Beurre de Dika.* *Oba oil.* *Dika oil.* Das Fett aus den Samen des Mangobaumes, *Mangifera Gabonensis* Aubr. nach Andersen von *Irvingia Barteri* Hooker gewonnen. Ist ein dem Kakafett ähnliches Fett. Schmelzp. $30-31^{\circ}\text{C.}$, Jodzahl $30,9-31,3$. Säurezahl ziemlich hoch (beobachtet $17-20$).

Ucuhubafett. **Urucabafett.** **Bicuhybafett.** **Ucuhabafett.** Das aus den Früchten von *Myristica Bicuhya* Warb. stammende Fett. Es ist gelbbraun, aromatisch riechend und enthält nach VALENTA Myristinsäure und Oelsäure, sonst keine anderen Fettsäuren, dagegen flüchtige, harartige und wachsartige Bestandtheile. Das Fett färbt sich mit konz. Schwefelsäure prachtvoll roth.

Schmelzp. $39^{\circ}-43^{\circ}\text{C.}$, Erstarrungsp. $32-32,5^{\circ}\text{C.}$ Hansen's Zahl 93,4, Verseifungszahl 219-220, Jodzahl 9,5. Schmelzp. der Fettsäuren 46°C.

Talgtitler. Im Grosshandel wird der Talg nach dem „Talgtitler“, d. h. nach dem Erstarrungspunkt der Fettsäuren des Talges, gehandelt, und zwar wird ein Talg um so höher bewerthet, je höher der Erstarrungspunkt der aus ihm abgeschiedenen Fettsäuren liegt, denn desto besser eignet er sich zur Kerzenfabrikation.

Der Bestimmung des Erstarrungspunktes der Fettsäuren hat die Abscheidung der Fettsäuren voranzugehen. Zu diesem Zwecke verseift man 50-200 g Talg mit einem Ueberschuss von Kalilauge (50-200 cem von 30 Proc. KOH) und Zusatz genügender Menge Alkohol in einer geräumigen Porcellanschale unter Umrühren im Wasserbade vollständig, bis eine gezogene Probe in viel Wasser klar löslich ist. Dann dampft man die Seife bis zur völligen (!) Verjagung des Alkohols ab, löst sie in einer grösseren Menge heissem destillirten Wasser und zersetzt die Lösung durch Ansäuern mit Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure. (Prüfung mit Methylorangepapier ist nicht zu unterlassen!) Man lässt die Fettsäuren in der Hitze klar absetzen, hebert die saure wässrige Flüssigkeit ab und wäscht die Fettsäuren 4-5 mal mit heissem destillirten Wasser, bis dieses in der Kälte (!) Methylorange nicht mehr röthet. Man hebt die Fettsäuren ab, trocknet sie einige Zeit und filtrirt sie im Luftbade durch ein vorher getrocknetes Filter. Ist die Menge der so erhaltenen Fettsäuren hinreichend gross, so kann man die Bestimmung des Erstarrungspunktes der Fettsäuren (des Talgtiters) in dem von der Steuerbehörde vorgeschriebenen Apparate vornehmen, ist die Menge nicht hinreichend gross, so stellt man sich einen besonderen Apparat zusammen (Fig. 124).



Fig. 124. Einfacher Apparat zur Bestimmung des Talgtiters.

Ein Probirglas von 1,5-2 cm lichter Weite wird zu $\frac{1}{10}$ mit den geschmolzenen Fettsäuren gefüllt und mittels eines Korkes, welcher, um den Druckausgleich zu ermöglichen, leicht eingekorbt ist, in ein etwa 120-150 cem fassendes Opodeldokglas eingesetzt. Dieses Opodeldokglas ist mit Wasser gefüllt, dessen Temperatur $5-10^{\circ}\text{C.}$ höher ist als der zu erwartende Erstarrungspunkt, also z. B. 55°C. In die geschmolzenen Fettsäuren wird ein erwartende Erstarrungspunkt, also z. B. ein Fieberthermometer) so weit ein- in $\frac{1}{10}-\frac{1}{5}$ Grade getheiltes kurzes Thermometer (z. B. ein Fieberthermometer) so weit ein- gesenkt, dass sich die Quecksilberkugel in der Mitte der Fettschicht befindet. — Der ganze Apparat wird auf einen schlechten Wärmeleiter, z. B. einen Filzdeckel oder eine Lino-leumplatte gestellt.

Man beobachtet nun, bei welcher Temperatur die Krystallisation (Fröbung, Ausscheidung von Krystallen) beginnt, notirt diesen Punkt und rührt mit dem Thermometer je dreimal nach rechts und je dreimal nach links saft um. Die Temperatur fällt ab, dann noch um 1-2 Grade und steigt dann wieder, um einige Zeit konstant zu bleiben.

Dieser letzte Punkt, welcher der nämliche zu sein pflegt wie der zuerst notirte, bei dem die Krystallisation begann, ist der Erstarrungspunkt. Die Bestimmung ist drei- bis viermal zu wiederholen. Normaler Talg zeigt einen Talgüter von $+44^{\circ}\text{C}$, bez. die Kerzenfabrikanten pflegen Talg mit einem niedrigeren Talgüter als 44°C für gewöhnlich nicht abzunehmen.

Die folgende Tabelle von DALMAN giebt nun dem Erstarrungspunkte entsprechend die Mengen Stearinsäure und Oelsäure an, welche 100 Th. Talg ausgeben, wobei angenommen ist, dass circa 4 Proc. Glycerin und 1 Proc. Feuchtigkeit dem Talge angehören. An Stelle von 100 Th. Talg kommen also 95 Th. Fettsäure in Rechnung.

Therm. C.	Proc. Stearin- säure	Proc. Olein- säure	Therm. C.	Proc. Stearin- säure	Proc. Olein- säure	Therm. C.	Proc. Stearin- säure	Proc. Olein- säure
40°	35,15	59,85	$43,5^{\circ}$	44,65	50,35	47°	57,90	37,05
$40,5^{\circ}$	36,10	58,90	44°	47,50	47,50	$47,5^{\circ}$	58,90	36,10
41°	38	57	$44,5^{\circ}$	49,40	45,60	48°	61,75	33,25
$41,5^{\circ}$	38,95	56,05	45°	51,30	43,70	$48,5^{\circ}$	66,50	29,50
42°	39,90	55,10	$45,5^{\circ}$	52,25	42,75	49°	71,25	23,75
$42,5^{\circ}$	42,75	52,25	46°	53,20	41,80	$49,5^{\circ}$	72,20	22,80
43°	43,70	51,30	$46,5^{\circ}$	55,10	39,90	50°	75,05	19,95

Deutsches Reich. Verordnung betr. die zolltechnische Unterscheidung des Talges, der schmalzartigen Fette und der unter No. 261 des Zolltarifs fallenden Kerzenstoffe. Vom 6. Februar 1896.

Zur zolltechnischen Unterscheidung des Talges, der schmalzartigen Fette, soweit sie nicht in Schmalz von Schweinen oder Gänsen bestehen, und der unter dem Namen Stearin in den Handel kommenden nach No. 261 zu tarifirenden festen, harten Fettsäuregemische der Stearin- und Palmitinsäure, sowie ähnlicher Kerzenstoffe dient in erster Linie die von den Zollämtern vorzunehmende Feststellung des Erstarrungspunktes.

Liegt der ermittelte Erstarrungspunkt der Fette unter 30°C , so sind sie als schmalzartige Fette, liegt er zwischen 30 und 45°C , so sind sie als Talge, und liegt er über 45°C , so sind sie als Kerzenstoffe zu behandeln.

Jedoch wird Presssalz, der als solcher deklarirt ist, auch mit einem Erstarrungspunkt von 50° zur Verzollung als Talg zugelassen, wenn er nicht mehr als 5 Proc. freie Fettsäure enthält.

Von der Feststellung des Erstarrungspunktes kann bei den nicht in Schmalz von Schweinen oder Gänsen bestehenden Fetten nur abgesehen werden, wenn die Verzollung des zur Abfertigung gestellten Fettes zum Satz der No. 26 h oder i angeboten wird, oder wenn die eingeführte Waare bei einer Temperatur von $17,5^{\circ}\text{C}$ bis $18,5^{\circ}\text{C}$ schmalzartige Konsistenz zeigt und der Zollpflichtige dies anerkennt, bez. sich mit der Anwendung des höheren Zollsatzes einverstanden erklärt.

Bezug der Prüfung ist eine Durchschnittsprobe der Waare in der Weise herzustellen, dass mittels eines Bohrlöffels aus verschiedenen Höhenlagen des zu prüfenden Fettes, und zwar sowohl aus der Mittelaxe als auch aus den gegen die Seitenränder hin gelegenen Theilen desselben Proben entnommen und miteinander vermischt werden. Bei grösseren Fettposten von augenscheinlich gleicher Beschaffenheit und gleichem Ursprung genügt es, wenn aus 2–5 Proc. der Kollt je eine Durchschnittsprobe entnommen wird. Jede Probe ist für sich zu untersuchen; zeigt hierbei der Inhalt auch nur eines Kollt der Sendung eine abweichende Beschaffenheit, so ist die Prüfung der Sendung auf sämtliche Kollt auszudehnen. Die Feststellung des Erstarrungspunktes hat mittels des hierneben abgezeichneten Apparates (die Zeichnung stellt die hintere Hälfte desselben nach Entfernung der vorderen durch einen senkrechten, ebenen Schnitt dar) zu erfolgen (Fig. 125). Derselbe besteht aus einem mit Klappendeckel versehenen viereckigen Kasten von Buchenholz von 70 mm lichter Weite, 144 mm lichter Höhe und 9 mm Wandstärke, einem Glaskolben, dessen Kugel einen Durchmesser von 49–51 mm hat, und einem in den Hals des Kolbens eingeschlossenen Thermometer. In der Mitte des Bodens des Kastens ist ein 22 mm hoher Kork befestigt; derselbe hat eine kleine Vertiefung in Form einer Kugelschale, in welche der Kolben zu stehen kommt. Wenn das in den Kolbenhals eingeschlossene



Fig. 125. Apparat der Steuerbehörden zur Bestimmung des Erstarrungspunktes von Fettsäuren etc.

Thermometer in den Schliff eingesetzt wird, fällt der Mittelpunkt seiner Kugel mit demjenigen der Kugel des Kolbens in einen Punkt. In dem Schliff des Thermometers ist parallel zu der Axe eine Rinne angebracht, so dass die Luft in dem Kolbchen über dem Fette immer unter dem Drucke der Atmosphäre steht, wenn man die Schliffflächen rein hält. Werden die beiden Klappen, welche den Deckel des Kastens bilden, heruntergelassen und in dieser Lage durch 2 Haken befestigt, so halten sie das Thermometer, welches eine Durchbohrung in der Mitte des Deckels gerade ausfüllt, und mit ihm den Kolben in der richtigen Lage fest. Der Hals des Kolbens ist unten etwas erweitert (25 mm weit), damit die Kugel beim Erkalten des Fettes sicher voll bleibt, wenn man das flüssige Fett bis zur Marke am Halse, etwa 10 mm über der Kugel, eingefüllt hat. — Die Thermometerkugel hat 9 mm Durchmesser, der dünnere Theil des Thermometers 5 mm und der Schliff 12 mm. Die Theilung des Thermometers geht bis zu 75° C. in $\frac{1}{4}$ Graden, die Thermometerröhre hat aber ein etwas grösseres Reservoir, so dass das Thermometer bis zu 120° C. erhitzt werden kann, ohne zu platzen.

Das Verfahren der Feststellung des Erstarrungspunktes, welches etwa 2 Stunden in Anspruch nimmt, ist folgendes: Man bringt 150 g der Durchschnittprobe des zu untersuchenden Fettes in einer unbedeckten Porcellanschale auf einem siedenden Wasserbade zum Schmelzen, lässt sie nach dem Eintritt der Schmelzung mindestens 10 Minuten oder so lange auf dem siedenden Wasserbade stehen, bis das geschmolzene Fett eine vollständig klare Flüssigkeit darstellt, und fällt alsdann aus der aussen abgetrockneten Schale Fett in kleine Kolbchen des Apparates bis zur Marke. Das Kolbchen stellt man, nachdem der Schliff, das Kolbchen des Apparates bis zur Marke. Das Kolbchen stellt man, nachdem der Schliff, wenn nöthig, abgeputzt und das Thermometer eingesetzt ist, sofort in den Kasten, klappt den Deckel desselben zu und fängt, wenn das Thermometer auf 50° C. gesunken ist, an den Stand desselben mit Zwischenräumen von 2 Minuten abzulesen und aufzuschreiben. — Bei harten Fetten fängt das Thermometer nach einiger Zeit an, langsamer zu fallen, bleibt einige Minuten stehen, steigt wieder, erreicht einen höheren Stand und sinkt abermals. Dieser höchste Stand ist der Erstarrungspunkt. Bei weichen Fetten fängt das Thermometer nach einiger Zeit an, langsamer zu fallen, bleibt mehrere Minuten auf einem sich nicht ändernden Stande stehen und sinkt dann, ohne den vorigen dauernden Stand wieder zu erreichen. Der beobachtete höchste, sich auf einige Zeit nicht ändernde Stand gibt den Erstarrungspunkt an. — In zweifelhaften Fällen ist die Bestimmung des Erstarrungspunktes in der Weise zu wiederholen, dass das Fett direkt im Kolben, nachdem man das Thermometer herausgenommen hat, durch Einstellen in das Heiswasserbad abermals geschmolzen und demnächst nochmals auf seinen Erstarrungspunkt geprüft wird. Eine genaue Regelung der Temperatur des Zimmers, in welchem die Untersuchung vorgenommen wird, ist, wenn dieselbe von einer gewöhnlichen Zimmertemperatur nicht sehr abweicht, nicht erforderlich. Das Abkühlen des mit einer Temperatur von 100° C. in den Kolben gebrachten Fettes auf 50° C. dauert etwa $\frac{1}{2}$ Stunden. Wenn die Untersuchung beendet ist, bringt man das Fett in dem Kolbchen durch Einstellen des letzteren in siedendes Wasser zum Schmelzen, nimmt erst dann das Thermometer heraus, gießt das Fett aus und spült das erkalte Kolbchen mit einigen cem Aether einige Male aus.

Bestehen über die Richtigkeit der Ermittlungen nach dem Verfahren der Prüfung des Fettes in Bezug auf den Erstarrungspunkt Zweifel — oder Meinungsverschiedenheiten, — so ist durch einen Chemiker die Jodzahl des Fettes zu bestimmen.

Zu diesem Zwecke bringt man 0,85–0,45 g des fraglichen Fettes (genau gewogen!) in eine 500–700 cem fassende, mit gut eingeschlifftem Stopfen versehene Flasche, löst in 20 cem Chloroform und setzt 20 cem Hönig'sche Jodlösung, die 30–36 cem n/10-Natriumthiosulfatlösung entsprechen müssen, hinzu. Man verschliesst die Flasche gut, lässt sie 2 Stunden unter öfterem Umschwenken bei 15–20° C. stehen und titirt dann, nachdem man 20 cem Jodkalium (1:10) und 200 cem Wasser hinzugesetzt hat, den Jodüberschuss mit n/10-Natriumthiosulfatlösung zurück. Die Jodlösung ist unmittelbar vor dem Gebrauch, unter Zusatz von Chloroform, Jodkaliumlösung und Wasser in den oben angegebenen Mengenverhältnissen zu kontrolliren.¹⁾ Ist sie schwächer, als oben vorgeschrieben ist, so hat man entsprechend mehr zu nehmen.

Liegt die ermittelte Jodzahl zwischen 30 und 42, so ist das Fett als Talg anzusprechen, bei Abweichungen von diesen Zahlen aber nach Messung des gefundenen Erstarrungspunktes entweder als Kerzenstoff oder als schmalzartiges Fett zu behandeln. Die schmalzartigen Fette zeigen höhere Jodzahlen als 42, die Kerzenstoffe dagegen niedrigere als 30.

Wenn die vorbezeichneten Untersuchungsmethoden sich nicht soweit ergänzen, dass eine endgültige Entscheidung getroffen werden kann, oder wenn es sich um die Ausscheidung des Stearins von dem sogenannten Presssalge handelt, d. i. den durch die Ausscheidung von thierischen Fetten in niedriger oder höherer Temperatur gewonnenen Pressrückständen von nicht schmalzartiger Konsistenz, welche im wesentlichen Neutralfette sind

¹⁾ Ueber die Bestimmung der Jodzahl vergl. S. 508 dieses Bandes.

und in der Regel einen Erstarrungspunkt über 50° C. zeigen, bez. nicht mehr als 5 Proc. freier Fettsäure enthalten, so hat der mit der Sache befasste Chemiker eine Untersuchung der Durchschnittprobe auf ihren Gehalt an Fettsäure im Wege des Titirverfahrens vorzunehmen.

Wird bei der Titration in der Waarenprobe ein Gehalt von mehr als 30, in Proben von Presatalg ein Gehalt von mehr als 5 Proc. freier Fettsäure ermittelt, so ist die betreffende Waare als Kernenstoff anzusehen.

Als Grundlage für die Berechnung der freien Fettsäure hat die Durchschnittszahl 270 des Molekulargewichts der Stearinsäure (284) und der Palmitinsäure (256) zu dienen.

Secale cornutum.

† *Secale cornutum* (Germ. Helv. Austr.). Ergota (Brit. U-St.). Fungus Secalis. Clavus secalinus. — Mutterkorn. Roggenmutter. Hungerkorn. Kriebeikorn. Schwarzkorn. Taubkorn. — Ergot de seigle (Gall.). Seigle ergoté. — Ergot. Ergot of Rye. Ergotte-drye. Blighied-corn.

Die Droge ist das Sklerotium oder Dauermycellium des Pilzes *Claviceps purpurea* Tulasne (Ascomycetes — Eusecales — Pyrenomycetinae — Hypocreaceae). Der Pilz lebt auf einer Reihe von Gräsern und bildet auch dort sein Sklerotium, doch kommt ausschließlich das auf dem Roggen (*Secale cereale* L.) lebende für die Verwendung in Betracht, obschon nur Germ. Helv. Brit. U-St. dieses ausdrücklich fordern.

Beschreibung. Das Sklerotium erreicht eine Länge von 4 cm, eine Dicke von 5 mm, es ist an beiden Enden verjüngt. Der Querschnitt ist stumpf dreikantig, die Seiten eingebogen, oft durch Längspalten eingerissen. Es ist selten gerade, fast immer mehr oder weniger gekrümmt. Die Farbe ist dunkelviolet bis schwarz, im Querschnitt weißlich oder rötlich mit dünner, dunkelvioletter Rindenschicht.

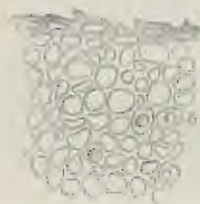


Fig. 126. Querschnitt durch *Secale cornutum*. a Rindenschicht. b Oeltropfen.

Das Sklerotium besteht aus fadenförmigen Hyphenzellen, die aber so eng mit einander verbunden sind, dass es auf dem Querschnitt aus rundlichen Parenchymzellen zu bestehen scheint, die aber, was besonders charakteristisch ist, von recht verschiedener Größe erscheinen. Die dunkelgefärbte Rinde scheint aus mehr gleichmässigen Zellen zu bestehen mit dunkelviolettem Inhalt. Als Inhalt der Zellen des heller gefärbten Innern erkennt man Oeltropfen (Fig. 126).

Gutes Mutterkorn ist von fester Konsistenz, wenig biegsam, leicht zu zerbrechen, in Wasser unter sinkend. Farbe aussen schwarzviolet, innen matt weiss oder schwach rosa. Geruch und Geschmack charakteristisch, nicht ranzig. Angezündet verbrennt es mit heller Flamme.

Bestandtheile. Derjenige Bestandtheil, dem das Mutterkorn seine die Gefässe kontrahirende und blutstillende Wirkung verdankt, ist ein Alkaloid: Ergotinin $C_{20}H_{28}N_4O_{12}$ (TASNER), dasselbe ist in der Droge zu höchstens 0,270 Proc. enthalten. Alle anderen, bisher beschriebenen Alkaloide aus der Droge sind unreines oder zersetztes Ergotinin, so Pikrosklerotin, Ekbolin und Cornutin. Indessen ist daran zu erinnern, dass auch das unversetzte Alkaloid mit letzterem Namen bezeichnet wird. — Das Ergotinin wird als weisses oder schwach grau gefärbtes Pulver amorph oder in farblosen Nadeln erhalten, die eine Länge von mehreren Centimetern erreichen können. Es reagirt neutral, ist löslich in Alkohol, schwerer in Aether, die alkoholische Lösung zeigt violettblaue Fluorescenz. Die sauren reagirenden Salze des Ergotinins sind in Aether unlöslich, in Wasser löslich, durch Alkalien und ihre Carbonate werden sie gefällt, ebenso aber auch durch Säuren. Kaliumquecksilberjodid giebt in einer Verdünnung von 1:200000 noch leichte Opalescenz. — Charakteristische Reaction: Einigen cem Eisessig, die $\frac{1}{10}$ mg des Alkaloids im cem enthalten, setzt man eine Spur Eisenchlorid hinzu und unterschichtet mit concentrirter Schwefel-

säure, an der Berührungsstelle beider Flüssigkeiten tritt eine intensiv blaue Zone auf, und nach einiger Zeit färbt sich die Essigschicht violett. Enthält der Eissessig noch $\frac{1}{100}$ mg Alkaloid im ccm, so ist die blaue Farbe noch eben zu erkennen. Zum Anstellen dieser Reaction mit Mutterkorn extrahirt man eine kleine Menge (5 g) desselben mit Aether, fällt aus der ätherischen Lösung das Alkaloid mit salzsäurehaltigem Aether aus, sammelt die ausgeschiedenen Flockchen des salzsauren Salzes auf dem Filter, löst in Eissessig, setzt eine Spur Eisenchlorid zu u. s. w. (Kellian).

Das Ergotin in setzt sich ausserordentlich leicht, schon durch die Einwirkung von Citronensäure in alkoholischer Lösung und geht dann ganz oder theilweise in das Cornutin Konner's über, oder wenn man eine Lösung des salzsauren Ergotinins mit 10 proc. Salzsäure füllt. Das so erhaltene Alkaloid lässt sich in alkalischer Lösung nur theilweise mit Aether ausschütteln (Ergotin in), der Rest (Cornutin) kann mit Chloroform und Essigäther ausgeschüttelt werden.

Das Alkaloid ist im Mutterkorn frei vorhanden oder nur sehr locker gebunden, da es mit Aether ausgeschüttelt werden kann. (Vergl. unten.)

Das Spasmotin oder Sphaecelotoxin Jacqny's, dessen Darstellung von Bornmarkern und Sonne zum Patent angemeldet ist, ist kein einheitlicher Körper, sondern im wesentlichen Sphaecelinsäure (vgl. unten) mit einem Gehalt an Alkaloid. Neuerdings (1897) berichtet Jacqny über folgende wirksame Bestandtheile der Droge:

Chrysotoxin $C_{22}H_{24}O_{10}$, löslich in Aether, Chloroform, Alkohol, Benzol, unlöslich in Petroläther, Wasser und verdünnten Säuren. Vom Charakter eines Anthracens oder Phenanthrens.

Secalintoxin $C_{13}H_{21}N_2O_4$. Löslich in Alkohol, Essigäther, Benzol, Chloroform etc. Soll ein Alkaloid sein.

Sphaecelotoxin ein stickstoffreiches Harz, Hauptträger der Wirkung. Eine Bestätigung dieser Untersuchung muss abgewartet werden.

Wenn man auch sagen muss, dass noch nicht alle Fragen nach dem Hauptbestandtheil des Mutterkorns beantwortet sind, so scheint es doch, dass Tanner's Ergotin in und sein Zersetzungsprodukt, das Cornutin Konner's, die grösste Aufmerksamkeit verdienen.

Ein weiterer giftig wirkender Bestandtheil ist die Sphaecelinsäure Konner's. Identisch mit Wiesner's Ergotin, ein saures, sehr giftiges Harz, die Ursache des Mutterkornbrandes, des Ergotismus, erzeugt tiefgehende anatomische Veränderungen bis zum Brandigwerden und Abfallen einzelner Gliedmassen. (Vergl. unten.)

Ergotinsäure Ziemer's (Sklerotinsäure Draconsporr's, Ergotsäure Wassell's), als Glukosid beschrieben, das bei der Hydrolyse ein Alkaloid geben soll. Wahrscheinlich ein mit Alkaloid verunreinigtes Kohlehydrat: Mannan.

Farbstoffe: Sclererythrin von saurem Charakter und rother Farbe, bildet mit Alkalien und alkalischen Erden rothgefärbte Salze, geht beim Schütteln einer solchen alkalischen Lösung nicht in Aether über, was aber der Fall ist, sobald man die Lösung ansäuert. Darauf beruht der Nachweis des Mutterkorns. (Vergl. unten.)

Scleroxanthin, von gelber Farbe, und sein heller gefärbtes Anhydrid SclerokrySTALLIN.

Scleropikrin, von rother Farbe, vielleicht Zersetzungsprodukt von Sclererythrin, aber in der Droge präexistierend.

Kohlehydrate: Trahalose $C_{42}H_{80}O_{17} \cdot 2H_2O$, ferner Mannit $C_6H_4(OH)_6$. In frischem Mutterkorn Trahalose, aber kein Mannit, der sich in älterem, sorgfältig aufbewahrtem findet, in verderbener, feuchter Waare fehlen beide. Ferner Mannan (damit identisch wahrscheinlich Scleromucin, Sclerotinsäure, Ergotinsäure) vergl. Ergotinsäure.

Ferner Ergosterin, ein dem Cholesterin verwandter Alkohol.

Endlich Phosphate des Calcium, Magnesium, Kalium und Natrium und zwar als saure Salze.

Asche 3,3–5,0 Proc., darin 12,5–23,0 Proc. Phosphorsäure.

Ol 18,3–39,6 Proc. Spec. Gew. 0,925. Säurezahl 4,95. Verseifungszahl 178,4. Rammann-Mannur'sche Zahl 0,20. Jodzahl 71,08. Hermann'sche Zahl 96,31. Esterzahl

173,45. Acetylverseifungszahl 241,3. Acetylzahl des Fettes 62,0. Enthält Glyceride der Palmitinsäure, Oelsäure und einer Oxyfettsäure.

Bestimmung des Gehaltes an Alkaloid nach Kallen: 25 g trockenes Mutterkornpulver werden in einem Perkolator so lange mit Petroläther perkollirt, bis der ablaufende Petroläther, auf dem Umrührer verdunstet, keinen Rückstand hinterlässt. Durch diese Perkolation wird der Droge das Fett entzogen. — Dann trocknet man das Pulver, bringt es in ein trockenes Arzneiglas von 250 cem Inhalt, übergiesst es mit 100 g Aether und giebt nach 10 Minuten Magnesiamilch hinzu, die man durch Anschütteln von 1 g Magnesia usta mit 20 cem Wasser hergestellt hat. Die Mischung wird sofort schüttelnd geschüttelt und das Schütteln während einer halben Stunde öfter wiederholt, wobei das Mutterkorn sich zusammenballt und die Lösung klar wird. Dann gießt man dieselbe ab (4 g = 1 g Mutterkorn), lässt sie, wenn sie etwas Mutterkornpulver suspendirt enthält, einige Stunden stehen, gießt dann klar in einen Scheidetrichter ab und schüttelt in demselben so lange mit 0,5 proc. Salzsäure aus, bis einige Tropfen der wässrigen Lösung mit Mayer's Reagens keine Trübung mehr geben. Eine dreimalige Ausschüttelung mit 25, 15 und 10 cem wird genügen. — Da der oben hergestellte Petrolätherauszug geringe Mengen Alkaloid enthalten wird, schüttelt man ihn einige (2) Mal mit je 5 cem 0,5 proc. Salzsäure aus und vereinigt diese Lösung mit der ersten.

Sollten die salzsauren Lösungen etwas trübe sein, so schüttelt man sie mit einer Messerspitze voll Talk, den man vorher mit Salzsäure behandelt und wieder ausgewaschen hat, lässt den Talk absetzen, gießt ab und wäscht mit wenig Wasser nach. Die wässrige Lösung giebt man dann wieder in einen Scheidetrichter, macht mit Ammoniak alkalisch und schüttelt mit dem gleichen Volum Aether aus. Die Ausschüttelung wiederholt man mit kleinen Mengen Aether, bis einige Tropfen der wässrigen Lösung, die man vorher angesäuert hat, mit Mayer'schem Reagens keine Trübung geben. Dann vereinigt man die ätherischen Lösungen, klärt, destillirt aus einem gewogenen Kolbchen den Aether ab und trocknet den Rückstand, indem man ihn noch zweimal mit wenig Aether behandelt, im Wasserbade bis zum konstanten Gewicht.

Der Gehalt des Mutterkorns an Alkaloid ist ein recht schwankender, d. h. nach der Provenienz und der Grösse der Sklerotien verschiedener, er differirt nach den bisher vorliegenden Angaben von 0,052—0,270 Proc. Die folgenden Angaben sind im wesentlichen nach CASPAR-LORENTZ und nach KALLAN. 1) Am reichsten an Alkaloid ist russische Waare, sie enthält bis 0,270 Proc., dann folgt österreichisches: 0,225 Proc., belgisches: 0,21 Proc., spanisches: 0,205 Proc., deutsches: 0,157 Proc., schweizerisches: 0,093 Proc., norwegisches: 0,087 Proc. Die mitgetheilten Zahlen sind bisher erhaltene Maximalzahlen. Jedenfalls sollte der Apotheker ein Mutterkorn, das erheblich weniger als 0,2 Proc. enthält, nicht verwenden. 2) kleine und mittelgrosse Sklerotien sind alkaloidreicher als grosse, z. B. bei russischem Mutterkorn 0,196 Proc. und 0,179 Proc. 3) Ein Trocknen der Sklerotien über Kalk bei gewöhnlicher Temperatur ist besser als ein solches auf der Darrre bei 50° C., im ersteren Fall z. B. 0,138 Proc., im letzteren 0,179 Proc. 4) Es ist nicht richtig, dass das Mutterkorn bei sachverständiger Aufbewahrung im Alkaloidgehalt nach zurückgeht; sorgfältig über Kalk getrocknetes und in gut schliessenden Blechdosen aufbewahrtes Mutterkorn zeigte nach 3 Jahren einen nennenswerthen Rückgang im Alkaloidgehalt nicht.

Nachweis von Mutterkorn. Handelt es sich um den Nachweis in Mehl, so rührt man eine Durchschnittprobe desselben (10 g) mit viel Wasser an und lässt absetzen, dunkelgefärbte Partikelchen, die oben aufschwimmen, nimmt man mit einem Löffelchen ab, oder sucht sie im Bodensatz mit einer Pipette zu gewinnen. Man prüft sie unter dem Mikroskop, um sich zu überzeugen, dass man es nicht mit dunkelgefärbten Samenschalen von Unkrautamen zu thun hat (s. B. Raden). Schwieriger ist es schon, das hellgefärbte Innere der Sklerotien aufzufinden: man behandelt eine Probe des Mehles nach Bd. I, S. 299 und untersucht den Bodensatz mikroskopisch. Der verschieden grosse Querschnitt der Hyphenzellen ist recht auffallend.

Zum chemischen Nachweis extrahirt man das Mehl oder zerkleinerte Brot mit wässerigem Alkali, säuert den Auszug schwach an und schüttelt mit Aether aus, der dann bei nicht zu geringer Menge des Mutterkorns röthlich oder orangefarben erscheint. Diese Lösung giebt ein charakteristisches Spektrum: ein deutliches Band zwischen D und E, ein zweites zwischen b und F und ein wenig deutliches zwischen F und G. Man vergleicht das Spektrum mit dem eines aus Mutterkorn hergestellten gleich intensiv gefärbten Auszuges. Dazu eignet sich das kleine Voyn'sche Taschenspektroskop mit Vergleichsprisma vortrefflich. Hat man Sorge getragen, möglichst wenig Säure zu verwenden, so kann man

dem ätherischen Auszug den Farbstoff (das Sklerorhythrin) mit einigen Tropfen einer wässrigen Lösung von Natriumbikarbonat entziehen, die, wenn sie nach dem Umschütteln sich am Grunde abgesetzt hat, noch bei 0,0004 g Mutterkorn deutlich röthlich ist. Diese alkalische Lösung giebt ebenfalls ein charakteristisches Spektrum: ein Band in Orange bei D und ein zweites, undeutliches im Grün auf E und b. Da die wässrige, alkalische Lösung sich bald trübt, untersucht man sie unter der Aetherdecke, oder bereitet sich eine alkoholische Lösung, die man alkalisch macht und filtrirt.

Gepulvertes und zerkleinertes Mutterkorn vorrätig zu halten, verbieten Germ. und Gall. Helv. gestattet das Vorrathighalten des Pulvers für kurze Zeit. Dieses Verbot hat seinen Grund darin, dass in solchem Mutterkorn das Fett bald ranzig wird und es auch sonst rascher dem Verderben ausgesetzt ist. Man hat daher dem Mutterkornpulver, um es haltbar zu machen, das Fett durch Aether entzogen. Diese Methode war zu verwerfen, da das Alkaloid der Droge in Aether löslich ist. Gegen Verwendung eines mit Petroläther entfetteten Pulvers, das sorgfältig aufbewahrt wird, dürfte nichts einzuwenden sein, doch ist zu beachten, dass es durch Entfernung des Fettes gehaltreicher wird. (2 Th. entöltes Pulver = 3 Th. nicht entöltes.)

Zur Herstellung von Infusen ist es jedesmal frisch zu zerkleinern, zu welchem Zweck eine Reihe von Møhlen zur Verfügung stehen (Fig. 127). Das aus frischem Mutterkorn bereitete Infusum ist röthlich, aus altem grau und misfarbig.

Ueber *Einsammlung und Aufbewahrung* geben die Araneibücher genaue Anweisungen. Mit Ausnahme der Austr. schreiben sie ausdrücklich den auf dem Roggen entstandenen Pilz vor, und zwar ist derselbe kurz vor der Fruchtreife, also auf dem Acker zu sammeln. (!) Damit ist das beim Ausdroschen des Roggens auf der Tenne gesammelte Mutterkorn vom pharmaceutischen Gebrauche ausgeschlossen. Weenschon es sicher zu sein scheint, dass die erstere Waare gehaltreicher ist, so ist doch das Mutterkorn des Handels so gut wie ausschliesslich von der zweiten Sorte. —

Aus dem frisch eingesammelten Mutterkorn werden die nicht unversehrten Stücke ausgelesen und verworfen. Dann trocknet man es zunächst an einem schattigen Orte bei höchstens 25°C., hierauf über Aetkalk solange, bis es hart und brüchig geworden ist, bringt es zum Schutze gegen Milbenfraß (Larven einer Trombidium-Art) in ein Blechgefäß, in welches man ein offenes Hafenglas mit Aether oder Chloroform stellt, und lässt es hierin unter dichtem Verschluss einige Tage. Nun erst füllt man das Mutterkorn in trockene, mit dicht schließendem Stopfen versehene Hafengläser aus gelbem Glase oder gut schließende Blechbüchsen und bewahrt es, nach Austr. und Helv. vorsichtig, an einem trockenen Orte und nicht länger als ein Jahr auf, obschon bei sorgfältiger Aufbewahrung eine Verminderung des Werthes nicht stattfindet. (Vergl. oben.) Auch das von der U.-St. vorgeschriebene Verfahren, von Zeit zu Zeit ein wenig Chloroform in das Standgefäß zu tröpfeln (besser wohl, einen damit getränkten Wattebausch hineinzuhängen) schützt gegen Insekten, die sonst bei sorgloser Aufbewahrung die Vorräthe leicht zerstören.

Für den Einkauf ist die Erfahrung beachtenswerth, dass nicht die grossen, schön entwickelten Sklerotien, sondern gerade die kleineren am gehaltreichsten sind. (Vergl. oben.)

Das Mutterkorn der verjährigen Ernte sollte man verbrennen oder doch nicht an einen Ort werfen, der den Hausthieren zugänglich ist; auf Geflügel wirkt es als Gift.

Wirkung und Anwendung. Es erzeugt Gefäßverengung, Blutdrucksteigerung und ruft daher bei schwangeren Frauen Kontraktionen des Uterus hervor. An dieser Wirkung ist das Alkaloid hauptsächlich theilhaft, während die Sphacelinäre Brand erzeugt und Tetanus ert. Dosen von einigen Gramm erzeugen Uebelkeit, Erbrechen, Schwindel, Blässe der Haut, verlangsamten, kleinen Puls, Schwäche, Krämpfe in den Extremitäten und Lähmungserscheinungen. — Nach grossen Dosen hat man den Tod unter Krampfen und unter Verlust des Bewusstseins eintreten sehen.

Man verwendet es als wehenbeförderndes Mittel, dann bei der Nachgeburtsperiode bei Verhaltung der Placenta und bei Blutungen aller Art.



Fig. 127. Mutterkornmühle

Innerlich als wehenbeförderndes Mittel zu 0,5–1,0 g viertelstündlich, sonst zu 0,3–1,0 mehrmals täglich als Pulver, ferner in Form des Aufgusses 5,0–10,0:200,0 oder der verschiedenen Extrakte, die je nach ihrer Darstellungsweise mehr oder weniger Alkaloid enthalten.

Anstr. u. Helv. setzen die größte Einzelgabe des Mutterkorns auf 1,0 g, die größte Tagesgabe auf 5,0 g, im Aufguss auf 10,0 (Helv.) fest. — Größte Einzelgabe für Thiere: bei Pferden 15,0–25,0, Rindern 25,0–50,0, Schafen und Ziegen 5,0–10,0, Hunden 0,5–2,0, Katzen 0,2–1,0 (Els. Taxe).

Mutterkorn und seine Zubereitungen dürfen nur gegen ärztliche oder thierärztliche Verordnung abgegeben werden und sind in Deutschland dem freien Verkehr entzogen.

Mutterkorn-Extrakte.

† *Extractum Secalis cornuti*. *Extractum Ergotae*. *Ergotina*. *Ergotinum*. *Extractum Fungi Secalis*. *Extractum haemostaticum*. *Extractum Claviceps purpureae*. — *Extrait de seigle ergoté*. *Ergotine*. — *Extract of Ergot*.

Ausser den im 1. Bd. S. 1073 und 1074 gegebenen allgemeinen Vorschriften ist hier noch besonders zu berücksichtigen, dass wässrige Mutterkornauszüge sich, zumal bei Luftzutritt, schnell zersetzen, sodass das Verdrängungsverfahren wegen seiner langen Dauer hier nur bedingungsweise zu empfehlen ist. Aus diesem Grunde sind die Zeitangaben der Arzneibücher aufs peinlichste innezuhalten! Als Ansatzgefässe wähle man Weithalsflaschen mit Korkverschluss, zum Abdampfen Porzellanschalen. Das fertige Extrakt fülle man nicht in Theokraken, sondern in Porzellankruken oder Haffengläser, die man dicht verschliesst und vor Licht geschützt aufbewahrt.

Aus den verschiedenen Bereitungsvorschriften geht hervor, dass die meisten Extrakte der Arzneibücher die Bestandtheile des Mutterkorns nur zum Theil enthalten und deshalb als dessen Ersatz nicht unbedingt angesehen werden können. Sie werden hauptsächlich zur Stillung innerlicher Blutungen in Pillen, Gallertkapseln oder Lösungen, in Form von subkutanen Einspritzungen oder von Klystiaren gebraucht. Abgabe und wiederholte Anfertigung derartiger Verordnungen sind auch in Deutschland, trotzdem hier das Extrakt nicht unter die starkwirkenden Mittel aufgenommen ist, des nämlichen gesetzlichen Beschränkungen unterworfen, wie diese. — Lösungen von Mutterkornextrakt dürfen unter keinen Umständen vorrätig gehalten werden; sind solche zu Einspritzungen unter die Haut bestimmt, so werden sie durch Papier filtrirt, gewöhnlich auch sterilisirt (s. unter Extr. Secal. cornut. sol. und Inject. Sec.).

Extractum Secalis cornuti. Mutterkornextrakt.

Germanica. 2 Th. grob gepulvertes Mutterkorn werden zweimal je 6 Stunden mit 4 Th. Wasser bei 15–20° ausgezogen, die Pressflüssigkeiten auf 1 Th. eingedampft, mit 1 Th. Weingeist (87 proc.) vermischt, nach 3 Tagen filtrirt und zu einem dicken Extrakt eingedampft. Rothbraun, in Wasser klar löslich. Ausbeute 15–18 Proc. Enthält 15–24 Proc. Feuchtigkeit und giebt 8–12 Proc. kalireiche Asche (Dorr.). — Zu 2,0 bis 2,0 mehrmals täglich gegen Blutungen.

† Helvetica. 1000 Th. frisch gesammeltes Mutterkorn (IV) erschöpft man im Verdrängungswege (zum Befechten 500 Th.) mit q. a. verdünntem Weingeist (62 proc.) dampft auf 250 Th. ein, fügt 250 Th. Wasser hinzu, filtrirt, knetet den harzigen Rückstand mit wenig Wasser, filtrirt dieses gleichfalls. Das Filtrat mischt man mit 50 Th. verdünnter Salzsäure (10 Proc. HCl), filtrirt nach 24 Stunden, wäscht mit Wasser nach, bis es nicht mehr sauer reagirt, dampft das Filtrat nach Zusatz von 20 Th. Natriumcarbonat auf 150 Th., dann nach Hinzufügen von 15 Th. Glycerin weiter bis auf 135 Th. ein. Dünnes, corinthfarbiges Extrakt, dessen klare, wässrige Lösung schwach sauer reagirt. 1 Th. = 8 Th. Mutterkorn. Jährlich zu erneuern und vorsichtig aufzubewahren. Dosis max. 0,1, pro die 0,5.

† Austriaca. 100 Th. grob gepulvertes Mutterkorn macerirt man im Perkolator mit 200 Th. Wasser, lässt nach 12 Stunden ablaufen, erwärmt den Auszug im Wasserbade bis zum Gerinnen und filtrirt (I). Den Rückstand im Perkolator zieht man 1. a. mit 300 Th. Wasser aus, verdampft das Perkolat zum Sirup, vereinigt mit I, lässt mit der dreifachen Menge Weingeist (87 proc.) 24 Stunden stehen, filtrirt und dampft zum dicken Extrakt ein. Ausbeute 15–20 Proc. Dosis max. 0,5, pro die 1,5.

Extractum Ergotae. *Ergotina*. *Extract of Ergot*.

† Britannica. Man verfährt genau wie nach Helvet., dampft aber zu einem weichen Extrakt ein.

† United States. Das *Extract. Ergotae fluidum* U-St. wird bei höchstens 50° C. zur Pillenkonsistenz eingedampft.

Extractum Claviceps purpurei. Ergotina. Extrait de Seigle ergoté.

† **Gallica.** Die Vorschrift stimmt mit der der *Austriaca* überein, doch ist hier der Weingeist nicht nach Gewicht angegeben; man soll soviel davon zusetzen, bis eine Trübung eintritt. Ferner ist die Konsistenz eines weichen Extrakts vorgeschrieben.

† **Extractum Secalis cornuti fluidum. Extractum Ergotae fluidum seu liquidum. Mutterkorn-Fluidextrakt. Fluid or Liquid Extract of Ergot.** Germ.: Aus 100 Th. grob gepulvertem Mutterkorn und einer Mischung aus 2 Th. Weingeist und 8 Th. Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 35 Th., fängt die ersten 85 Th. Perkolat für sich auf, fügt dem zweiten Auszuge vor dem Abdampfen 2,4 Th. Salzsäure hinzu und stellt l. a. 100 Th. Fluidextrakt her. Rothbraun, klar. Spec. Gew. 0,996—1,078. Trockenrückstand 13,3—19,1. Asche 1,32—2,5. Innerlich zu 0,3—1,0 l. flüssigen Arzneimischungen. — Brit.: 100 g Mutterkorn digerirt man zuerst mit 500, dann mit 250 ccm Wasser je 12 Stunden, dampft die Pressflüssigkeiten auf 70 ccm ein, fügt 37,5 ccm Weingeist (90 vol.-proc.) hinzu, filtrirt und bringt auf 100 ccm. — U-St.: Aus 1000 g frischem Mutterkorn (No. 60) und einer Mischung aus 20 ccm Essigsäure (36 proc.) und 980 ccm verdünntem Weingeist (41 proc.) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 300 ccm, erschöpft zuerst mittels der Mischung, dann mittels q. a. verdünntem Weingeist, fängt die ersten 250 ccm für sich auf und bereitet l. a. 1000 ccm Fluidextrakt.

† **Extractum Secalis cornuti solidum (E. Dierbach).** Aus 1000,0 Mutterkorn, 6000,0 kaltem, 5000,0 heissem Wasser, 800, dann q. a. Milchsucker wie Extr. Opii solid. S. 522.

† **Extractum Secalis cornuti solutum (ad usum subcutaneum).** Helv.: In einer zum Kochen erhitzten, wieder erkalteten Mischung von 50 Th. Wasser und 25 Th. Glycerin löst man 25 Th. Mutterkornextrakt. Nur auf Verordnung zu bereiten. 1 Th. = 2 Th. Mutterkorn. Dosis max. 0,5, pro die 2,0.

Von den zahlreichen Mutterkorn-Extrakten des Handels enthält die folgende Zusammenstellung nur die zur Zeit in Deutschland gebräuchlichsten.¹⁾

A. **Ergotinum BONJEAN.** Wässriges, weiches, durch Weingeist gereinigtes Extrakt. 1 Th. = 5–6 Th. Mutterkorn. Gabe 0,1–0,3.

B. **Ergotinum BONJEAN depuratum pro injectione.** Wie das vorige, doch weiter gereinigt. 1 Th. = 4 Th. Mutterkorn. Zu 0,5–0,6 subkutan bei innerlichen Blutungen.

C. **Ergotinum BONJEAN siccum cum Dextrino.** A mit ää Dextrin. Braunes Pulver. Gabe 0,2–0,6.

D. **Ergotinum BONJEAN siccum cum Saccharo Lactis.** A mit ää Milchsucker. Zieht Feuchtigkeit an. Gabe wie bei vorigem.

E. **Ergotinum BOMBELON fluidum (Cornutinum ergoticum).** Dunkelbraun, flüssig. Innerlich zu 2,0 g, subkutan 0,3–0,5 ccm. Originalfläschen von 25 g Inhalt.

F. **Ergotinum BOMBELON spissum.** Dickes Extrakt. Innerlich in Pillen oder in Lösung (s. Mixture Ergotini BOMBELON).

G. **Ergotinum DENZEL fluidum.** Innerlich wie das Extrakt der Germ., in Zimmtwasser 1:100 gelöst. Für subkutane Anwendung wird die Formel empfohlen:

Ergotini DENZEL 2,5
Boracis 0,25
Aqua destillatae 7,25.

In Originalgläsern zu 25, 50 und 100 g im Handel.

H. **Ergotinum FROMM.** Haltbares Fluidextrakt, das die Gesamt-Alkaloide, doch keine Ergotin- und Sphecelinsäure, Farbstoffe und anorganischen Salze enthält und sich besonders zu Subkutaninjectionen (0,1–0,4) eignet. 1 Th. = 5 Th. Droge. Dos. max. 0,4, pro die 1,5. Wird in Originalflaschen von 20 g durch CASPAR & LORENTZ in Halle in den Handel gebracht.

I. **Ergotinum GOLAZ.** Extractum Secalis cornuti dialysatum. 1 Th. = 1 Th. frischem Mutterkorn. Dosis 10–20 Tropfen.

K. **Ergotinum KELLER.** Hellbraun, flüssig. 1 Th. = 4 Th. Mutterkorn. Subkutan zu 0,1–0,5 unverdünnt. Innerlich höchste Tagesgabe 2,0. Enthält die wirksamen Bestandtheile (Cornutin) ohne die Sphecelinsäure und die Farbstoffe.

L. **Ergotinum ROBERT.** Extractum Secalis cornuti sphecelinicum.

M. **Ergotinum KOHLMANN fluidum.** Schwarzbraun, flüssig. 1 Th. = 1 Th. Mutterkorn. Wirkung wie bei der frischen Droge. Tagesgabe 4–5 g.

¹⁾ Siehe: E. MEYER, Jahresbericht 1899 und 1900, sowie: CASPAR und LORENTZ, Geschäftsbericht, Sept. 1899.

N. Ergotinum PAULSEN liquidum.

O. Ergotinum WANNON purum dialysatum, aus dem mit Aether, dann mit Weingeist behandelten Mutterkorn bereitetes wässeriges Dialysat. Man unterscheidet ein liquidum, spissum und siccum, deren Dosis maxima 4,0, 2,0 und 1,4 g beträgt.

F. Ergotinum WIDAKES purum siccum. Weingeistiges Extrakt aus theilweise entfettetem Mutterkorn. Enthält meist nur Sphacelinsäure. Innerlich zu 0,02–0,1. Grösste Tagesgabe 0,5 g.

Q. Ergotinum YVON. Aus entfettetem Mutterkorn mittels verdünnter Weinsäurelösung bereitetes, schwarzbraunes Fluidextrakt mit einem Zusatz von Aq. Laurocerasi. 1 ccm = 1 g Mutterkorn. Innerlich zu 10–20 Tropfen; subkutan 1 ccm auf den Tag.

† Tinctura Secalis cornuti. Mutterkorntinktur. Teinture d'ergot de seigle. Liqueur obstétricale de Debourse. Ergänzt: 1 Th. grob gepulvertes Mutterkorn, 10 Th. verdünnter Weingeist. — Heiv.: Aus 10 Th. frisch gesammeltem Mutterkorn (IV) und q. s. verdünntem Weingeist im Verdrängungswege 100 Th. Tinktur. Vorsichtig und nicht über 1 Jahr aufzubewahren. Grösste Einzelgabe 5,0, grösste Tagesgabe 20,0.

Vinum Secalis cornuti. Vinum Ergotae. Mutterkornwein. Wine of Ergot. U-St.: Aus 150 g frisch gepulvertem Mutterkorn (No. 30) und einer Mischung aus 150 ccm Weingeist (91 proc.) und 850 ccm Weisswein. Man befeuchtet mit 40 ccm, perkollirt mit dem Rest der Mischung, dann mit q. s. Weisswein, sodass man 1000 ccm Perkolat erhält. — Nach BALARDI: Aus 25,0 gepulvertem Mutterkorn und 1000,0 Weisswein durch 5 tägige Maceration. — Ex tempore: Extract. Secalis cornuti fluid. 25,0, Vini Xerici als 1000,0.

Elixir Secalis cornuti ferratum Gay.

Rp. Extract. Secalis cornuti	1,0
Ferri citrat. ausman	10,0
Glycerinal	100,0
Spiritus (97 proc.)	800,0
Spiritus Mellis, comp.	30,0
Sirup. simpliciss. q. s. ad 1000,0.	

Kosma cum Ergotino HANSON.

Rp. Extract. Secalis cornuti	5,0
Aquae	350,0

Zu zwei Klystieren.

Gelatina Ergotina lamellata.

Rp. Gelatinae albae opt.	4,0
Aquae destill.	12,0
Glycerinal	1,0
Extract. Secalis cornuti	30,0
Aquae destill.	12,0

Man löst und mischt in obiger Reihenfolge und herstellt, wie Bd. I, S. 1269 angegeben, 300 Pflätschen mit je 0,1 Ergotin.

Infusum Ergotae (Brit.).

Rp. Secalis cornut. rec. contus.	50,0
Aquae destill. ebull.	1000,0

Nach $\frac{1}{4}$ Stunde durchsieben.

Injectio Ergotae hypodermica (Brit.).
Hypodermic Injection of Ergot
(or of Ergotin).

Rp. 1. Acid. carbolat.	0,3 g
2. Aquae destillat.	30,0 ccm
3. Extract. Ergotae	10,0 g.

Man mischt 1 und 2 flür Mischen bis zum Korben, lässt erkalten, löst 3 und bringt mit gekochtem und wieder erkaltem Wasser auf 30 ccm. 1 ccm = 0,33 Extract. Ergotae.

Injectio Secalis cornuti subcutanea
LANGENBUCH.

Rp. Extract. Secal. cornut.	2,5
Spiritus dilut.	7,5
Glycerinal puri	7,5

Injectio Secalis cornuti KELLER.

Rp. Extract. Secalis cornuti (Heiv.)	5,0
Aquae sterilisat.	2,5
Glycerinal	2,5

1 Th. = 1 Th. Mutterkorn.

Liquor Ergotinal VIDAL.

Rp. Extract. Secal. corn.	2,0
Aquae hie destillat.	10,0
Aquae Laurocerasi	1,0

Liquor haemostaticus HANSON.

Rp. Extract. Secal. corn.	10,0
Aquae destillat.	75,0
Liquor. Ferri sesquichlorat.	15,0

Bei Füllblutungen mittelste Waite aufzulösen.

Liquor haemostaticus HANSON.

Rp. Acid. benzoici	10,0
Alumina	
Extract. Secal. corn.	33 30,0
Aquae ferrid.	350,0

Zu Waschungen und Umschlägen.

Mistura antidiabetica HANSON.

Rp. Extract. Secalis cornuti	
Extract. Hyocyanini	30 1,0
Liquoris Kali acetici	35,0
Aquae Foeniculi	150,0

Haftstetweise bei Zuckerkrankheit.

Mistura contra purpuram haemorrhagiam
HANSON.

Rp. Extract. Secalis cornuti	2,5
Aquae destillat.	150,0

Gegen Blutsieckenkrankheit.

Mistura Ergotinal ROMANOW.

Rp. Ergotin. Bombalon	10,0
Aquae Laurocerasi	7,5
Spiritus	2,5

Innerlich zu 5–15 Tropfen.

Mistura Ergotinal BOSMAN.

Rp. Extract. Secalis cornuti	1,0
Aquae destillat.	75,0
Sirup. Abranti. Ser.	35,0

Mistura haemostatica SCHMIDT.

Rp. Infus. Secalis cornut.	5,0
Liquor. Ipecacuanh.	0,33
Tinctur. Opil. simp.	1,0
Acid. phosphoric.	2,0
Sirup. Chinamoni	30,0

Mistura haemostatica WATKINS.

Rp. Infus. (Seal. cornut.	5,0	100,0
(Cort. Cinnamon.	2,5	
Tartari boracis	10,0	
Sirup. Cinnamon.	30,0	

Mistura haemostyptica FATSCH-DENZEL.
Nach HALL und HOFMEYER.

Rp. Seal. cornut. pulv.	10,0
Acidi sulfurici	2,0
Aquae destillat.	400,0
coque et evapora ad remanent.	180,0
Spiritus	20,0
Sirup. Cinnamon.	30,0

Mistura obstetricia STRAUSS.

Rp. Infus. Secale cornut.	1,5:200,0
Extracti Opi	0,05.

Mistura Secale cornuti GRIEPENKER.

Rp. Infus. Secale cornut.	2,0:50,0
Sacchari albi	50,0

Bei Keimbanten, theilweise:

Mistura Secale cornut.

(Mösch. Noeck.-Vorschr.)

Rp. Infus. Sec. corn.	5,0:100,0
Sirup. Sacch.	20,0

Mistura styptica LANGE.

Rp. Acidi tannici	5,0
Extract. Secale corn.	1,0
Aquae destillat.	170,0
Sirup. Sacchari	30,0

Pastilla Ergotini DERMESCH.

Rp. Extracti Secale cornuti	50,0
Radicle Liquiritiae pulv.	50,0
Sacchari albi pulv.	200,0
Pasta Cacao	200,0

Man bereitet 1. u. 1000 Pastillen mit je 0,05 Ergotin

Pilulae antihæmorrhæcæ LANGE.

Rp. Extracti Secale cornuti	
Acidi tannici	aa 1,5
Extracti Opi	0,5
Succ. Liquiritiae	q. s.

Man formt 20 Pillen und bestreut mit Magnesia carbon.

Pilulae antidysmenorrhæcæ GALLAND.

Rp. Extracti Secale cornuti	
Ferri oxydum fusc.	aa 5,0
Extracti Opi	0,25

Man formt 20 Pillen.

Pilulae corrigentes ANRI.

Pilulae Ergotini BONJAS.

Rp. Extract. Secale cornut.	5,0
Radicle Liquiritiae pulv.	q. s.

Man formt 50 Pillen.

Pilulae Ergotini.

(Mösch. Noeck.-Vorschr.)

Rp. Extr. Sec. corn.	
Rad. Althææ pvr.	aa 5,0.

Zu 50 Pillen.

Pilulae hæmorrhæcæ RICHTER.

Rp. Extract. Secale corn.	
Seal. cornut. destent. pulv.	aa 2,0

Man formt 20 Pillen.

Pilulae hæmorrhæcæ HUCHARD.

Rp. Chinini sulfurici	7,5
Extracti Secale cornuti	2,5
Extracti Hyocyami	0,5
Folior. Digitalis pulv.	0,5

Man formt 20 Pillen

Pilulae hæmorrhæcæ FATSCH-DENZEL.

Rp. Extracti Gossypii radicle	
Extracti Hydrastis succ.	
Ergotini Denzel	
Succ. Liquiritiae depur.	
Radicle Liquiritiae pulv.	aa 2,0.

Man formt 100 Pillen.

Pilulae stypticae BONJAS.

Rp. Secale cornut.	1,0
Acidi tannici	0,5
Digitalis	0,01.

Man formt 10 Pillen.

Pulvis antihæmorrhæcæ LANGE.

Rp. Secale cornuti pulv.	
Ferri oxydum fusc.	aa 4,0
Camphore	0,25
Vanillæ maceratum	10,0.

Divide in part. aeq. XX.

Pulvis antihæmorrhæcæ GALLAND.

Rp. Acidi tannici	2,5
Secale cornuti	5,0.

Divide in part. aeq. X.

Pulvis obstetricia.

Weichenpulver.

Rp. Secale cornuti pulv.	
Corticis Cinnamon pulv.	aa 0,5.
Dentur tal. dos. V. $\frac{1}{2}$ stündlich 1 Pulver.	

Pulvis obstetricia boracatus SCHMIDT.

Rp. Secale cornuti pulv.	
Boracis pulv.	
Elaeomargar. Chamomill.	aa 0,5.
Dentur tales doses V. $\frac{1}{2}$ stündlich 1 Pulver	

Sirupus Secale cornuti.

Sirupus Ergotini. Ergotinsirup.

Rp. Extracti Secale cornuti	2,0
Sirup. simplicis fervidus	98,0

Bei Bedarf frisch zu bereiten.

Suppositoria antihæmorrhædalia.

Rp. Extracti Secale cornuti	0,1
Extracti Opi	
Cocaini hydrochlorici	aa 0,01
Olæ Cacao	0,5.

Zu einem Stuhlöffner.

Suppositoria Secale cornuti ULLMANN.

Rp. Secale cornuti pulv.	
Ceræ flavæ	aa 2,0
Olæ Cacao	0,0.

Zu 1 Stuhlöffner.

Tabulettæ Secale cornuti.

Rp. Secale cornuti destent. pulv.	25,0
Sacchari albi pulv.	0,5
Mulling. Gummi arab.	q. s.

Man presct 1. u. 100 Tabletten mit je 0,25 Mutterkorn.

Tinctura hæmorrhæcæ (Ergast.).

(Dermes's) Blutstillende Tinktur.

Rp. 1. Secale cornuti gr. pulv.	10,0
2. Spiritus	90,0
3. Acidi sulfurici. dil.	
(p. spec. 1,114)	12,0
4. Aquae destillat.	200,0
5. Calcii carbonici	2,0
6. Spiritus	20,0
7. Olæ Cinnamon	gits. III.

Man kocht 1-4 in einem Porzellanpfasse bis um 200,0 ein, kgt 5 hinzu, presct nach Beendigung der CO-Entwicklung ab, dampft auf 70,0 ein, setzt die Lösung von 7 in 6 hinzu, lässt absetzen und filtrirt.

Acetractum Secalis cornuti: siehe unter *Acetract. Cocae* Bd. I, S. 870.

Chrysotoxin ist ein Mutterkornpräparat, dessen Natriumverbindung zu subkutanen Injektionen gebraucht wird. (Gahr, *Neuere Heilmittel.*) (Vergl. S. 873.)

Ergotinol. Ein Mutterkornextrakt, das der weingeistigen Gährung unterworfen wurde. (Ebend.)

Phosphergot ist eine Mischung aus gleichen Theilen Mutterkornpulver und Natriumphosphat (Thoms).

Selenium.

Selenium. Selenium. Selen. Se. Atomgew. = 76.

Von den verschiedenen Modifikationen des elementaren Selen ist die amorphe, in Schwefelkohlenstoff lösliche, zum therapeutischen Gebrauche empfohlen worden.

Man erhält diese Modifikation, indem man den selenhaltigen Bleikammer-Schlamm solcher Schwefelsäurefabriken, welche selenhaltige Kiese verarbeiten, mit Schwefelsäure und Salpetersäure erhitzt, bis die rothe Farbe der Flüssigkeit verschwunden ist, das Selen also in Selenensäure SeO_4H_2 übergegangen ist. Man verjagt die Salpetersäure durch Eindampfen, führt die Selenensäure durch Kochen mit Salzsäure in selenige Säure über $\text{H}_2\text{SeO}_3 + 2\text{HCl} = \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SeO}_3$ und fällt aus dieser Lösung das Selen durch Einleiten von Schwefligsäureanhydrid in der Wärme. Der erhaltene Niederschlag wird gesammelt, ausgewaschen und getrocknet.

Braunrothes, amorphes, sehr feines Pulver vom spec. Gewicht 4,26. Es löst sich in Schwefelkohlenstoff und krystallisirt aus dieser Lösung in dunkelrothen, monoklinen Prismen vom spec. Gew. 4,5. Es löst sich ferner in den concentrirten Lösungen des Kaliumcyanids und des neutralen Kaliumsulfits und fällt aus diesen Lösungen beim Ansäuern derselben mit Salzsäure wieder aus. Beim Erhitzen vergast es allmählich, ohne einen bestimmten Schmelzpunkt zu zeigen. Aufbewahrung. In (mit Korkstopfen) gut verschlossenen Gefässen.

Nach DUMONT-FOUCHER soll das Selen in 5procentiger Salbe äusserlich viel energischer wirken als z. B. der präcipitirte Schwefel. Die von ihm gegebene Formel lautet: Rp. Seleni präcipitati 2,0, Unguenti Paraffini 80,0.

Senecio.

Gattung der Compositae — Senecioneae — Senecioninae.

I. Senecio vulgaris L. Weit verbreitetes Unkraut. Man verwendet die **Blätter**; **Folia Senecionis.** — Kreuzkraut. Grundkraut. Grelskraut. — **Feuille de senecion** (Gall.). Altes Mittel gegen Würmer und Koliken, neuerdings bei Störungen der Menstruation empfohlen. Enthält 2 Alkaloide: Senecionin und Senecin, zusammen 0,5 Proc.

II. Ähnlich werden neuerdings **Senecio Jacobaea L.** und **S. aureus L.** in Kalifornien und andere Arten empfohlen, letzteres speciell gegen Blutungen (Fluïdextrakt 4 g 3–4 mal täglich).

III. Senecio Grayanus Hemsl., S. cervariaefolius Hemsl. und S. canicoides sind giftig. Sie enthalten höchst wirkende Gifte.

Senecin ist ein aus *Senecio Jacobaea* bereitetes Elixir.

Senega.

Polygala Senega L. (Polygalaceae — Polygaleae). Heimisch in Nordamerika vom Mississippi nach Tennessee, Nordkarolina und Südkanada. Ausdauerndes Kraut, das aus dem vielköpfigen Wurzelkopf 30 cm lange Stengel treibt, die mit grünlich-weißer, weißer oder rötlicher Blüthentraube endigen. Blätter am Grunde keine Rosette bildend, unten schuppenförmig, weiter oben lanzettlich, ganzrandig. Verwendung findet die Wurzel.

Radix Senegae (Germ. Helv. Austr.), **Senegae Radix** (Brit.), **Senega** (U-St.). **Radix Polygalae Senegae** seu **Polygalae Virginianae**. — **Senegawurzel**. **Klapperschlangenwurzel**. — **Racine de polygala de Virginie** (Gall.). **Racine de sénega**. — **Senega Root**. **Snake Root**¹⁾.

Beschreibung. Die Droge besteht aus dem dicken, knorrigen Wurzelkopf, der einen Durchmesser von 5 cm erreichen kann und durch reichliche, dichotome Knospen-



Fig. 128.

Querschnitt durch Radix Senegae von normalem Bau.

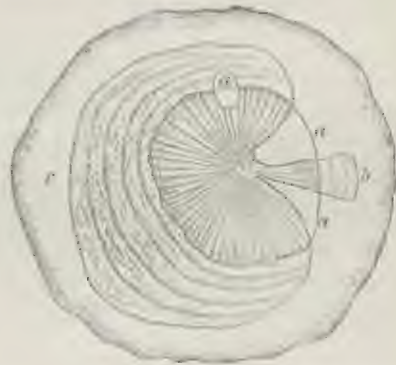


Fig. 129.

Querschnitt durch Radix Senegae, einem gebogenen Seiten des Kiels. a Pith, b Phloem, c Xylem, d Cambium.

bildung zu Stande kommt. Auf demselben zuweilen noch Reste der Stengel und röhrlche Schuppenblätter. Nach unten geht er über in die wenig verzweigte, bis 20 cm lange Wurzel. Beide von gelblicher oder gelbbraunlicher Farbe. Die Wurzel ist meist hin und hergebogen. Die konvexe Seite der Biegungen ist oft etwas wulstig aufgetrieben und quergespalten, die konkave gekielt, so dass es aussieht, als ob die Wurzel um den ziemlich gerade verlaufenden Kiel herumgedreht wäre. Beim Einweichen in Wasser verschwindet der Kiel fast völlig. Es kommen auch reichlich Wurzeln vor, denen der Kiel fehlt. Solche lassen im Querschnitt einen normalen, runden Holzkörper erkennen (Fig. 123). Gekielte Wurzeln lassen auf der dem Kiel entgegengesetzten Seite im Hol-

¹⁾ Man unterscheidet in Nordamerika ausser der Senega noch 4 „Schlangenzwurzeln“ = „Snake Root“:

- 1) Die Canada Snake Root von *Asarum canadense* (Bd. I, S. 416).
- 2) Die Virginia Snake Root von *Aristolochia Serpentaria* (Vergl. Serpentaria).
- 3) Die Black Snake Root von *Cimicifuga racemosa* Barton (Bd. I, S. 331).
- 4) Ebenfalls Black Snake Root von *Sassafras Marylandica* L. (Bd. II, S. 313).

körper einen mehr oder weniger breiten Ausschnitt erkennen, der fächerförmig bis zum Centrum zu reichen pflegt. Der Ausschnitt kann die Hälfte des Holzkörpers umfassen, so dass derselbe dann nur zur Hälfte ausgebildet ist. Macht man Querschnitte durch verschiedene Stellen derselben Wurzel, so sieht man, dass die Grösse des Ausschnittes wechselt. Macht man Querschnitte einer grösseren Anzahl solcher Wurzeln und legt sie in Phloroglucin und Salzsäure, so sieht man, dass der Verlauf der Ränder des Ausschnittes oft Abätze zeigt, sowie, dass in dem scheinbar vollständigen Theil des Holzkörpers kleinere Ausschnitte vorkommen können, oder dass in dem Ausschnitt kleine, sich roth färbende Holzkelle liegen (Fig. 129). — Das Cambium geht überall über den Ausschnitt hinweg. Denjenigen Stellen, wo innerhalb des Cambiums sich Holzgewebe befindet, entspricht ausserhalb desselben normale sekundäre Rinde. Der Ausschnitt besteht aus Parenchym, dem auch solches in der Rinde entspricht. Die Markstrahlen fallen wenig auf. Das Holz enthält enge Gefässe, Tracheiden und Libriformfasern. Aussen ist die Wurzel von einem dünnen Kork bedeckt. Steinzellen, Krystalle und Stärke fehlen der Droge, als Reservestoff lässt sich fettes Oel erkennen. Geschmack etwas kratzend, Geruch charakteristisch nach Methylsalicylat, alte Wurzeln etwas ranzig.

Bestandtheile. Zwei zu den Saponinen gehörige Glukoside, ein neutrales: Senegin $C_{14}H_{22}O_{10}$ und ein saures: Polygalasäure $C_{14}H_{20}O_{10}$. Beide sind chemisch mit dem Sapotoxin und der Quillajasäure aus Cortex Quillajae (Bd. II, S. 717) fast identisch, doch wirkt das Senegin 10mal so schwach wie das ihm entsprechende Sapotoxin. — Ferner enthält die Droge bis 8,88 Proc. fettes Oel, das zum grossen Theil aus freien Fettsäuren besteht, 0,9 Proc. Harz, durchschnittlich 0,3 Proc. Methylsalicylat und Baldriansäure, ebenfalls als Methyläther. Beide sind wahrscheinlich ursprünglich in der Droge in glukosidischer Bindung vorhanden, wie in anderen Polygala-Arten. Endlich 7 Proc. Traubenzucker.

Sorten. Infolge der Ausrottung der Pflanze, die übrigens gegenwärtig auch kultivirt zu werden scheint, und der sich rasch ausbreitenden Kultur haben die Produktionsgebiete der Droge mehrfach gewechselt. Im allgemeinen sammelt man sie von einer als: latifolia bezeichneten Varietät oder Formen, die derselben nahe stehen. Die Annahme, dass auch Polygala alba Natt. zeitweise die Droge geliefert hat, ist nicht sichergestellt.

Man sammelte die Droge zuerst aus den nördlichen atlantischen Staaten der Union und aus Kanada, später aus den südlichen und südwestlichen Staaten. Beides sind relativ dünne, schwache Wurzeln. Etwa seit den 70er Jahren sammelt man grössere Wurzeln wieder aus nördlichen Staaten (Minnesota und Wisconsin) von einer zwischen latifolia und typica stehenden Form.

Verfälschungen und Beimengungen. 1) *Panax quinquefolius* L. Die Wurzel ist rübenförmig, nach unten häufig in zwei Äste gespalten. In der Rinde schizogene Schreftbehlker. (Band I, S. 1218.)

2) *Cypripedium pubescens* L. (Bd. II, S. 78).

3) *Triosteum perfoliatum* L. (Caprifoliaceae). In der dicken Rinde Oxalatsäuren und Stärkemehl, Holzkörper rund, Markstrahlen verholzt. Im Aeusseren der Senega nicht nöthlich.

4) Rhizom einer monokotylen Pflanze. Führt Oxalatraphiden.

5) *Ruscus aculeatus* L. (Bd. II, S. 761).

6) *Asclepias Vincetoxicum* L. (Asclepiadaceae). Das Rhizom ist cylindrisch mit deutlichem Mark.

Aufbewahrung. Anwendung. Man bewahrt die Wurzel als mittelfeine Species auf. Sie wird zu 0,5—2,0 mehrmals täglich, meist in Form der Abkochung (10—20 : 200), als auswurfbeförderndes Mittel bei Luftröhrenkatarrh, Lungenentzündung etc. angewendet. Zu längerem Gebrauche eignet sie sich nicht, da sie die Verdauung ungünstig beeinflusst. In Deutschland ist Senega dem freien Verkehr entzogen.

Extractum Senegae. Senegaextrakt. **Extrait de polygala (alcoolique).** Ergänzb.: Wie Extractum Quebracho sicum. Ergänzb. (S. 712). Gelbbraunes, in Wasser trübe milchiges Pulver. Ausbeute etwa 25 Proc. — Gall.: Wie Extractum Digitalis alcool. Gall. (Bd. I, S. 1041. 2). —

Extractum Senegae solidum. Helv.: Aus 100 Th. Senegawurzel (IV) und einer Mischung von 33 Wasser und Weingeist (94 proc.) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 50 Th., erschöpft, dampft das Perkolat nach Zusatz von 10 Th. Ammoniakflüssigkeit auf 50 Th. ein und bringt durch Lösen in 20 Th. Wasser, 10 Th. Glycerin, 20 Th. Wein- geist auf 100 Th. — U.-St.: Aus 1000 g gepulverter Senega (No. 40) und einer Mischung aus 50 ccm Ammoniakflüssigkeit, 750 ccm Weingeist (91 proc.) und 200 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 450 ccm, erschöpft zuerst mit dem Rest, dann mittelst q. s. einer Mischung aus 750 ccm Weingeist und 250 ccm Wasser, fängt die ersten 850 ccm Perkolat für sich auf und stellt l. a. 1000 ccm Fluidextrakt her. Man gebraucht 5–6000,0 Lösungsmittel.

Extractum Senegae solidum (Diet.). Senega-Dauerextrakt wird genau so wie Extractum Uvae Ursi solidum (Bd. I, S. 363) bereitet.

Pisana de radice Senegae (Gall.). Tisane de Polygala de Virginie. 10,0 Senega, 1000,0 siedendes Wasser; nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsiehen.

Sirupus Senegae. SenegaSirup. **Sirap de Polygala.** **Syrup of Senega.** Germ. Austr.: 1 Th. Senegawurzel (II Germ.; gr. pulv. Austr.) macerirt man mit 1 Th. Weingeist (2 Th. verdünntem Weingeist n. Austr.) und 9 Th. Wasser 2 Tage, und bereitet aus 8 Th. der filtrirten Pressflüssigkeit und 12 Th. Zucker 20 Th. Sirup. — Helv.: 5 Th. Senega- Fluidextrakt, 95 Th. Zuckersirup. — U.-St.: 200 ccm Senega-Fluidextrakt mischt man mit 200 ccm Wasser und 5 ccm Ammoniakflüssigkeit, filtrirt nach einigen Stunden, bringt durch Nachwaschen mit Wasser auf 550 ccm Filtrat und stellt durch Lösen von 700 g Zucker ohne Erwärmen (durch Schütteln, oder im Perkolator, siehe unter Sirup. Sacchari) und q. s. Wasser 1000 ccm Sirup her. — Gall.: Wie Sirap de Camomille (Bd. I, S. 716).

Tinctura Senegae. Teinture ou Alcool de Polygala de Virginie. **Tincture of Senega.** Brit.: Aus 200 g Senega (No. 40) und q. s. Weingeist (60 vol. proc.) bereitet man durch Perkolation (zum Befeuchten 200 ccm) l. a. 1000 ccm Tinktur. — Gall.: Aus 1 Th. Senega und 5 Th. Weingeist (90 proc.) durch 10tägige Maceration.

Decoctum Senegae.

(Form. mag. Berolin. et Colon.).

Rp. Decoct. Rad. Seneg. 10,0 : 175,0
Liquor. Ammon. anisat. 5,0
Sirup. simplicis 20,0

Decoctum Senegae concentratum

ist gleich Extractum Senegae solidum.
Im Geltungsbereich der Helv. verboten.

Elixir antasthmaticum TROUSSEAU.

Rp. Infus. Senegae 5,0 : 110,0
Kali. Jodati 10,0
Spiritus Vin. Gallici 50,0
Sirup. Papaveris 20,0

Infusum Senegae (Brit.).

Rp. Radicis Senegae pulv. (No. 10) 50,0
Aque destill. ebullientis 1000,0
Nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsiehen.

Liquor Senegae concentratus (Brit.).

Concentrated Solution of Senega.

Rp. 1. Radicis Senegae pulv. (No. 20) 500 g
2. Spiritus (30 vol. proc.) part. 2 : 1250 ccm
3. Spiritus (45 vol. proc.) part. 1 : 1000 ccm
Man befeuchtet 1 mit 200 ccm von 2, perkollirt, indem man 1stündlich 100 ccm auflöst und sammelt l. a. 1000 ccm Gesamtfülligkeit.

Mixtura Senegae anisata.

(Münch. Nosokom.-Vorschr.).

Rp. Decoct. Radicis Senegae 10,0 : 100,0
Liquoris Ammonii anisat. 5,0
Sirup. Liquiritiae 20,0

Mixtura Senegae cum Morphino.

(Münch. Nosokom.-Vorschr.).

Rp. Decoct. Rad. Senegae 10,0 : 100,0
Morphini hydrochlorid. 0,02
Sirup. Liquiritiae 20,0

Pastilli Senegae E. DIETRICH.

Trochisci Senegae. Senega-Pastillen.

Rp. Extract. Senegae solid. Diet. 50,0
Sacchar. pulverat. 550,0
Mucilaginis Tragacanthae q. s.

Man formt 1000 Pastillen.

Hamburger Pastillen, von Ka. SCHMIDT, enthalten Chinin, Goldschwefel, Senega- und Melzeextrakt, Süßholz.

Senega-Pastillen von G. KÖTZ bestehen aus Senega-Fluidextrakt, Zucker und Milch- zucker (HAIN & HOLPER).

Senna.

1. *Folia Sennae* (Germ. Helv. Austr.). *Senna* (U-St.). *Senna Alexandrina et Indica* (Brit.). — *Sennablätter*. — *Feuille de séné* (Gall.). — *Senna Leaves*. *Alexandrian and East Indian or Tinnevely* (Tinnevely Brit.) *Senna*. Die Droge wird geliefert von den Blättchen verschiedener Arten der Gattung *Cassia* (Familie der *Caesalpiniaceae* — *Cassiaceae*), halbstruchigen Pflanzen mit gefiederten, bis 8zähligen Blättern und gelben Blüten mit 7 fertilen und 8 sterilen Staubblättern. Früchte vergl. unten.

Es kommen gegenwärtig nur noch die Blättchen von 2 Arten in Betracht:

1) *Cassia angustifolia* Vahl, var. β -*Royleana* Bischoff. Heimisch auf beiden Seiten des Rothen Meeres, seit dem Anfange des 19. Jahrhunderts kultiviert in Tinnevely, unweit der Südspitze Ostindiens. Nur diese letzteren Blätter gelangen in den Handel. Die Fiederblättchen sind bis 6 cm lang, bis 2 cm breit, lanzettlich, kurz gestielt, dach-



S. T.

Fig. 120. Tinnevely Senna.

Fig. 121. Blättchen und Hülsen der wilden *Cassia angustifolia* Vahl.

ziemlich dünn, von lebhaft dunkelgrüner Farbe, schwach behaart (Fig. 120). Man sammelt die Blättchen vor der Fruchtreife und trocknet an der Sonne. Geschmack etwas schleimiger als bei der folgenden Art. Besteht ausschließlich aus den sehr sorgfältig gesammelten und getrockneten Blättchen. Von allen Arzneibüchern zugelassen. Germ. läßt nur diese zu.

2) *Cassia acutifolia* Delile. Heimisch im mittleren Nilgebiete. Blättchen ei-

Fig. 132. Blättchen und Hülsen der *Cassia acutifolia* Delile.

rund, häufig bis lanzettlich, stumpf mit aufgesetztem Stachelspitzchen oder in letzteres übergehend, bis 3 cm lang. Farbe mattgrün, behaart. Konsistenz etwas lederig (Fig. 132). Die Blätter kommen allwärts über Alexandria oder über Häfen des Rothen Meeres in den

Handel. Sie werden ausserordentlich unrein gesammelt und müssen für den Handel verlassen werden. (Vergl. unten.) Zugelassen von allen Arzneibüchern, ausser der Germ.

Bau der Blätter. Dieselben sind monofacial gebaut, haben also auf beiden Seiten Palisaden, die ein ziemlich schmales Schwammparenchym einschliessen, das Oxalatdrüsen führt. Die Epidermiszellen beiderseits sind geradlinig polygonal mit einem Ueberzug von Wachskörnchen. Zahlreiche Epidermiszellen führen Schleim in Form einer Membranverdickung. Auf beiden Seiten rundliche, tiefliegende Spaltöffnungen und dickwandige, einzellige Haare mit warziger Membran oder deren sehr deutliche Narben (Fig. 133, 134).

Die Haare sind bei 1 120–150 μ lang und 12–15 μ breit, bei 2 160–220 μ lang und 16–20 μ breit. Um die Gefäßbündel Zellen mit Einzelkrystallen von Oxalat.

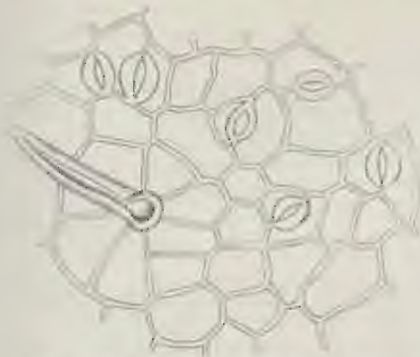


Fig. 133. Folia Sennae. Epidermis der Unterseite.



Fig. 134. Folia Sennae. Epidermis der Oberseite.

Im Pulver, das man mit Chloralhydrat aufheilt, fallen am meisten auf die Haare, Fetzen der Epidermis mit Spaltöffnungen und Haaren oder deren Narben, Fasern mit Krystallzellen aus den Gefäßbündeln, Palissaden und Drüsen.

Bestandtheile. Die Sennablätter enthalten als wirksame Bestandtheile wie Aloe, Cortex Frangulae, Rhiz. Rhei etc. (s. dort), Chrysophansäure und Emodin. Anche 10,30 Proc.

Verwechslungen und Verfälschungen. Die Tinnevelyblätter kommen fast immer völlig rein, d. h. frei von fremden Blättern und Theilen der Stammpflanze in den Handel, nur neuerdings hat man aus Madras die Blätter der *Cassia setigera* DC. nach London eingeführt. Sie sehen der echten Droge sehr ähnlich, sollen aber kahl sein, die sekundären Nerven gehen von den primären unter auffallend stumpfem Winkel ab. Bemerkenswerth ist auch die besonders im Pulver auffallende grosse Menge von Oxalattrüben.

Die von wildwachsenden Pflanzen gesammelten ägyptischen Blätter sind häufiger verunreinigt, indessen werden solche fremden Pflanzentheile beim Reinigen der Droge durch Abreiben etc. meist entfernt und finden sich nur ausnahmsweise in derselben, wie sie in die Apotheken gelangt. Es kommen als solche in Betracht:

1. Theile der Sennapflanze: Früchte, Blüten, Blattspindeln, Zweige.

2. Blätter und Theile anderer *Cassia*-Arten:

a) Blättchen der *Cassia obovata* Colladon und ihrer Form obtusata Hayen. Sie sind eiförmig, oben abgestutzt oder ausgerundet mit Stachelspitzchen (Fig. 135, 136).



Fig. 135.

Blättchen der *Cassia obovata* Colladon.

Fig. 136.

Blättchen und Hülse der *Cassia obovata* Coll. var. obtusata Hayen.

b) Blättchen der *Cassia pubescens* R. Brown. Oval, mit Stachelspitzchen, vorn abgerundet oder vertieft gestutzt, stark behaart.

c) Blättchen der *Cassia holosericea* Fresonina. Blätter kleiner wie bei der echten Senna, stärker abgestutzt, stark behaart.

3. Blätter anderer Pflanzen:

a) *Cynanchum Arghel Delile* (syn. *Solenostemma Arghel Hayne*) (Asclepiadaceae). Größer wie die der Senna, lanzettlich bis schmal eiförmig, steiflederig, verbogen, hockerig (Fig. 137). Behaart, die Haare mehrzellig. Das Blatt ist bifacial gebaut, hat also nur unter der Oberseite Palisaden, ferner im Mesophyll Milchsaftschläuche. An den mehrzelligen Haaren auch im Pulver zu erkennen. Nicht selten findet man unter der Droge auch die weissen Blüthen der Pflanze.



Fig. 137.
Blätter von *Cynanchum*
Arghel Delile.



Fig. 138.
Blatt der *Cori-*
aria myrtifolia.

b) *Pistacia Lentiscus* L. (1893 beobachtet). Im Gewebe des Blattes schizogene Sekretbehälter. Zwei Reihen Palisaden und in denselben zuweilen Oxalatdrüsen.

c) *Coriaria myrtifolia* L. Blätter dreinervig, kahl (Fig. 138).

d) *Tephrosia Apollinea Delile*. Blätter filzig, die Haare vielzellig.

e) *Glebularia Alypum* L. Mit kopfförmigen Drüsenhaaren und Krystallen in der Epidermis.

f) *Colutea arborescens* L.

Blätter verkohrt-herzförmig, dünn, nur unterseits anliegend behaart (Fig. 139).



Fig. 139.
Blättchen der *Colutea*
arborescens.



Fig. 140.
Blättchen der
Colutea crumata.

g) *Colutea erasmia* Aiton. Blätter sehr zart, fast kreisrund, an der Spitze abgestutzt (Fig. 140).

Durch Absieben wird eine aus Bruchstücken bestehende Sorte „Folia Sennae parva“ gewonnen; sie darf nicht verwandt werden (Helv.), da andere Blätter schwer oder gar nicht in ihr erkannt werden können, ebenso ist die Anwesenheit von Arghelblättern nach Austr. und U-St. unzulässig.

sig, während Helv. eine Beimengung derselben, sowie von Blattspindeln etc. bis zu 10 Proc. gestattet.

Aufbewahrung. Man bewahrt die Blätter theils ganz auf und giebt sie so im Handverkauf ab, theils als mittelfeine Species, theils als feines Pulver, letzteres zweckmässig vor Licht geschützt. Das Pulvern bedingt einen Verlust von etwa 5 Proc. durch Eintrocknen und Verstäuben.

Anwendung. Sennesblätter sind eins der gebräuchlichsten Abführmittel; sie wirken zu 1–2 g ohne Beschwerden; in Gaben von 2–5–10 g erzeugen sie leicht Leibschnitten, selbst Erbrechen. Sie werden innerlich im Aufguss (7,5–10:100) oder als Pulver mit geschmackverbessernden Zusätzen, wie Citronensäure, Anis, Ingwer, Elaeosacchar. Citri, Kaffee, ferner in Tabletten, Latwergen oder der beliebigen Form des Karella'schen Pulvers gegeben. Bisweilen auch als Klystier. Der Leibschnitten erregende Stoff soll in den kalten wässerigen Auszug nicht übergehen.

Folia Sennae Spiritu extracta. *Folia Sennae sine resina seu deresinata.* Mit Weingeist ausgezogene oder entharzte Sennesblätter. Ergänzb. Austr.: 1 Th. zerschnittene Sennesblätter nicht man 2 Tage mit 4 Th. Weingeist (87 proc.) aus, presst und trocknet. Die Blätter erhalten ein schöneres Aussehen, wenn man sie nach dem Auspressen nochmals mit etwa 1 Th. Weingeist abspült und dann sogleich trocknet; am wenigsten werden sie verändert, wenn man sie in einem Perkolator auszieht und ohne zu pressen (1) den Weingeist freiwillig verdunsten lässt. Ausbeute etwa 90 Proc. Sie wirken wie Sennesblätter, aber schwächer und ohne Leibschnitten zu erzeugen. Der das Sennaharz enthaltende Weingeist wird abdestillirt und zu gleicher Verwendung aufbewahrt; der Harzrückstand ist wertlos. Es ist unzweifelhaft, dass bei der Extraktion mit Weingeist ein erheblicher Theil der wirksamen Bestandtheile entfernt wird.

H. Folliculi Sennae (Ergänz.). **Fructus Sennae** (Holv.). — Sennesbälge. Sennesbälglein. Sennesfrüchte oder -schoten. — Fruit de séné (Gall.).

Es schreiben vor Holv. die Früchte von **Cassia obovata** Colladon (beschrieben werden aber diejenigen der **C. acutifolia**). Ergänzb. **C. acutifolia** und **C. angustifolia** Gall. dieselben.

Die Früchte (Hülsen) sind flach gedrückt, häutig, gegen die Naennaht gekrümmt, durch den Griffelrest schief und kurz geschnäbelt, an den Samen etwas aufgetrieben, bei **C. obovata** hier mit kammartigen Erhöhungen (Fig. 131. 132. 136). Die Gefäßbündel gehen von beiden Rändern zur Mitte. Die Früchte von **C. acutifolia** sind breiter als diejenigen von **C. angustifolia**. Die Samen sind verkehrt herzförmig, fast keilförmig, zusammengedrückt, runzelig-warzig.

Für den Nachweis der Früchte im Pulver sind von besonderer Wichtigkeit Schichten langer, dickwandiger, faserförmiger Zellen, die sich kreuzen.

Aufbewahrung. Wie bei **Folia Senna**.

Anwendung ebenso. Sie sollen milder wirken wie die Blätter.

Extractum Sennae. Sennaeextrakt. Extrait de séné. Gall. Wie **Extrait de digitale aqueux** Gall. (Bd. I, S. 1041. 1). Es empfiehlt sich, aus der zum Sirap eingedampften Brühe mittels Weingeist den Schleim zu fällen. Ausbeute etwa 25 Proc.

Extractum Sennae fluidum (U-St.). **Fluid Extract of Senna** wird aus gepulverter Senna (No. 30) wie **Extractum Rhamni Purshiani fluidum** U-St. (S. 728) bereitet. Auf gleiche Weise erhält man aus entharzter Senna das **Deodorized Fluid Extract of Senna** der Nat. form.

Extractum Sennae solidum (Diet.) wie **Extractum Colombo solidum** (Bd. I, S. 937).

Sirupus Sennae. Sennasirup. Syrup of Senna. Germ.: 10 Th. Sennesblätter (II) und 1 Th. Fenchel werden, mit 5 Th. Weingeist durchfeuchtet, mit 60 Th. Wasser 12 Stunden ausgezogen, dann ohne Pressung durchgeseiht. Man erhitzt den Auszug zum Sieden, läßt erkalten und bereitet aus 35 Th. Filtrat und 65 Th. Zucker 100 Th. Sirap. — Brit.: 1200 g Senna zieht man 3 Tage mit 1200 cem, dann nochmals 24 Stunden mit 450 cem Weingeist (30 vol. proc.) aus, presst beide Male stark aus, zieht noch 3 Stunden mit 450 cem Weingeist aus und dampft die Pressflüssigkeit ein, dass sie, mit den andern vereinigt, 1200 cem beträgt. Man erhitzt das Ganze auf 82,2° C., filtrirt nach 24 Stunden, löst 1500 g Zucker, fügt 0,6 cem Korianderöl, in 2,4 cem 90 proc. Weingeist gelöst, hinzu und bringt mit Wasser auf 2760 g. — U-St.: 250 g Alexandriner Senna übergiesst man mit 700 cem kochendem Wasser, zieht 24 Stunden bei 60° C. aus, presst und sammelt durch Nachwaschen 600 cem; man mischt 5 cem Korianderöl, in 150 cem Weingeist (91 proc.) gelöst, hinzu, läßt absetzen, filtrirt, bringt das Filtrat durch Nachwaschen mit Wasser auf 550 cem und stellt durch Lösen von 700 g Zucker ohne Erwärmen 1000 cem Sirap her.

Tinctura Sennae. Teinture ou Alcoolé de séné (Gall.). Aus 1 Th. grob gepulv. Senna und 5 Th. Weingeist (60 proc.) durch 10tägige Maceration.

Apozema laxativum (Gall.).	
Pisana regalia. Apozeme laxatif.	
Pisana regalia.	
Rp. Fruct. Anisi	
Fruct. Coriandri	22 5,0
Folior. Sennae	
Folior. recent. Petroselin.	
Natrii sulfuric.	22 15,0
Fructum Citri in orbiculos conc. I	
Aquae frigidae	1000,0
Man macerirt 24 Stunden, presst und filtrirt.	
Electuarium antihæmorrhoidale.	
Kerella-Latwerg.	
Rp. Foliorum Sennae sub. pulv.	15,0
Radicis Liquiritiae	10,0
Fructus Fœniculi pulv.	10,0
Sulfuris depurati	10,0
Simpli Menthae pipert.	50,0 vel q. s.

Electuarium e Senna.	
Electuarium apocricæ a lentitum a.	
ecceproticum. Electuarium Sennae com-	
positum. Confectio Sennae. Ecthinæde	
Latwerg. Sennalatwerg. Latwerg.	

Electuaire lenitif. Confection of Senna.
Lentiva electuary.

I. Electuarium e Senna (Germanica).	
Rp. Folior. Sennae sub. pulv.	1,0
Sirapi simplici	4,0
Pulpae Tamarind. depur.	5,0

Man mischt und erwärmt 1 Stunde im Dampfbade.

II. Electuarium lenitivum (Indica).

Rp. Tartari depurati	1,0
Folior. Sennae pulv. (VI)	2,0
Mellia depurati	3,0
Pulpae Tamarind. dep.	4,0

mischt man im Dampfbade.

III. Electuarium lenitivum (Austriac).

Rp. Folior. Sennae pulv.	1,0
Taraci depurati	1,0
Pulpae Tamarind. dep.	2,0
Rosch Sambuci	2,0
Pulpae Prunorum	4,0
Mellia depurati	q. s.

Im Wasserbade zu bereiten.

IV. *Confectio Sennae* (Britannica).

Rp. 1. <i>Caricorum</i>	100,0
2. <i>Fructus Pruni domestici</i>	80,0
3. <i>Pulpae Cassiae</i>	120,0
4. <i>Pulpae Tamarind. crudae</i>	120,0
5. <i>Sacchari albi</i>	400,0
6. <i>Extracti Glycerici</i>	(Brit.) 18,0
7. <i>Foliorum Sennae pulver.</i>	24,0
8. <i>Fructus Caricandri</i>	40,0
9. <i>Aquae destillatae</i>	q. s.

Man kocht 1 und 2 mit 300,0 Wasser 4 Stunden, ergänzt das verdampfte Wasser, fügt 3 und 4 hinzu, digerirt 2 Stunden, weicht durch ein Haarsieb (verwirft das Zurückbleibende), kocht 5 und 6 unter Erwärmen, fügt alsbald die Mischung von 7 und 8 hinzu und bringt durch Eindampfen oder Zusatz von 9 auf 1000,0.

V. *Confectio Sennae* (United States).

Rp. 1. <i>Cassiae Folliculae</i>	100,0
2. <i>Pulp. Tamarind. crud.</i>	100,0
3. <i>Fruct. Pruni domest. conc.</i>	70,0
4. <i>Caricorum conc.</i>	120,0
5. <i>Sacchari albi pulv.</i>	550,0
6. <i>Foliorum Sennae pulv.</i>	(No. 89) 100,0
7. <i>Olei Caricandri</i>	5,0
8. <i>Aquae</i>	q. s.

Man erhitzt 1—4 mit 200,0 von 8 in verschlossenem Gefäße 3 Stunden im Wasserbade, reibt durch ein grobes, dann durch ein feines Haarsieb, behandelt den Rückstand nach kurzem Erhitzen mit 150,0 von 8 ebenso, kocht in der Pulpa 5, dampft auf 200,0 ein, fügt 6 und 7 hinzu und macht noch warm.

VI. *Electuarium de sennae composit.* (Galien).

Rp. 1. <i>Mordell mundici</i>	60,0
2. <i>Rhizomatis Polypodii</i>	60,0
3. <i>Foliorum recent. Mercurialis</i>	120,0
4. <i>Foliorum recent. Scelopendri</i>	45,0
5. <i>Passularum majorem (Malaga)</i>	60,0
6. <i>Infusarium</i>	45,0
7. <i>Foliorum Sennae pulv.</i>	60,0
8. <i>Sacchari</i>	1200,0
9. <i>Pulpae Tamarindorum</i>	200,0
10. <i>Pulpae Cassiae</i>	200,0
11. <i>Pulpae Prosopis</i>	200,0
12. <i>Folliculor. Sennae pulv.</i>	150,0
13. <i>Fructus Foeniculi</i>	10,0
14. <i>Fructus Anisi</i>	10,0
15. <i>Radix Liquiritiae</i>	10,0
16. <i>Aquae destillatae</i>	q. s.

Man bereitet eine Abkochung aus 1, dann 2—6 mit q. s. von 11 und presst aus; ferner einen Aufguss aus 7 und q. s. von 11, mischt beide und dampft auf 2500,0 ein. Durch Lösen von 8 bereitet man einen Sirup vom spec. Gew. 1,37 und bringt mit 9 und 10 zur Lauge.

Sensitivberge ist an einem kühlen, trocknen Orte in Porcellangefäßen aufzubewahren. Sie hält sich am so besser, je fester die Consistenz ist. Man giebt sie zu 6—15 g in Oblaten.

Elixir catharticum compositum (Nat. facin.).

Compound Cathartic Elixir.

Rp. <i>Extracti Sennae fluidi</i> (U-St.)	100 mm
<i>Extracti Podaghylli</i>	62 "
<i>Extracti Lepandae</i>	60 "
<i>Extracti Jalapae fluidi</i> (s. S. 105)	50 "
<i>Tincturi antronali</i>	125 g
<i>Natrii bicarbonat.</i>	10 "
<i>Elixir Taraxaci comp.</i>	

(Nat. form.) 250 conc

Elixir Glycericacae (Nat. form.)

q. s. ad 1000 conc.

Nicht filtriren, sondern vor dem Gebrauche ausschütten.

Enema purgans (Gall.).*Lavement purgatif*

Rp. <i>Infusi Foliorum Sennae</i>	15,0; 500,0
<i>Natrii sulfurici</i>	15,0

Cassiae cordifoliae Warren.*Essentia cordifoliae* Warren.Rp. *Folior. Sennae**Fruct. Caricandri**Fruct. Foeniculi* ss 5,0*Coccinellae**Croci**Succ. Liquiritiae* ss 2,5*Mellis crudi* 100,0*Aquae**Spiritus Olivi* ss 500,0*Hydromel infantum* (Austri.).

Kinderzucker.

Rp. *Infusi Sennae cum Manna* (Austri.) 30,0*Sirupi Sennae cum Manna* (Austri.) 10,0*Infusum laxans* (Form. mag. Berol. et Colon.).Rp. *Infusi Foliorum Sennae* 15,0; 150,0*Magnesi sulfurici* 45,0*Infusum Sennae* (Brit.).*Infusion of Senna.*Rp. *Foliorum Sennae conc.* 100,0*Rhizomatis Zingiberis conc.* 5,25*Aquae stillantis* 1000,0Nach $\frac{1}{4}$ Stunde ausschütten.*Infusum Sennae compositum.**Infusum Sennae cum Manna* (Austri.).*Infusum laxans* Viennense. *Infusum Sennae**Viennense*. *Potio laxans Viennensis*.

Wiener Trank oder Tränkehen. Manna-

haltiger Sennaaufguss. Laxiränkehen

Infusum de Vienna. *Tisana doctae com-**posita*. *Compound Infusion of Senna.*

I. Germanica IV.

Rp. 1. <i>Foliorum Sennae conc.</i> (II)	100,0
2. <i>Aquae fervidae</i>	200,0
3. <i>Tincturi antronali</i>	100,0
4. <i>Natrii carbonici</i>	2,0
5. <i>Mannae</i> ¹⁾	200,0
6. <i>Aquae fervidae</i>	q. s. ad 550,0
7. <i>Spiritus</i> (87 proc.)	50,0

Man erwärmt 1 und 2 fünf Minuten im Wasserbade, lässt erkalten, presst aus, kocht 3—5, seilt durch, fügt 6 und 7 hinzu, lässt 24 Stunden absetzen und gießt klar ab.

II. Helvetica.

Rp. *Infusi Foliorum Sennae* 10,0; 80,0*Mannae*¹⁾ 10,0*Tincturi antronali* 10,0

Die klare Flüssigkeit soll 100,0 betragen und nur auf Verlangen herbeigeführt werden.

III. Austriaca.

Rp. *Infusi Foliorum Sennae Alia* 25,0; 200,0*Mannae*¹⁾ 75,0

Vor der Abgabe zu filtriren.

IV. United States.

Rp. 1. <i>Foliorum Sennae</i>	60,0
2. <i>Fructus Foeniculi contusi</i>	30,0
3. <i>Aquae stillantis</i>	800,0
4. <i>Mannae</i> ¹⁾	120,0
5. <i>Magnesi sulfurici</i>	120,0
6. <i>Aquae frigidae</i> q. s. ad 1000,0 conc.	

Man infundirt und kocht 1. 2.

Warme Trank wird in kleinem, ganz gefüllten

Glasen kühl, vor Licht geschützt und nicht

länger als 14 Tage aufbewahrt. Die durch Ein-

dampfen hergestellten Formen: *Infusum Sennae**comp. duplex* und *triplex* liefern beim Wieder-

auflösen ein Präparat, das an Wirksamkeit nicht

einem frisch bereiteten Infusum gleichkommt.

¹⁾ Man verwendet die Manna stets in fragmentis.

Infusum Sennae silium (Ph. Russ.).

Rp. Infusi Foliorum Sennae	15,0:150,0
Natrii sulfurici	
Mellis depurati	aa 15,0

Liquor Sennae concentratus (Brit.).**Concentrated Solution of Senna.**

Rp. 1. Foliorum Sennae pulv. (No. 5)	1000 g
2. Aquae destillatae	q. s.
3. Tincturae Zingiberis	125 cem
4. Spiritus (90 vol. proc.)	100 cem.

Man theilt 1 in 3 gleiche Theile, stellt durch Perkolation von Th. I mittels 2 250 cem Perkolat her und verdampft weiter Th. II und III, wie bei Extract. Sennae Liquid. Brit. (S. 849) angegeben, so dass man schliesslich 800 cem Auszug erhält, die man 5 Minuten auf 62,2° C. erhitzt, mit 2 und 4 gemischt 7 Tage bei Seite stellt und nach dem Filtriren auf 1000 cem bringt.

Mistura Sennae composita (Brit.).**Compound Mixture of Senna. Black Draught.**

Rp. 1. Magnesi sulfurici	250,0
2. Extract. Glycyrrhiz. Liquid.	50,0 cem
3. Tinct. Carianom.	
comp. (Brit.)	100,0 "
4. Spiritus Ammon. aromat.	30,0 "
5. Infusi Sennae	q. s. ad 1000 "

1 wird zunächst in der Hälfte von 5 gelöst.

Pilula solventes Rosae.

Rp. Foliorum Sennae pulv.	
Kali sulfurici	
Saponis medietati	aa 5,0
Extract. Tamarac.	q. s.

Man formt Pillen von 0,2 g.

Potio laxativa seu cathartica HYGIENAE.

Rp. Infusi Fol. Sennae	3,0:220,0
Rhizomatis Griseb.	0,0
Pulpas Tamarindorum dep.	20,0
Mucosae clostae	20,0
Mellis rosm.	10,0

Potius haemorrhoidalis

(Form. mag. Berl. et Colon.).

Rp. Foliorum Sennae	
Magnesia white	
Sacchari albi	
Sulfuris depurati	
Tartari depurati	aa 10,0

Potius emollientes HENRY.

Rp. Fructus Anisi	5,0
Corticis Ligni Sassafras	
Fructus Foeniculi	
Radicle Helianthi	
Tubercula Jalapae	aa 10,0
Foliorum Sennae	
Ligni Guaiaci	
Rhizomatis Imperator.	aa 20,0

1 Th. dieses Pulvers gleicht mit 3 Th. Mel depur. das Electuarium emollientissimum HENRY.

Syrupus Sennae cum Manna (Germ.).

Rp. Syrupi Manna	
Syrupus Sennae	aa

Syrupus Sennae aromaticus (Nat. form.).**Aromatic Syrup of Senna.**

Rp. Foliorum Sennae pulv. (No. 5)	125,0 g
1. Tubercula Jalapae	50,0 "
Rhizomatis Iridi	17,5 "
Corticis Cinnamomi	4,0 "
Caryophyllorum	4,0 "
Semina Myristicae	2,0 "
2. Olei Citri	1,0 cem

3. Sacchari albi	750,0 g
------------------	---------

4. Spiritus diluti (St. proc.) q. s. ad 1000,0 cem.
Man mischt 1 und 2, perkolirt mittels 4, fängt die ersten 500 cem für sich auf, löst darin 3 und perkolirt 1, a. weiter, bis man 1000 cem Gesamtmengenigkeit erhalten hat.

Syrupus Sennae compositus (Nat. form.).**Compound Syrup of Senna.**

Rp. Olei Gaultheriae	4 cem
Spiritus (St. proc.)	60 "
Extract. Sennae fluidi	125 "
Extract. Rhei fluidi	35 "
Extract. Prunellae fluidi	35 "
Syrupus Sacchari (U-St.)	
q. s. ad 1000 "	

Man kocht und mischt in obiger Reihenfolge.

Syrupus Sennae compositus JAKOWITZ.**Jakowitsch's.**

Rp. Boracis	10,0
Fructus Anisi	
Fructus Foeniculi	aa 15,0
Foliorum Sennae	150,0
Aquae destillata	550,0
In solutione	400,0
solve Sacchari	500,0

Species catharticae KÖLLER.**KÖLLER's Blutreinigungsmittel.**

Rp. Fructus Anisi	5,0
Rhizomatis Griseb.	5,0
Radicle Ononidis	10,0
Radicle Taraxaci	10,0
Ligni Guaiaci	20,0
Foliorum Sennae	50,0

Species Hamburgenses (Hergsch.).**Hamburger Thee.**

Rp. 1. Acidi tartarici	5,0
2. Aquae	4,0
3. Fructus Coriandri contusi	15,0
4. Mannae conglutina bene levigata	10,0
5. Foliorum Sennae concors.	60,0

Man kocht 3 mit der Lösung von 1 in 2, trocknet und mischt mit 4 und 5.

Species Barbaram alpinarum.**Alpenkräuterthee (Münch. Vascular.).**

Rp. Corticis Frangulae	40,0
Foliorum Sennae	20,0
Florum Thibae	10,0
Florum Sambuci	10,0
Florum Verbasci	5,0
Florum Arnicae	5,0
Radicle Ononidis	5,0
Radicle Levistici	5,0

Species laxantes (Germ. Helv.).

Species laxantes St. German. Species purgativae. Abführender Thee. St. German's abführende Species. Saint-Germains. Espèces purgatives (Gall.). Thé de Saint-Germain. Thé de santé. Laxative species.

I. Germanica IV.

Rp. 1. Fructus Anisi contusi	105,0
Fructus Foeniculi	125,0
2. Kali tartarici	22,5
Aquae	125,0
3. Acidi tartarici	37,5
Aquae	37,5
4. Florum Sambuci	250,0
5. Foliorum Sennae conc. III	400,0

Man kocht 1 mit Lösung 2, nach $\frac{1}{2}$ Stunde mit Lösung 3, trocknet und mischt 4 und 5 hinzu.

II. Helvetica.

Rp. Foliorum Sennae (II)	4,0
Florum Sambuci	3,0
Fructus Anisi	1,0
Fructus Foeniculi	1,0
Tartari depurati (III)	1,0

III. Austriaca.

Rp. Foliorum Sennae sine resina	50,5
Florum Thiae conc.	30,0
Fructus Foeniculi cont.	15,0
Tartari depurati conc.	7,5

IV. Gallica.

Rp. Foliorum Sennae	40,0
Florum Sambuci	30,0
Fructus Anisi	20,0
Fructus Foeniculi	10,0
Tartari depurati	10,0

Der nach II, III und IV berechnete Thee ist vor
jedemaligem Gebrauch gut durchzumischen, weil
sich das schwerere Salz am Boden ansammelt.

Species laxantes Dr. Hofari.

Hofarthee.

Rp. Foliorum Sennae conc. (II)	10,0
Florum Chamomill. roman. (II)	
Florum Acaciae conc. (II)	
Florum Rhoead. "	
Florum Lanil	
Fructus Carvi contusi	35 1/2

Species laxantes Schrammii.

Schramm'scher oder Dreesener Thee.

Rp. Foliorum Sennae conc.	3,0
Fructus Foeniculi contus.	2,0
Fructus Anisi contus.	1,0
Liqui Sacchari rubri minutim conc.	1,0

Species laxantes Gasteienses.

Gasteiner Thee.

Rp. Florum Calotropae	5,0
Rhizomatis Polygalli conc.	5,0
Sacchari candidi albi cont.	10,0
Foliorum Sennae conc.	30,0
Radices Liquirit. □ conc.	20,0
Manna elect. sicc. conc.	30,0
Passularum minorum	10,0

Species Marienbadenses.

Marienbader Thee.

Wie der vorige, doch statt Passulae ebensoviele
Caricae conjugatae.

Alpenkräuterthee, Schönle's: Folia Sennae, Herba Galeops., Heder. terr., Thymi.
Radix Liquirit.

Alpenkräuterthee, Wizen's: Eine Art Holthee, darin Folia Sennae, Menthae,
Millefolii, Farfarae, Asperulae, Radix Althaeae etc.

BICKEL'scher Thee: Anis, Fenchel, Kümmel, Holzkassia, Senna.

Blutreinigungsthee. 1) Amerikanischer von Kuhn: stimmt fast mit dem Wizen'schen
(s. oben) überein. 2) Kölln's: desgl. 3) Wilm's: antiarthritischer, arthreumatischer:
17 Bestandtheile, darunter Senna, Dulcamara, Liquiritia, Sarsaparilla, Farfara etc.

Bunaenliqueur, Henkel's, ist eine Tinktur aus Gentiana, Senna, Fructus Aurantii
immaturi, Gutti, Acidum salicylicum, Kalium bicarbonicum. — Dessen Trank gegen Fett-
sucht eine Tinktur aus Aloe, Gentiana, Senna, Frangula.

Cedern-Essenz, Sommer's, ist eine Tinktur aus Crocus, Senna, Rheum, Folia Trifolii.
Gaisr'scher Thee aus Berlin: Folia Bucco, Sennae, Herba Fumariae, Violae
tricoloris, Lignum Guajaci, Sassafras, Radix Ononidis und Sarsaparillae.

Hamburger Thee von FARRER & Co. siehe Species Hamburgenses.

Kräuter-Heilmittel von LAMPE in Goslar bestehen im wesentlichen aus Rheum,
Senna, Frangula, Gentiana u. a. Bittermitteln.

Kräuterpulver von BORRHAVE: Folia Althaeae, Sennae, Radix Liquiritiae.

Species Lignorum cum Senna (Münch. Vericht.)

Rp. Specierum Lignorum	50,0
Foliorum Sennae Tinnocly	20,0

Species pectorales laxantes (Dresd. Vericht.)

Rp. Foliorum Sennae	1,0
Specierum pectoralium cum fructibus	3,0

Tabulae Sennae.

Sennatabletten.

Rp. Foliorum Sennae pur.	10,0
Sacchari albi	7,0
Gummi arabici	0,5

Man feuchtet mit Syrr. dilut. an und presst 20
Tabletten.

Tinctura cathartica sive laxativa.

Tinctura Sennae cum Rheo.

Blutreinigungsselixir.

Rp. Foliorum Sennae conc.	100,0
Rhizomatis Rhei	50,0
Tuberis Jalapae gr. pulv.	25,0
Fructus Anisi siccati cont.	30,0
Fructus Coriandri cont.	20,0
Aquae destillatae	400,0
Spiculus (87 spec.)	600,0

In solutis solvo

Sacchari albi	100,0
---------------	-------

Tinctura Sennae composita (Brik.)

Elixir Salviae. Compound Tincture of
Senna

Rp. Foliorum Sennae	300 g
Passularum majorum sine seminibus	100 "
Fructus Carvi	25 "
Fructus Coriandri	25 "
Spiritus (45 vol. spec.)	1000 com.

Vinum Sennae (Bad. Taxe).

Sennawein.

Wie Vinum Condango Germ. (Bd. I, S. 462.)

Vinum Sennae compositum B. DREYERSEN.

Rp. 1. Foliorum Sennae sine resina	50,0
2. Vini Xerensis	850,0
3. Gelatine	1,0
4. Aquae destill.	10,0
Tincturae Corticis Aurantii	50,0
Tincturae Zingiberis	10,0
5. Tincturae aromaticae	5,0
Mellis depurati	100,0

Man macerirt 1 mit 2 acht Tage, presst aus, fügt
2, in 4 gelöst, und 5 hinzusetzt und filtrirt nach 8
Tagen. Der Wein bleibt klar. Zu 15,0 bei Häm-
orrhoiden.

Kräuterthee von LE BEAU, BOERHAVE, LAMPE, DELACRUZ, MERVAY, WENDHAM, ferner Universalthee von HABERSCHEIT, K. MAYR, Dr. MORPHY sind sämtlich Mischungen nach Art des Spanischen Kräuterthees, der aus etwa 25 Drogen besteht. Sie lassen sich durch ein Gemisch aus Species Lignorum mit Species pectorales cum fructibus ersetzen.

Lebenselixir von SIBBELL ist eine Tinktur aus Faulbaumrinde, Senna, Rhabarber, Zimmt mit ätherischen Ölen.

Mahlerthee, Species Mahleri: Flores Anacinae 1, Species pectorales 2, Folia Sennae 3, Flores Chamomillae 3 (Züricher Vorschr.).

Malkurthee heisst eine Mischung aus Species Lignorum und Species laxantes St. Germain.

Orfilin, ein Kräuter-Nährpulver enthält unter 18 z. Th. harmlosen Arznei- und Küchenkräutern auch Senna.

Reinigungsthee, Sraousska's: Kornblumenkraut mit Sennesblättern.

Schmidlpulver ist Pulvis aromaticus mit Rhizoma Rhei und Folia Sennae.

Thé purgatif de Chambard: Folia Sennae, Fragariae, Hyssopi, Veronicae, Flores Calendulae und Sambuci.

Thé de Smyrne: Species laxantes, Manna, Folia Veronicae.

Serpentaria.

Radix *Serpentariae* (Ergänz.). *Serpentariae Rhizoma* (Brit.). *Serpentaria* (U-St.). *Radix Serpentariae virginiana*. *Radix colubrina* seu *viperina*. — Virginsche Schlangenzurzel. — *Souche de serpentinaire de Virgine* (Gall.). — *Serpentary Rhizome*. *Virginia Snakeroot*. *Birch-worth*.

Ist das Rhizom mit den Wurzeln von *Aristolochia Serpentaria* L. (*Aristolochiaceae* — *Aristolochiales*). Heimisch in Nordamerika von Florida bis zum Mississippi.

Das Rhizom ist 2 cm lang, 2 mm dick, schwach knotig, oben mit abgestorbenen Stengelresten, unten mit Wurzeln. Es lässt ein kleines, excentrisches Mark, einen strahligen Holzkörper und eine schmale Rinde erkennen (Fig. 141), die Wurzel ein kleines, primäres Bündel, umgeben von der deutlichen Endodermis und eine dicke Rinde. — Geruch und Geschmack scharf gewürzhaft.

Bestandtheile. Aetherisches Öl (vergl. unten).

U-St. lässt ausser der genannten Art auch *A. reticulata* Nutt. zu. Es kommen vor als Verfälschungen: *Hydrastis*, *Ginseng*, *Cypripedium* und *Spigelia* (vergl. die betr. Artikel).

Verwendung. Früher als stimulirendes Mittel bei Fieber und Typhus. 0,5–1,5 g mehrmals täglich im Infusum.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Blech- oder Glasgefässen.

Oleum Serpentariae. Schlangenzurzel-Öl. Aus der Droge erhält man bei der Destillation 1–2 Proc. eines baldrianähnlich riechenden Oeles vom spec. Gewicht 0,89–0,99. Der einzige darin nachgewiesene Bestandtheil ist Borncol, $C_{10}H_{18}$, OH, wahrscheinlich als Aether in dem Öle enthalten.

Extractum Serpentariae fluidum (U-St.). **Fluid Extract of Serpentaria.** Wie **Extractum Eriodictyi fluidum** (Bd. I, S. 1056). Zum Befeuchten genügen 300 ccm.

Infusum Serpentariae (Brit.). **Infusion of Serpentry.** 50,0 *Radix Serpentariae*, 1000,0 *Aquae ebullientis*. Nach $\frac{1}{4}$ Stunde durchsieben.

Liquor Serpentariae concentratus (Brit.). **Concentrated Solution of Serpentry.** Aus 500 g *Radix Serpentariae* (Pulver No. 40) und 1250 ccm oder q. s. Weingeist (20 vol. proc.) im Verdrängungswege (zum Befeuchten 250 ccm) 1000 ccm Perkolat.

Tinctura Serpentariae. **Tincture of Serpentry.** Brit.: Aus 200 g *Radix Serpentariae* (No. 40) und q. s. Weingeist (70 vol. proc.) im Verdrängungswege (zum Befeuchten 200 ccm) 1000 ccm Tinktur. — U-St.: Aus 100 g Wurzel und q. s. einer Mischung aus 650 ccm Weingeist und 350 ccm Wasser 1000 ccm Tinktur ebenso.



Fig. 141. Querschnitt durch das Rhizom von *Aristolochia Serpentaria* L.

Serpillum.

Herba Serpylli (Germ. Helv. Austr.). — Quendel. Quendelkraut. Wilder oder Feld-Thymian. Feldkümmel. Gandelkraut.¹⁾ — Serpolet (Gall.). Herbe de thym sauvage. — Mother of thyme.

Ist das blühende Kraut von **Thymus Serpyllum** L. (Labiatae — Stachyoideae — Thyminae). Verbreitet in Nordafrika, Europa und Centralasien. Halbbetraubt mit kriechenden, an den Knoten wurzelnden Stengeln. Blätter länglich, höchstens 1 cm lang und 7 mm breit, sich in den 3 mm langen Blattstiel verschmälend. In den Achseln der Blätter Seitentriebe mit reichblüthigen Blüthenköpfchen, aus Scheinquirlen bestehend. Kelch braunroth, Krone purpur oder weisslich. Blüthen entweder zwittrig mit grossen Korollen oder weiblich mit kleineren Korollen. Das Blatt zeigt im Querschnitt 2 Palisadenschichten, bis vierzellige, warzige Gliederhaare und für die Labiaten charakteristische Drüsenhaare. **Bestandtheile.** Aetherisches Oel. (Vergl. unten.)

Man sammelt die blühenden Zweige (Germ. Helv.) oder das ganze blühende Kraut (Austr.) im Juni und Juli, trocknet im Schatten und bewahrt es geschnitten in Blechgefässen auf. 7 Th. frisches geben 2 Th. trocken.

Dient innerlich im Aufguss als Magenmittel, äusserlich zu Kräuterkissen und Bädern.

Oleum Serpylli. Trocknes Kraut, liefert bei der Destillation 0,15—0,6 Proc. eines angenehmen melissenartig riechenden Oeles vom spec. Gewicht 0,890—0,920. Es enthält Thymol, $C_{10}H_{18}O$, Carvacrol, $C_{10}H_{18}O$, Cymol, $C_{10}H_{18}$, neben geringen Mengen eines Terpens $C_{10}H_{16}$.

Aqua Serpylli. Olei Serpylli gutt. I. Aquae tepidae 100,0.

Spiritus Serpylli. Quendelspiritus. Quendelgeist. Ergänz. Helv.: 25 Th. Quendel lässt man 24 Stunden mit je 75 Th. Weingeist und Wasser stehen und destillirt dann 100 Th. ab. Klar, farblos. Spec. Gew. 0,895—0,905.

Aqua benedicta.

Aqua Serpylli composita. Gottesgnadenwasser.

Rp. Olei Serpylli	0,5
Olei Cinnamon	
Olei Foeniculi	
Olei Macis	
Olei Thym	aa 0,25
Spiritus dilut	100,0.

Mixtura cardiotonica PAUL.

Rp. Extracti Convallaris aquos	10,0
Infusi Herbae Serpylli	10,0:100,0
Sirupi Corticis Auranti	30,0
Täglich 2 Esslöffel.	

Spiritus Serpylli compositus.

I. Monachus Vorsch.	
Rp. Spiritus Serpylli	80,0
Mixtura oleosa balsamica	20,0

II. Badische Taxe.

Rp. Spiritus Serpylli	80,0
Tinctura Strychni	5,0
Liquoris Ammonii caustici	15,0

Glehwasser von Metzger ist eine Mischung aus Essigsäure und Quendelgeist.

Serum.

Das Wort „Serum“ dient zur Bezeichnung verschiedener Substanzen. So bedeutet es z. B. die Molken der Milch (s. S. 250 (Serum Lactis), ferner die klare Flüssigkeit, welche sich aus dem Blute (s. S. 807, Serum Sanguinis) abscheidet, wenn dieses einige Zeit in der Ruhe gestanden hat. Man bezeichnet damit aber auch Arzneimittel, welche die letzten Jahre namentlich gegen Infektionskrankheiten geschaffen haben und dieses Heilverfahren selbst als „Serumtherapie“.

Die Serumtherapie (Orrhotherapie, Orrhotheorie) ist eine Frucht der modernen Bakteriologie. Die letztere hat den Beweis erbracht, dass die Mehrzahl der Infektionskrankheiten (muthmasslich sogar alle Infektionskrankheiten) auf die Thätigkeit spezifischer Mikroorganismen zurückzuführen ist. Eine Infektion kommt zu Stande, indem der zuge-

¹⁾ Unter diesem Namen auch *Herba Hederae terrestris* (Band I; S. 1218).

hörige spezifische Erreger in den thierischen Körper einwandert und hier solche Bedingungen findet, die ihm gestatten, sich zu vermehren. Man nimmt an, dass die pathogenen Mikroorganismen während ihres Aufenthaltes im thierischen Organismus spezifische Stoffwechselprodukte (Toxine, Bakterientoxine) erzeugen, welche in hohem Grade giftig sind, und auf deren Anwesenheit wenigstens ein grosser Theil der bekannten spezifischen Krankheits Symptome zurückzuführen ist.

Wie hat man sich nun die Thatsache zu erklären, dass auch die Infektionskrankheiten häufig in Genesung übergehen; wie die Thatsache, dass es eine Immunität gegen gewisse Infektionskrankheiten giebt?

Man nimmt an, dass in dem thierischen (menschlichen) Blute gewisse Schutzstoffe (Alexine) präformirt enthalten sind. Diese haben in der Art von Fermenten die Fähigkeit, die eingewanderten Mikroorganismen aufzulösen und dadurch zu töten. Je nachdem ein thierisches (menschliches) Blut weniger oder mehr von diesen „Alexinen“ enthält, wird es weniger oder mehr im Stande sein, etwa eingewanderte Mikroorganismen abzutöten, d. h. sich einer Infektion zu erwehren. Ausser diesen Alexinen steht dem Körper noch eine zweite Möglichkeit zur Verfügung, sich der Infektion durch pathogene Mikroorganismen zu erwehren. Die pathogenen Mikroorganismen erzeugen im Verlaufe ihres Stoffwechsels zwar die giftigen Toxine, gleichzeitig aber treten im Blute des erkrankten Individuums gewisse Stoffe auf, welche die Fähigkeit haben, die Giftwirkung der Toxine aufzuheben und die eingewanderten Mikroorganismen zu töten bez. in ihrer Entwicklung zu heinmen. Diese werthvollen Körper werden Antikörper oder Antitoxine genannt, und sie sind ebenso spezifischer Natur wie die Toxine. Eine Infektionskrankheit geht also nach den heutigen Anschauungen in Genesung über, wenn die Menge der Alexine und Antikörper über die der Mikroorganismen und Toxine überwiegt, und sie verflucht letal, wenn der Körper nicht mehr im Stande ist, die nöthigen Mengen von Alexinen und Antikörpern zu produciren. Man nimmt zur Zeit an, dass die Toxine die Stoffwechselprodukte der Bakterien sind, die Antitoxine aber von dem erkrankten Organismus, wahrscheinlich von dessen Leukocyten gebildet werden, ohne dass diese Frage aber als endgültig entschieden angesehen werden kann, da sich auch andere Erklärungen als möglich denken lassen.

Es hat sich alsdann weiterhin herausgestellt, dass ein Körper, welcher eine bestimmte Infektionskrankheit glücklich überstanden hat, gegen diese Krankheit nunmehr kürzere oder längere Zeit unempfindlich (immun) geworden ist. Man erklärt dies durch die Annahme, dass in dem Blute nunmehr soviel Schutzstoffe circuliren, dass die etwa von neuem eingeführten pathogenen Mikroorganismen nicht mehr zur Entwicklung gelangen können. Es hat sich aber weiter gezeigt, dass das Blut eines solchen geheilten Individuums im Stande ist, heilkräftig bei der in Frage kommenden Krankheit zu wirken, wenn man es in Form des Blutserums in einen anderen Körper einführt, ebenfalls aus dem Grunde, weil das Blut des geheilten Körpers Schutzstoffe enthält, welche heilkräftig auch bei anderen Individuen wirken.

Diese Verhältnisse hat man in doppelter Weise therapeutisch auszunutzen verstanden; die beiden hiernach sich ergebenden Heilmethoden werden als Toxinbehandlung (Bakterientoxinbehandlung) und als Serumtherapie unterschieden.

a) Toxinbehandlung. Das Wesentliche dieser Heilmethode besteht darin, dass man dem erkrankten Körper das Virus (Gift) derjenigen Krankheit zuführt, welche ihn befallen hat. Man spritzt z. B. einem an Tuberkulose Erkrankten die Stoffwechselprodukte des Tuberkelbacillus (das Toxin des Tuberkelbacillus) ein. Hierdurch wird der Organismus angeregt zur Produktion von Antitoxin. Indem man die Menge des einzuführenden Toxins allmählich steigert, vergrössert man zugleich die Menge der gebildeten Antitoxine, die schliesslich so gross wird, dass Heilung eintritt.

Der Nachtheil dieser Methode besteht darin, dass man die Arbeit der Erzeugung von Antitoxinen dem durch die Krankheit an sich geschwächten Körper anferlegt, und dass man eben das Virus selbst einführt. Da die verschiedenen Individuen verschieden gegen

das Virus reagiren, so muss man mit äusserst kleinen Dosen beginnen, wenn man nicht Gefahr laufen will, Schalen zu stiften, und das hat wiederum zur Folge, dass der Heilerfolg hinausgeschoben wird.

b) Die Serumtherapie führt dem erkrankten menschlichen Organismus nicht das Virus, sondern das Heilmittel, die Antitoxine, zu. Die Bereitung der letzteren überträgt sie einem Zwischenwirth. Als Beispiel möge das Diphtherieserum dienen. Hier dienen als Zwischenwirth junge Pferde. Diesen führt man das Virus zu; infolge dieser Einführung produciren diese Thiere die Antitoxine, und die letzteren führt man alsdann in den menschlichen Organismus als Heilmittel ein. Je öfter nun ein solches Thier das Virus zugeführt erhält, und je öfter es die Vergiftung übersteht, um so mehr werden in seinem Blute Antitoxine gebildet, so dass man durch oft wiederholte Zufuhr von Virus und durch allmähliche Steigerung der Giftdosen ein Blut und damit auch ein Serum von sehr hohem antitoxischen Werthe erzielen kann. — Soweit die Erfahrungen bis jetzt reichen, ist die Einverleibung der Antitoxine in den menschlichen Organismus ungefährlich; die Behandlung mit Antitoxinen ist also eine ideale, leider ist es bis jetzt nur nicht möglich gewesen, dieses Verfahren auf alle Infektionskrankheiten des Menschen auszudehnen. — Da sich die Toxinbehandlung und die Serumtherapie nicht in allen Fällen scharf von einander trennen lassen, so werden wir das bisher vorliegende Material nach den Krankheiten geordnet vorlegen, aber jedesmal scharf angeben, ob ein Heilmittel das Virus oder das Antitoxin darstellt. Wir beginnen mit dem Diphtherie-Heilserum.

Serum antidiphthericum (Germ. IV). **Diphtherieserum.** **Serum antidiphtherique.**

Allgemeines. Diphtherie-Heilserum ist das Blutserum von jungen, kräftigen, gesunden Pferden, die gegen das Diphtheriegift immunisirt sind. Man spritzt den Thieren Reinkulturreinlösung des Löwen'schen Diphtheriebacillus, die zuvor durch einstündiges Erhitzen bei 70° C. abgeschwächt wurde, in solchen Mengen oder von solchem Giftigkeitsgrade ein, dass wohl lokale und allgemeine Krankheitserscheinungen auftreten, die Thiere die Krankheit aber überstehen. Die Krankheitserscheinungen treten dadurch ein, dass durch die zur Impfung benutzten Kulturen Bacillen in den thierischen Organismus gelangen, sich unter geeigneten Bedingungen weiter entwickeln und dabei Stoffwechselprodukte (Toxine) bilden, welche durch ihre Wirkung auf denselben die schädlichen Momente der Krankheit hervorrufen. Der Organismus ist im Stande, in seinem Blut Schutzstoffe zu erzeugen, welche entweder die eingedrungenen Erreger tödten bzw. abschwächen oder ihre giftigen Stoffwechselprodukte unschädlich machen, Antitoxine.

Übersteht das Thier die Krankheit, so sind in seinem Blute eine gewisse Menge Schutzstoffe (Antitoxine) aufgespeichert, die dasselbe befähigen, nunmehr eine grössere Menge bzw. eine stärkere Dosis dieses Giftstoffes als vorher zu ertragen. Man spritzt nun dem Pferde eine grössere Menge Giftstoffe bzw. eine Kultur ein, die man durch einstündiges Erhitzen bei nur 60° C. in geringerem Grade abgeschwächt hat. Ist auch hiernach Heilung eingetreten, so ist wiederum die Menge der in der Blutbahn kreisenden Antitoxine erhöht. In dieser Weise führt man fort, mit immer stärkeren Dosen bzw. Kulturen, deren Virulenz man steigert, und kann durch langandauernde, systematische Behandlung so eine erhebliche Giftfestigkeit des Thieres und damit einhergehend eine gesteigerte Produktion von Antitoxinen erzielen. Das solche Antitoxine enthaltende Blutserum ist im Stande, auch bei anderen Individuen die zugehörige Krankheit zur Heilung zu bringen, indem die eingeführten Antitoxine die Toxine unschädlich machen und den Krankheitserreger selbst zum Absterben bringen. Man führt mit dem Antitoxin haltenden Blute Heilstoffe in den zu heilenden kranken Körper ein. Für diese Versuche, ein Blut zu erhalten mit möglichst hohem Gehalt an Diphtherie-Antitoxinen bediente man sich anfangs der Schafe, Hunde und Ziegen, gegenwärtig aber nur noch der Pferde, welche sich hierfür als besonders geeignet erwiesen. Die Zeit, innerhalb welcher diese den gewünschten Grad der Immunität erreichen, dauert bis zu 15 Monaten.

Nachdem das Blut den gewünschten hohen Gehalt an Antitoxinen erhalten hat, zieht man dem Thiere 8—10 Liter Blut ab und wiederholt dieses Abziehen, nachdem das Thier sich wieder gekräftigt hat, zur Gewinnung weiterer Mengen von Serum. — Das abgezogene Blut lässt man in der Kälte absetzen, trennt den Blutkuchen von dem Serum ab und füllt dieses in Gläser, nachdem ihm zur Haltbarmachung antiseptische Substanzen, z. B. Phenol 0,5 Proc. oder Trikresol 0,2 Proc., zugesetzt worden sind.

Diese Flüssigkeit stellt dann das Diphtherie-Heilserum dar. Das Heilserum wird von den dazu berechtigten Fabrikationsstätten in den Handel gebracht, nachdem dasselbe vorher in Deutschland durch das kgl. preussische Institut für experimentelle Therapie in Frankfurt a. M. auf seinen Gehalt an Immunisierungseinheiten (I.-E.), auf Keimfreiheit, auf Gehalt an Konservierungsmitteln geprüft und zum Verkauf zugelassen worden ist. Diese Fabrikationsstätten sind zur Zeit in Deutschland:

Die Farbwerke vorm. Meister, Lucius & Brüning in Höchst a. M.,
die chemische Fabrik auf Aktien (vorm. E. Schering) in Berlin,
die chemische Fabrik von E. Merck in Darmstadt,
das Serumlaboratorium Ruete Ensch in Hamburg.

Immunität. Unter Immunität versteht man die Eigenschaft, zufolge derer ein Organismus gegen ein bestimmtes Gift oder einen bestimmten Krankheitserreger unempfindlich bzw. unempfänglich ist. Die Immunität ist kein konstanter Begriff, sondern eine veränderliche Grösse; sie kann hoch oder niedrig sein; das Serum kann im Stande sein, grössere oder kleinere Mengen von Toxinen unschädlich zu machen. Die Immunität ist auch zeitlich beschränkt.

Immunitäts-Einheiten. Als Immunitäts-Einheit (I.-E.) wird nach Bannow diejenige Menge Antitoxin-Serum angesehen, welche genügt, 2500 g lebendes Meerschweinchengewicht gegen die 10fach tödliche Dosis Diphtheriegift zu schützen bei Injektion des mit dem Gifte gemengten Antitoxins und Verwendung von ca. 250 g schweren Thieren. Ein Serum, welches 1 I.-E. in 1 cem enthält, nennt man Normal-Serum; dieses hat also einen Immunisierungswert von 1:2500. Ein Serum, welches 100 I.-E. in 1 cem enthält, nennt man 100faches Normal-Serum. Dieses hat also einen Immunisierungswert von 1:250000. Mit diesen Einheiten stimmen die französischen Werthe nicht überein, welche nach anderen Grundsätzen festgesetzt werden.

Flüssiges und festes Diphtherie-Heilserum. Diphtherie-Heilserum kommt in flüssiger und in fester Form in den Handel in Fläschchen, deren Verschlüsse staatlich plombirt ist, und welche in einer Aufschrift Angaben über Fabrikationsstätte, Antitoxingehalt eines Kubikcentimeters und den des ganzen Inhalts des Fläschchens, die Kontrollnummer und den Tag der amtlichen Kontrolle enthalten. Die Fläschchen befinden sich in lichtdichter Verpackung. Die Plomben tragen auf der einen Seite einen Adler oder einen Löwen, die andere Seite giebt die Zahl der im Gesamtinhalt vorhandenen Immunisierungseinheiten an.

Das flüssige Heilserum stellt eine gelbliche, klare, höchstens einen geringen Bodensatz enthaltende Flüssigkeit dar, welche den Geruch des Konservierungsmittels besitzt. Es wird in Fläschchen von verschiedener Form und Farbe abgegeben, deren Inhalt dem Werthe von 100—3000 I.-E. entspricht.

Die am meisten gebräuchlichen Abfüllungen sind:

No. 0 = 200 I.-E.,	No. II = 1000 I.-E.,
„ I = 600 „ (resp. 500 I.-E.),	„ III = 1500 „

Diphtherie-Heilserum, welches mehr als 300 I.-E. in 1 cem enthält, gilt als hochwerthiges Serum.

Das feste Diphtherie-Heilserum ist getrocknetes, hochwerthiges Diphtherie-Heilserum, welches in 1 g mindestens 5000 Immunisierungseinheiten enthält und keinerlei antiseptische oder sonstige differente Zusätze erhalten hat. Es stellt gelbe, durchsichtige Blättchen oder ein gelblichweisses Pulver dar, welches sich mit 10 Theilen Wasser zu

einer in Farbe und Aussehen dem flüssigen Diphtherie-Heilserum entsprechenden Flüssigkeit löst. Es ist in Einzeldosen von je 250 und 1000 I.-E. in weissen Glaszweckfläschchen von 2 oder 6 cem Inhalt abzugeben. Die Lösung soll mittels sterilisirten Wassers von 1 cem auf je 250 I.-E. in dem Originalfläschchen jedesmal frisch bereitet werden; sie soll bis auf kleine Eiweissflockchen klar sein und in den Originalfläschchen abgegeben werden.

Dispensation. Die kaiserliche Verordnung vom 31. December 1894 bestimmt für Deutschland, dass zu denjenigen Drogen und chemischen Präparaten, welche nach § 2 der Verordnung, betreffend den Verkehr mit Arzneimitteln, vom 27. Januar 1890 und dem zugehörigen Verzeichnisse B nur in Apotheken feilgehalten und verkauft werden dürfen, hinzutritt Diphtherie-Serum. — Diphtherie-Serum gehört demnach zu den chemischen Präparaten, die, gleichgültig zu welchem Zweck sie benutzt werden sollen, ausschliesslich in Apotheken feilgehalten und verkauft werden dürfen.

Für die Abgabe des Diphtherie-Serums in den Apotheken kommen in Preussen nach dem Ministerial-Erlass vom 25. Februar 1895 und in den Bundesstaaten die §§ 1 und 3 der Vorschriften, betreffend die Abgabe stark wirkender Arzneimittel etc. in den Apotheken, vom 4. December 1891 in Betracht. Danach darf Diphtherie-Serum nur auf schriftliche, mit Datum und Unterschrift versehene Anweisung (Receipt) eines Arztes (Thierarztes) als Heilmittel an das Publikum abgegeben werden. In Württemberg darf das Diphtherie-Serum nach der Ministerial-Verfügung Stuttgart den 11. Februar 1895, gleichviel, ob dasselbe zu Heil- oder Schutz Zwecken dienen soll, in jedem einzelnen Fall nur gegen ärztliches Receipt in den Apotheken abgegeben werden. Für Mecklenburg-Schwerin bestimmt die Ministerial-Verordnung vom 19. Juni 1896, dass die Abgabe des Diphtherie-Serums für Schutzimpfungen ebenfalls eine Abgabe als Heilmittel ist. — Während demnach in Württemberg und Mecklenburg-Schwerin die Abgabe des Heilserums zu Schutz Zwecken ohne ärztliche Anweisung untersagt ist, ist in Preussen und in anderen Bundesstaaten über die Abgabe zu Schutz Zwecken keine Bestimmung getroffen, woraus zu schliessen ist, dass die Abgabe des Diphtherie-Heilserums zu Schutz Zwecken in diesen seitens der Apotheker auch ohne ärztliche Anweisung gestattet ist.

Eine wiederholte Abgabe ist ohne jedesmal erneute ärztliche Anweisung nicht gestattet. Weiter ist in allen Bundesstaaten angeordnet, dass nur mit dem staatlichen Prüfungszeichen versehene Fläschchen verkauft und feilgehalten werden dürfen.

Umtausch des Serums. Diphtherie-Serum soll klar sein und darf höchstens einen geringen Bodensatz haben. Serum mit bleibenden Trübungen oder stärkerem Bodensatz, sowie Serum einer bestimmten Kontrollnummer, deren Einziehung auf Grund der Untersuchung der Kontrollstation bestimmt wird, darf nicht abgegeben werden. Die Fabrikationsstätten haben sich bereit erklärt, derartige von ihnen gelieferte, mit Plombenverschluss noch versehene Fläschchen gegen einwandfreie Fläschchen franko gegen franko umzutauschen. Der Apotheker bezieht die Fläschchen in fest umschlossenen und verklebten Hüllen, die unaufgeschnitten keine Kontrolle über den Inhalt zulassen. Fläschchen aber mit aufgeschnittenen Umhüllungen sind für den Apotheker schwer oder nicht mehr verkäuflich. Soll daher der Apotheker bei der Abgabe sich Gewissheit darüber verschaffen, ob das Serum noch klar ist, so müssen die Fabrikationsstätten eine Umhüllung wählen, die einen Einblick gestattet.

Preis. Der Preis für das geprüfte Diphtherie-Serum wird nach dem Gehalt an I.-E. und dem jeweiligen Fabrikpreis für 100 I.-E. berechnet. Zur Zeit ist der Maximalberechnungspreis von den Fabrikationsstätten für den Verkehr mit Apotheken einheitlich auf 35 Pf. für 100 I.-E. flüssigen Serums festgesetzt worden, für Universitätskliniken, Polikliniken, anderweitige öffentliche Krankenanstalten oder für Personen, deren Rezepte aus Staats- oder Gemeindemitteln, sowie von Krankenkassen im Sinne des Krankengesetzes, oder von Vereinigungen, welche die öffentliche Armenpflege zu ersetzen oder zu erleichtern bezwecken, auf 27½ Pf. Diese Preise gelten für alle Sera bis einschliesslich solcher von 500facher Werthigkeit. Für hochwerthigere Sera erhöht sich dieser Preis auf 60 Pf. für je 100 I.-Einheiten, gleichgültig wie hochwerthig das betreffende Serum ist.

Die preussische Arznei-Taxe für 1901 bestimmt, dass das Serum antidiphthericum nach folgenden Ansätzen zu berechnen ist:

	für Privat-Recepte	für Kassen-Recepte
No. 0	1,20 Mk.	1,00 Mk.
„ I	2,60 „	2,15 „
„ II	4,25 „	3,50 „
„ III	6,25 „	5,15 „

	für Privat-Recepte	für Kassen-Recepte
400fach 1 com	2,25 Mk.	1,75 Mk.
2 "	4,25 "	3,50 "
3 "	6,25 "	5,25 "
4 "	8,50 "	7,00 "
6 "	12,50 "	10,50 "

Eine Preisermässigung für Sera von höherer als 500facher Werthigkeit für Krankenhäuser etc. wird nicht gewährt.

Der Preis für das feste Diphtherie-Serum beträgt zur Zeit für eine Dosis von 250 I.-E. = 2 Mk., für eine solche von 1000 I.-E. = 8 Mk. — Dem Apotheker stehen für das Auflösen und den Vertrieb des festen Diphtherie-Serums zu: 0,75 Mk. für ein Fläschchen mit 250 I.-E. und 1,25 Mk. für ein solches mit 1000 I.-E.

Hinsichtlich des Bezuges des im Preise ermässigten Serums zu Gunsten von Instituten, Kassen etc. wird empfohlen, dass der Apotheker sich zunächst einen den örtlichen Verhältnissen entsprechenden Vorrath von Fläschchen zu dem gewöhnlichen Fabrikpreis von 35 Pf. für 100 I.-E. beschafft und von diesem bei Bedarf für die bezeichneten Personen gegen ärztliches, mit Beglaubigungsvermerk versehenes Recept Serum zum ermässigten Preis abgibt. Den Ersatz für derartig abgegebene Fläschchen erhält der Apotheker zu ermässigtem Preise von einer Centralstelle oder direkt von der Fabrikationsstätte gegen Einsendung der mit amtlichem Beglaubigungsvermerk versehenen ärztlichen Recepte.

Als Beglaubigungsvermerk dient der Aufdruck eines behördlichen Stempels oder entsprechenden Vermerks des Pfarrers, Gemeindevorstehers, Armenvorstehers, der Ortspolizei u. s. w. Hinsichtlich der Kassen-Recepte genügt die übliche Stempelung, welche Kassen-Recepte kennzeichnen. Das Porto für die Erstattungen, welche von den vermittelnden Centralstellen aus bezogen werden, geht zu Lasten derjenigen Fabrikationsstätte, deren Serum ursprünglich verkauft wurde. Nach der Erklärung der Fabrikationsstätten genügt ihnen das einfache ärztliche Attest oder die Bescheinigung des behandelnden Arztes nicht.

Aufbewahrung. Aufzubewahren ist das Diphtherieserum vor Licht geschützt zu einem kühlen, aber frostfreien Orte, da das Serum durch Gefrieren nach den bisherigen Beobachtungen eine bleibende Trübung erfahren kann. Eine Verordnung, das Diphtherie-Heilserum bei den Arzneimitteln, welche von den übrigen getrennt und vorsichtig aufzubewahren sind, aufzustellen, ist nicht erlassen worden. Eine Signirung des Aufbewahrungskastens hat demnach mit schwarzer Schrift auf weissem Grunde zu geschehen.

Anwendung. Die Anwendung des Diphtherie-Heilserum erfolgt nur äusserlich und zwar am besten unter die Haut des Oberschenkels mittels besonderer, sterilisirter Spritzen, nachdem die Injektionsstelle sorgfältig sterilisirt worden ist. Es wird der gesammte Inhalt eines Fläschchens eingespritzt, und die Stichwunde mit etwas Colloidum oder Jodoform-Colloidum verschlossen. Je nach der Schwere des Falles wendet man Serum mit 1000 I.-E. und darüber an. — Zu Schutzimpfungen benutzt man gewöhnlich 600 I.-E.; der Immunitätsschutz des Serums wird auf etwa 6 Wochen angegeben.

Alkoholismus. TRENAULT, BROCA und SAPRELIER stellten aus dem Blute von Pferden, welche allmählich an Alkohol gewöhnt worden waren, ein Serum dar, welches, Potatoren eingespritzt, bei diesen angeblich Widerwillen gegen den Genuss von Alkohol erzeugen soll, während es gegen die durch den Alkoholgenuss verursachten Organveränderungen unwirksam sein soll. Die Antitoxine dieses Serums sind die sog. „Stimuline“ METSCHNIKOFF's. Die Nachprüfungen haben bisher eine Bestätigung dieser Angaben nicht gebracht. Hergestellt wird dieses Serum von der Firma ANSOLD KÖCHLIN in Köln a/Rh.

Blattern. Variola vera. Im Jahre 1796 führte der Engländer JENKIN die Schutzimpfung Vaccination in die Therapie ein. Diese Impfung beruht auf der Beobachtung, dass das Kuhpockenvirus (Vaccina) dem Blatternvirus (Variola) ausserordentlich ähnlich ist. Wird ein Mensch mit dem Kuhpockenvirus geimpft, so kommt es zu einer leichten lokalen Erkrankung und einer unschädlichen Durchseuchung des Körpers mit Kuhpockengift. Aber diese Durchseuchung bietet dem geimpften Individuum für eine längere Zeit (12—14 Jahre) einen Schutz gegen die weitaus gefährlicheren Menschenpocken. Der gleichen Schutz bietet der vom Menschen reproducirte Kuhpockenstoff (humanisirte Lymphe). Der vaccinirte Mensch ist entweder gegen die echten Pocken (variola) völlig immun oder, wenn er doch befallen wird, so treten diese in einer weitaus milderen Form auf. Die Bereitung der Kalberlymphe (Vaccine) erfolgt in Deutschland durch staatliche Institute.

Zur Zeit ist weder der Erreger der echten Pocken noch derjenige der Kuhpocken bekannt, noch auch derjenige der Mauke beim Pferde, doch sprechen alle Thatsachen dafür, dass diese drei Erkrankungen Abarien der nämlichen Krankheit sind.

Bei der Vaccine-Impfung wird nicht ein Antitoxin, sondern das Virus selbst in den Körper eingeführt und die Bildung der Antitoxine dem Körper überlassen.

Cholera. Als der Erreger der Cholera gilt der von Koch aufgefundenen sogenannte *Kommabacillus*, *Vibrio cholerae*, *Spirochaete cholerae* Koch, *Spirillum cholerae asiaticae*, *Microspira comma*; ob aber dieser Bacillus die alleinige Ursache der Cholera ist, oder ob noch ein anderer Faktor erforderlich ist, um das Gesamtbild der Cholera hervorzubringen, ist noch nicht entschieden. Die Versuche, Immunität gegen Cholera zu erzielen, sind nicht ohne Erfolg geblieben. HARRIS stellte ein concentrirtes Cholera-virus dar, indem er das Cholera-virus dreissigmal hintereinander von einem Meerschweinchen auf das andere überimpfte. Hierdurch wurde 20fache Giftigkeit des ursprünglichen Virus erzielt. Andererseits stellte er ein sehr abgeschwächtes Virus her durch Züchten von Cholera-kulturen bei 39° C. durch Zufügung von Karbolsäure zu Cholera-kulturen. Meerschweinchen, welche mit dem starken Virus inficirt werden, sterben mit Sicherheit. Das abgeschwächte Serum brachte bei Meerschweinchen keine Reaktion hervor; wurden die mit dem abgeschwächten Virus vorbehandelten Thiere jetzt mit dem concentrirten Virus behandelt, so starben sie nicht mehr. Thiere welche mit allmählich steigenden Gaben des abgeschwächten und concentrirten Serums behandelt worden waren, erwiesen sich als immun gegen Cholera. HARRIS hat diese Erfahrungen während der letzten Jahre in Indien praktisch verworther und viele Tausend Präventiv-Impfungen gegen Cholera ausgeführt; er benutzte kein Serum, sondern spritzte das abgeschwächte Virus selbst (Cholera-kulturen) ein.

Es ist dann REINER und RANSON gelungen, nachzuweisen, dass das Cholera-toxin ein in Wasser löslicher Körper ist, und dasselbe in fester Form abzuscheiden. Werden Meerschweinchen oder Ziegen mit diesem Toxin behandelt, so erwies sich ihr Serum als antitoxisch sowohl gegen Cholera-toxin als auch gegen lebende Cholera-kulturen.

Wenn zur Zeit auch dieses Serum auf dem europäischen Festlande glücklicherweise praktisch nicht zur Verwendung gelangt, so dient es doch zur Differential-Diagnose des Cholera-virus. Bringt man nämlich von diesem Serum zu einer verdächtigen Kultur, so werden nur die Cholera-vibrien, nicht aber die dem Cholera-vibrio ähnlichen wie *Vibrio FRANKLIN-PRION*, *Bacterium coli commune* u. s. w. abgetödtet.

Anticholera-KLAUS. Erhalten aus Cholera-kulturen durch Entfernung der giftigen Bestandtheile und Reindarstellung der wirksamen Substanz. Braungelbe, dickliche, klare Flüssigkeit, im Geruche an die Defekte von Cholera-kranken erinnernd. Wirkt direkt schädigend auf die Cholera-vibrien.

Cholera-plasmin BUCHNER. Es werden Massenkulturen von Cholera-vibrien angelegt und die Bakterienmassen mit Quarzsand und Kieselgahr unter Zusatz von Glycerin oder physiologischer Kochsalzlösung feingerieben und die feingeriebenen Massen unter hohem Druck gepresst, die Pressflüssigkeit schliesslich filtrirt. Meerschweinchen erhielten durch Einspritzungen mit diesem Präparat einen hohen Grad von Immunität.

Man hat also bisher Immunität des Menschen gegen Cholera erzeugt durch Einspritzung des Virus, die Verwendung des Serums ist bis jetzt noch nicht möglich gewesen.

Gelbfieber. Typhus icteroides. Amarillfieber. Es ist noch nicht ganz sicher, ob der Erreger dieser Krankheit eine Amöbe oder der *Bacillus icteroides* ist. Letzterer erzeugt ein specifisches Toxin, welches, wenn es Pferde oder Rindern injicirt wird, im Stände ist, diese gegen Krankheit zu immunisiren. Das von diesen Thieren (nach 15 bis 18monatlicher Vorbereitung) gewonnene Serum wirkt zwar nicht antitoxisch, aber baktericid und hat sich anscheinend beim Menschen bewährt. Die Behandlung gehört also zur Serumtherapie.

Krebs, Carcinoma. Der Erreger des Krebses ist noch nicht bekannt, es ist aber wahrscheinlich, dass die Krankheit durch ein Mikrobium verursacht wird.

Krebsserum von EMMERICH. Anticancerin-EMMERICH. EMMERICH und seine Schüler versuchten zur Heilung des Krebses ein Serum, welches von Schafen entnommen war, welche durch Erysipel inficirt waren, und zwar wurde dieses in die Krebsgeschwülste direkt injicirt. Das Verfahren scheint keinen Erfolg gehabt zu haben.

Lepra, Aussatz. Der infektiöse Charakter dieser Krankheit ist durch die Auffindung des specifischen Erregers, *Bacillus Leprae*, durch ARMATZ-ROSENBERG sichergestellt. CANARQUILLA hat versucht, die Krankheit durch eine Serumbehandlung zu heilen. Er entnahm von der Lepra befallenen, kräftigen Menschen Blut und liess in diesem sich das Serum abcheiden, welches durch Zusatz antiseptischer Stoffe vor Verderben geschützt wurde. Dieses Serum injicirte er Pferden, welche darauf mit fieberähnlichen Erscheinungen reagirten, welche aber bald verschwanden. Die Injektionen werden in 10tägigen Intervallen wiederholt. Schliesslich wird den Pferden Blut entnommen und das von diesem gewonnene Serum den Lepra-kranken in Mengen von 1–5 cem injicirt, auch in Mengen von 2,5–3,0 cem innerlich gegeben. In zahlreichen Fällen wurde günstige Beeinflussung des

Auswertung beobachtet, während die Nachprüfungen widersprechende Resultate gaben. Die Frage, ob das Lepraerum die Krankheit günstig zu beeinflussen vermag, ist noch als strittig anzusehen. In Deutschland wird das Lepraerum von E. MARCK in Darmstadt dargestellt. — Die hier skizzierte Behandlung der Lepra gehört demnach zur Serumtherapie.

Lyssa, Tollwuth, Rabies. Der Erreger der Tollwuth ist noch nicht bekannt, doch nimmt man an, dass es ein Mikroorganismus ist. PASTEUR stellte fest, dass das Tollwuthgift in seiner Giftigkeit geschwächt wird, wenn es mehrmals durch bestimmte Thierkörper (z. B. Affen) hindurchgeführt wird, dass es dagegen verstärkt wird, wenn es mehrmals durch andere Thierkörper (Kaninchen) hindurchgeführt wird. Man kann also durch wiederholte Ueberimpfung von Kaninchen ein sehr hochvirulentes Wuthgift darstellen, dieses alsdann aber abschwächen, indem man es an der Luft austrocknet oder stark verdünnt. PASTEUR impfte zunächst das Virus so lange von Kaninchen zu Kaninchen (etwa 30mal), bis es eine konstante, hohe Giftigkeit erlangt hatte. Das solche Kaninchen steril entnommene Rückenmark wird in Stücke von etwa 5 cm Länge zerschnitten. Diese werden 1—14 Tage in trockener steriler Luft zum Trocknen aufgehängt, wodurch das Mark je nach der Länge der Zeit an Giftigkeit verliert. Es werden darauf, beginnend mit Mark, welches 14 Tage dem Trocknungsprocess unterworfen worden war, Injektionen gemacht, indem man etwa 0,2 cm Mark in Form einer Emulsion bringt und einspritzt. So schreitet man vor, bis zur Injektion von frischem Mark. Die Kur dauert 14 Tage bis 3 Wochen. Heilung erfolgt durch diese Methode nur, so lange die Wuthkrankheit noch im Inkubationsstadium sich befindet. Nachdem sie erst einmal manifest geworden ist, sind die Impfungen nutzlos. Bei dieser Methode erfolgt die Impfung mit dem Virus selbst.

Ein Wuthserum, Serum antirabicum haben TIZZONI und CENTASNI dargestellt, indem sie Schafe und Hunde mit allmählich steigenden Dosen von Wuthgift impften. Nach etwa 30 Tagen hatte das Blut den höchsten antitoxischen Werth. Das aus diesem Blute gewonnene Serum war unschädlich und von hohem antitoxischen Werth. Die Behandlung mit diesem Serum würde zur Serumtherapie zu rechnen sein.

Pest, Beulenpest, Bubonepest. Als Erreger der Beulenpest wurde von YENSIN der *Pasthacillus* nachgewiesen; neuerdings soll KITASATO einen zweiten Erreger aufgefunden haben.

YENSIN hat ein Pestserum dargestellt. Er injicirte Pferden intravenös frische Postkulturen. Wenn jense sich von der Erkrankung erholt hatten, wurden die Injektionen wiederholt und zwar mit steigenden Dosen. Nach längerer Behandlung wurde den Pferden Blut entnommen und aus diesem das Serum abgeschieden. Dieses YENSIN'sche Serum erwies sich als nützlich zu prophylaktischen Impfungen gegen die Pest und als heilkräftig in den ersten Anfangsstadien der Krankheit. Ist die Krankheit schon vorgeschritten, so ist es nicht von hinreichender Wirkung. Das YENSIN'sche Pestserum wird in Frankreich durch das Institut PASTEUR dargestellt, auch in Italien und Russland sind Laboratorien errichtet. Das Pestserum hält sich längere Zeit und kann auf grössere Entfernungen versendet werden.

HAFKINS's Schutzstoff gegen Pest. HAFKINS tödtete Aufschwemmungen von Postkulturen durch Erhitzen auf 65—70° C. ab und injicirte die Filtrate in allmählich steigenden Dosen. Es gelang ihm durch diese Impfungen in der Mehrzahl der Fälle Immunität gegen Pest zu erzielen.

LOSTIO's und GALEOTTI's Impfstoff gegen Pest. Postkulturen wurden mit 1 proc. Kalilauge behandelt und die Flüssigkeit nach 12—24stündiger Einwirkung filtrirt. Aus dem Filtrat wurde durch Essigsäure oder Salzsäure eine flockige Substanz ausgeschieden, welche gewaschen und über Schwefelsäure getrocknet wurde. Die Substanz wurde in Natriumcarbonatlösung gelöst, dann durch Chamberlandfilter filtrirt, und diese Lösung diente zu den Thierversuchen. Für den Menschen ist der Impfstoff unschädlich.

Pneumonie. Injicirt man Kaninchen mit allmählich steigenden Mengen des Erregers der Pneumonie (*Diplococcus pneumoniae*), so werden im Blute derselben Antitoxine aufgespeichert. Das Serum der so behandelten Kaninchen hat sich bei der Pneumonie der Menschen als heilkräftig erwiesen, während es selbst unschädlich ist.

Staphylokokkeninfektion. VIGNERAT behandelte Ziegen mit Bouillonkulturen des *Staphylococcus pyogenes aureus* (Erreger des gelben Eiters), welche durch abnehmende Mengen von Jodnatriumchlorid abgeschwächt worden waren, und erhielt schliesslich von ihnen ein Serum, welches Staphylokokkeninfektionen beim Menschen günstig beeinflusste, gegen Streptokokkeninfektionen aber wirkungslos war.

Streptokokkeninfektion. Streptokokkenserum. Das im Handel zu erhaltende Streptokokkenserum von MARMOREK stammt von Pferden, welche mit bestimmten Arten von Streptokokken immunisirt sind. Es scheint, dass dieses Serum gegen gewisse Streptokokkeninfektionen heilkräftig ist, indessen bei der zur Zeit noch mangelhaften Kenntniss der Streptokokken überhaupt können die Versuche noch nicht als abgeschlossen angesehen werden.

Syphilisserum. Serum antisiphiliticum. Richter und Hædicourt injicirten Hunden (und Eseln) das Blut von sekundären und tertiären Syphilitikern und beobachteten, dass das Serum des Blutes der so behandelten Thiere den Allgemeinzustand bei Syphilitikern hob. Die Nachprüfung hat diese Ergebnisse nicht durchweg bestätigt. Ein Syphilisserum wird von Braunovs, Walcott & Co. in den Handel gebracht.

Tetanusserum. Zur Heilung des Wundstarrkrampfes vorführt Behrns in analoger Weise wie bei Diphtherie. Pferde oder Schafe werden progressiv mit Tetanusbacillen (*Bacillus tetani*) inficirt. Das Serum dieser Thiere enthält das spezifische Antitoxin, welches sowohl im flüssigen als im festen Zustande in den Handel kommt und sowohl als Prophylacticum als auch als kuratives Mittel nach ausgebrochenem Tetanus verwendet wird. Das trockene Präparat wird als „Tetanusanitoxin Tet. A N¹⁰⁰“, d. h. als 100faches Tetanus-Normalantitoxin bezeichnet, von welchem 1,0 g = 100 Normal-Antitoxineinheiten enthält. Ein Originalfläschchen von 5,0 g enthält die für Menschen und Pferde erforderliche Heildosis. Zum Gebrauche wird der Inhalt eines solchen Glases in 45 cem sterilisirtem Wasser von höchstens 40° C. gelöst und die ganze Menge auf einmal injicirt. Zu Schutz Zwecken wird das flüssige Tetanusanitoxin, Tet. A. N¹, d. i. ein fünfaches Normalantitoxin angewendet. Die Fläschchen enthalten 5,0 cem; bei Verdacht von Tetanusinfektion werden 0,5—5,0 cem subkutan injicirt. Das Serum wird durch die Farbenfabriken Meister, Loewig & Brüning in Höchst a/M. dargestellt.

Typhus (Typhus abdominalis). Die Behandlung des Darmtyphus und der Schutz gegen denselben durch die Serumtherapie ist von den verschiedensten Forschern in Angriff genommen worden. Festgestellt ist, dass das Blut der typhuserkrankten Menschen bei der Typhus-Rekonvaleszenz unmittelbar nach Ablauf der Krankheit die Typhusbacillen tödtet. — Nach Pfeiffer und Kolla führt die einmalige Einimpfung minimaler Mengen abgetödteter Typhuskulturen beim Menschen einen hohen Grad von Immunität gegen Typhus herbei.

Zur Heilung des Typhus beim Menschen benutzten: Ruess sterilisirte Kulturen des *Bacillus pyocyaneus*, Löffler und Aszl. das Serum von Ziegen, welche gegen Typhus- und Colibacillen immunisirt waren, Klemperer die Milch immunisirter Ziegen per os und als Klyma. Ferner wurde dargestellt das Serum von Hunden, Ziegen und Pferden, die gegen Typhus immunisirt wurden. Zum Theil wurden mit diesem Serum günstige Erfolge auch beim Menschen erzielt, doch sind die Versuche noch nicht abgeschlossen.

Dagegen haben sich diese Sera als geeignet erwiesen zur Differentialdiagnose des Typhusbacillus. Das Verfahren beruht darauf, dass das Blutsrum eines gegen Typhus immunisirten Thieres, wenn es mit Typhusbacillen zusammengebracht wird, diese in ihrer Beweglichkeit hemmt und zur Agglutination (d. h. zum Zusammenballen in grössere, unbewegliche) Häufchen bringt. Diese Wirkung entfaltet das Typhusserum nur gegen die Typhusbacillen, nicht gegen die diesen ähnlichen Colibacillen u. s.

Typhoplasmin-Buchner. Ein Presssaft aus Typhusbacillen, welcher in analoger Weise dargestellt wird wie das Choleraplasmin. Dient in Injektionen zur Immunisirung.

Typhus-Klebs. Wird aus Typhuskulturen nach der nämlichen Methode dargestellt wie das Tuberculin-Klebs.

Serum antiventicum. Schlangengiftserum. Das Serum von Eseln und Pferden, welche gegen Schlangengift immunisirt worden sind, kommt im flüssigen und im festen Zustande in den Verkehr und ist längere Zeit haltbar, wenn es an einem dunklen, kühlen Orte aufbewahrt ist, durch Erwärmen auf 50° C. und darüber hinaus wird es unwirksam. Dieses Serum, subkutan injicirt, schützt gegen den Biss sämtlicher bekannter Giftschlangen, wenn es prophylaktisch vor dem Biss oder rechtzeitig (1—2 Stunden) nach dem Biss angewendet wird.

Künstliche Sera. Man bezeichnet mit diesem Namen Salzlösungen, welche zu subkutanen oder intravenösen Einspritzungen verwendet werden und einen Ersatz der Bluttransfusionen darstellen sollen. Die Lösungen sind in Glasgefässen aus bleifreiem Glase zu sterilisiren.

Serum CUDRÖS.

Rp. Acidi carbonici	1,0
Natrii chloridi	2,0
Natrii sulfurici	8,0
Natrii phosphorici	4,0
Aquae sterilisatæ	1000,0

Zu hypodermatischen Einspritzungen. Bei Neumethode alle 2—3 Tage 5—10 cem. Die Lösung ist nicht zu verwechseln mit dem Serum bichlori Cudrös S. 37.

Serum CUDRÖS.

Rp. Natrii phosphorici	2,0
Aquae sterilisatæ	100,0

Serum HAYEM.

Rp. Natrii chloridi	2,0
Natrii sulfurici	10,0
Aquae sterilisatæ	1000,0

Serum nach MATTE.

Rp. Natrii phosphorici sicc.	2,0
Aquae destillatæ	100,0
Sacchari	q. s.

ad solutis pondus specificum 1,025. Zum Zählen der Blutkörperchen.

Sesamum.

Gattung der Pedaliaceae — Pedaliace.

1. Sesamum indicum L. In vielen Kulturformen in den wärmeren und heisseren Gegenden der Erde kultivirt, Heimath mit Sicherheit nicht bekannt, vielleicht Indien.

Verwendung finden die Samen, resp. das aus ihnen hergestellte Oel. Die Samen sind braunviolett, schwärzlich, bräunlich, hellgelb bis weisslich, eiförmig im Umriss, plattgedrückt, etwa 4 mm lang, 2 mm breit, 1 mm dick, durchschnittlich 0,004 g schwer. Vom Nabel, der am spitzen Ende liegt und der durch eine hellgefärbte Erhabenheit gekennzeichnet ist, gehen zum stumpferen Ende 4 zarte Leisten. Endosperm fehlt, der Embryo mit 2 dicken Kotyledonen. Die Samenschale hat radial gestreckte Epidermiszellen. Im Embryo fettes Oel und 0,005 bis 0,01 mm grosse, rundliche Aleuronkörner mit Globoiden und Kristalloiden.

Bestandtheile nach Kossow. Wasser 5,50 Proc., stickstoffhaltige Substanz 30,30 Proc., Fett 45,60 Proc. stickstofffreie Extraktstoffe 14,98 Proc., Holzfaser 7,15 Proc., Asche 6,47 Proc.

Verwendung finden sie als Nahrungsmittel, zu Backwaaren etc., hauptsächlich aber zur Darstellung des fetten Oeles.

Oleum Sesami (Ergänz. U-St.). — Sesamöl. — Huile de sesamé. — Oil of Sesamum. Sesame Oil. Teel Oil. Benne Oil. Gingelly Oil.

Eigenschaften. Es ist gelb, geruchlos und angenehm schmeckend, wird schwer ranzig und ist nicht trocknend. Es dreht die Polarisationsebene rechts.

Konstanten des Oeles. Spec. Gew. bei 15° C. 0,921—0,924. Erstarrt bei —4 bis —6° C. Schmelzpunkt der Fettsäuren 23—31° C. Erstarrungspunkt 18—24° C. Hauman'sche Zahl 95,60—95,86. Verseifungszahl 187—192. Verseifungszahl der Fettsäuren 192,3. Hauman'sche Zahl 0,85. Jodzahl 102,7—111,7. Jodzahl der Fettsäuren 108,9—112,0.

Bestandtheile. Glyceride der Stearinsäure, Palmitinsäure, Oelsäure und Linolsäure, im Mittel 4,89 Proc. freie Fettsäuren, auf Oelsäure berechnet, ferner in geringen Mengen ein harzartiger Körper der dem Oel durch Schütteln mit Eisessig entzogen werden kann. Dieser Körper ist Träger der folgenden Farbreaktionen.

Reaktionen zum Nachweis von Sesamöl: 1) Probe nach BAUDOUIN Bd. II, S. 495. 2) Diese Probe wird folgendermassen modificirt: 0,1 ccm einer 3 proc. Lösung von Furfural wird in ein Reagenzglaschen gebracht, 10 ccm des zu prüfenden Oeles und 10 ccm Salzsäure (spec. Gew. 1,19) zugegeben, $\frac{1}{2}$ Minute geschüttelt und absetzen gelassen. Noch bei Gegenwart von weniger wie 1 Proc. Sesamöl ist die wässrige Schicht roth. 3) 6 ccm Oel werden mit 3,5 ccm Salpetersäure vorsichtig geschüttelt unter Vermeidung von Emulsionsbildung. Reines Sesamöl giebt eine blaue Färbung, die in Grün und Roth übergeht. In Gemengen erscheint nur die rothe Farbe, die ziemlich rasch verschwindet. Weniger zuverlässig wie 1 und 2.

Verfälschungen mit trocknenden Oelen werden durch Erhöhung der Jodzahl nachgewiesen. Rüßöl erniedrigt die Verseifungszahl. Arachisöl wird nachgewiesen durch Abscheidung der Arachidsäure. Band I, S. 361. Band II, S. 495.

Anwendung. Das bei richtiger Aufbewahrung — vor Licht und Luft geschützt — lange Zeit haltbare Oel dient als billiges Speisöl, zu kosmetischen Zwecken in der Parfümerie bei der sog. Enfleurage, zur Darstellung von Seifen sowie der Margarine, welche in Deutschland laut Gesetz 10 Proc. Sesamöl enthalten muss, in der Pharmacie zu Salben und Linimenten. Zu Hautien ist es wenig geeignet.

Die Prossknochen bilden ein werthvolles Viehfutter und Düngemittel. Sie enthalten im Mittel: Wasser 12,45 Proc., Protein 36,37 Proc., Fett 11,86 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 21,12 Proc., Holzfaser 8,12 Proc., Asche 2,88 Proc.

Ein wässriger Auszug der Blätter der Pflanze dient in Nordamerika als Lindern- des Getränk bei ruhrartigen Krankheiten. Auch das ganze Kraut wird arzneilich verwendet.

Die Früchte der *Lallemantia ibérica* Fisch. et Mey. (Labiales) kommen so-
wohl als Sesam vor, sie enthalten 30 Proc. Fett. Das Öl der Leindotter, *Came-
lina sativa* Cratz. (Cruciferae), führt den Namen „deutsches Sesamöl“.

II. *Sesamum radiatum* Schum. et Thonn. wird vielfach in Afrika, in Asien
und selten in Amerika wie I. gebaut.

Simaba.

Gattung der Simarubaceae — Simarubene.

I. **Simaba Cedron Planchon.** Heimisch in Mittelamerika und Kolumbien.
Liefert: Samen Cedronis. Cedronsamen.



Sim. Cedron
Fig. 142.
Kotyledonen von Simaba
Cedron.

Frucht 10 cm lang, 8 cm breit, eiförmig, enthält einen grossen,
bis 4,0 cm langen, bis 2,5 cm breiten, etwas nierenförmigen Samen.
Die Droge wird von den einzelnen Kotyledonen des Samens gelie-
fert. Dieselben sind von den angegebenen Dimensionen, auf einer
Seite gewölbt, auf der anderen flach, von braungelber Farbe, am
einen Ende, wo die Radicula sich befunden hat, mit zwei zarten
Ausschnitten, durch die kleine kreisförmige Stücke abgetrennt wer-
den. Der Querschnitt lässt 5—6 schwache Gefässbündel und im
Parenchym reichlich Stärke in rundlich-ovalen Körnern mit Quer-
spalt erkennen.

Bestandtheile. Ein Bitterstoff Cedrin, löslich in Was-
ser, Alkohol, Aether und Chloroform, in Rhomboëdern krystallisirend.
ferner 36 Proc. Stärke, 12 Proc. Fett.

Anwendung gegen Intermittens zu 0,75 bis 1,0 g pro
die, ursprünglich gegen Hundswuth und Schlangenbisse empfohlen.

II. **Simaba Waldivia** in Brasilien, wird ähnlich verwendet. Enthält Waldivin,
das giftiger sein soll wie Cedrin.

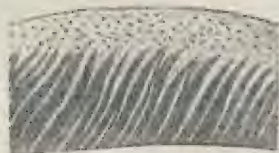
III. Die Rinde des Stammes und der Wurzel von **Simaba ferruginea**
St. Hil. (Calunga) und **S. salubris** Engl. (Calunga, Celung) beide in Brasilien, ver-
wendet man auch gegen Fieber.

Simaruba.

Gattung der Simarubaceae.

I. **Simaruba amara Aubl.** Heimisch im französischen Guyana und auf einigen
westindischen Inseln. Liefert Ecorce de la racine de simarouba (Gall.).

II. **Simaruba officialis Macf.** Heimisch in Panama, Guatemala, Florida und
einigen westindischen Inseln.



Smrk.
Fig. 143.
Querschnitt von Cortex Simarubae.

Beide liefern Cortex Simarubae — Rührinde.
Die der ersten Art kommt in blaugrauen, 1 m und dar-
über langen, bis 7 cm breiten, bis 5 mm dicken, flachen
oder gerollten Stücken, die aussen stark höckerig sind, in
den Handel. Kork weissgelb, Bast braungelb. Enthält
dünnwandige Fasern und gelbe Steinzellen. Die der zwei-
ten Art ist dicker, gelblichweiss mit fast weissen Bast-
Steinzellen reichlicher vorhanden. In beiden in der Mittel-
rinde Zellen mit braunem Inhalt.

Bestandtheil. Ein Bitterstoff, vielleicht Quassia (Vergl. Bd. II, S. 709).

Verwendung. Gegen Diarrhoe, in grosser Menge in Hinterindien angewendet.

Ptisana Simarubae. Tisane de simarouba (Gall.) wie Ptisana Quassiae S. 711.

Sinapis.

Jetzt zur Gattung *Brassica*: *Cruceiferae* — *Sinapeae* — *Brassicaceae*.

1. *Brassica nigra* (L.) Koch. Heimisch im Mittelmeergebiet und in Mitteleuropa. Einjährig, mit aufrechtem, unterwärts behaartem Stengel. Blätter gestielt, die unteren leierförmig gefiedert, die oberen lauzettlich, ganzrandig. An den Blüthenstrahlen überragen die Knospen die obersten, geöffneten, fast wagrecht abstehenden Blüthen. Die anfänglich zusammenneigenden Kelchblätter stehen später wagrecht ab. Schoten kurz, jede Klappe von einem starken Mittelnerven durchzogen. Die Schoten aufrecht der Traubenzweige angeordnet. Liefert:

Samen *Sinapis* (Austr. Germ. Helv.) seu *Sinapeos*. *Sinapis nigrae semina* (Brit.). *Sinapis nigra* (U-St.). — Senfsamen. Grüner, schwarzer oder Holländischer Senf. — *Semence ou Graine de moutarde noire* (Gall.). — Black, brown or red Mustard. Mustard-seeds.

Beschreibung. Die ziemlich kugelligen oder kurz eiförmigen Samen sind etwa 1,5 mm lang und 1 mg schwer, aussen dunkelrothbraun, innen gelb. Der Nabel tritt als helles Pünktchen hervor. Unter der Lupe betrachtet ist der Samen netzlig-grubig und schälft leicht etwas ab (Epidermisfetzen). Im Querschnitt sieht man, dass die beiden Keimblätter der Länge nach gefaltet sind, so dass das eine das andere umfasst, in der so entstehenden Rinne liegt die *Radicula*.

Die Samenschale besteht 1. aus der Epidermis, deren Wände quallen und stark verdickt sind; 2. einer Schicht grosser leerer Zellen; 3. einer Schicht hoher becherförmiger Zellen, deren Seitenwände im unteren Theile stärker verdickt sind und die so in Gruppen angeordnet sind, dass die kürzesten in der Mitte stehen und nach aussen immer grössere folgen; in die so entstehenden Gruben legen sich beim trocknen Samen die beiden Schichten 1 und 2 hinein und bedingen so das charakteristische Aussehen desselben unter der Lupe. Die folgende 4., die „Pigmentschicht“, hat einen braunen, mit Eisenchlorid schmutzig blau werdenden Inhalt. Die 5. Schicht enthält Aleuron und fettes Oel, die letzte ist stark zusammengefallen.

Das dünnwandige Gewebe des Embryo enthält fettes Oel und Aleuronkörner, in den letzteren zahlreiche kleine Globule. Einzelne Zellen zeigen einen abweichenden, ebenfalls aus Eiweissstoffen bestehenden Inhalt, sie sind vielleicht Sitz des Myrosins.

Das Pulver lässt ohne weiteres die verdickten Zellen der Schicht 3 mit scharf polygonalem Umrisse und rundlichem Lumen, sowie die darüber liegenden Zellen der Schicht 2 erkennen (Fig. 145).

Bestandtheile nach Kossatz: Wasser 6,3 Proc., stickstoffhaltige Substanz 27,58 Proc., flüchtiges Oel 1,33 Proc., Fett 31,12 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 12,25 Proc., Holzfaser 10,4 Proc., Asche 5,04 Proc.

Der wichtigste Bestandtheil ist das glukosidische *Sinigrin* oder *Kaliummyronat* $C_{12}H_{15}NS_2KO_6$, das Kaliumsalz einer Aetherschwefelsäure, die sich von einer hypothetischen



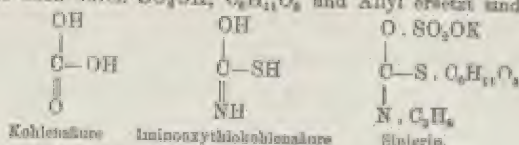
Sinap.

Fig. 144.
Querschnitt durch Samen
Sinapis. *w* *Radicula*.
ic inneres Keimblatt.
ic äusseres Keimblatt.



Fig. 145. Ausschnitt aus der Samenschale von Samen *Sinapis*.
2 und 3 vergl. mit Text.

Iminoxythiokohlensäure in der Weise ableiten könnte, dass die drei Wasserstoffatome derselben der Reihe nach durch SO_3OK , $\text{C}_6\text{H}_{11}\text{O}_6$ und Allyl ersetzt sind:



Vergl. unten *Oleum Sinapis*.

Ferner enthalten die Samen: Sinapinsäure $\text{C}_{11}\text{H}_{13}\text{O}_2$ und Sinapin $\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{NO}_2$, einen Ester des Choline und der Sinapinsäure.

Bestimmung des Gehaltes an Senföl im Samen: 5 g gepulverte Senfsamen werden in einem Kolben mit 100 ccm Wasser von 20–25° übergossen und verschlossen unter wiederholtem Umschwenken 2 Stunden stehen gelassen. Während dieser Zeit senkt das Myrosin das Sinigrin. Dann setzt man 20 ccm Alkohol, um die weitere Einwirkung des Myrosins zu unterbrechen, und 2 ccm Olivenöl zu, um beim folgenden Destillieren ein Ueberschäumen zu verhüten, und destilliert unter sorgfältiger Kühlung. Die zuerst übergehenden 40–50 ccm werden in einem 100 ccm fassenden Messkolben, welcher 10 ccm Ammoniakflüssigkeit enthält, aufgefangen und mit 20 ccm $\frac{1}{10}$ N.-Silbernitratlösung versetzt. Dann füllt man mit Wasser bis zur Marke auf und lässt in dem verschlossenen Kolben unter häufigem Umschütteln 24 Stunden stehen, worauf nach Zusatz von 6 ccm Salpetersäure und 1 ccm Ferriammoniumsulfatlösung mit $\frac{1}{10}$ N.-Ammoniumrhodanidlösung bis zum Eintritt der Rothfärbung titirt. Jedes ccm der zur Bildung von Schwefelsilber verbrauchten Silberlösung entspricht 0,0049575 g Allylsenföl. — Die Titration ist ausgeführt mit dem Senföl aus 2,5 g Samen, das Resultat ist also mit 40 zu multipliciren. Vergl. unten *Oleum Sinapis*.

Nach K. Dierbach beträgt der Gehalt an Senföl 0,09–1,378 Proc., im Durchschnitt 0,734 Proc. Germ. verlangt 0,55 Proc.

Anwendung. Innerlich wird Senf bisweilen im Nothfalle als Brechmittel bei Vergiftungen (5–10–15 g mit Vorsicht!) verordnet. Verbreitet ist der Gebrauch als Reiz- und Genussmittel als Zusatz zur Fleischkost (Mostrich). Aeusserlich als schnell wirkendes Hautreizmittel bei Ohnmachten, Erstickungsgefahr etc., ferner bei Zahnweh. Rheuma in der Form des Senfteigs, Senfpapiers oder Senfspiritus. Zu Senfbädern nimmt man 50–100 g Senfmehl, zu Vollbädern (bei Cholera gebräuchlich) 100–250 g, oder eine entsprechende Menge Spirit. Sinapis.

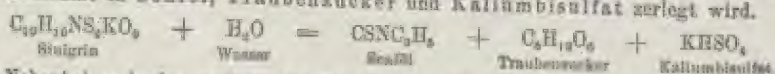
Senes Semen Sinapis pulveratum. Farina Sinapis. Species ad sinapismum. Senfmehl. Farine de moutarde stellt man aus dem kurze Zeit bei sehr gelinder Wärme, besser im Kalttrockenschrank getrockneten Samen dar. Man bewahre es in dichtverschlossenen Blechbüchsen auf und halte davon nicht zu viel vorrätig, denn bei längerem Lagern verliert es an Wirksamkeit. Der Verlust beim Pulvern beträgt bis zu 10 Proc. Es darf mit Jodlösung keine Blaufärbung geben (Nachweis fremder Mehle).

Senes Semen Sinapis pulveratum exoleatum. Pulvis Sinapis concentratus. Halbarer und für längere Aufbewahrung geeigneter ist das vom fetten Oel befreite Senfmehl; auch wirkt es schneller und kräftiger und wird deshalb zur Darstellung der Senfpapiere des Handels benutzt.

Durch Senfmehl werden viele Riechstoffe, selbst der des Moschus, zerstört; deshalb eignet es sich vortreflich zur Entfernung des dumpfen Geruches aus Flaschen, Wein- oder Bierfässern. In ein Fass von 100 l giebt man 10 g Senfmehl, dazu 1 l heisses Wasser und lässt dicht verschlossen einige Tage stehen.

Oleum Sinapis. (Germ. Austr. Brit. Gall. Holv. U-St.). *Oleum Sinapis aetherum.* — Senföl. — Essence de Moutarde. — Oil of Mustard.

Darstellung. Das ätherische Senföl ist im Senfsamen nicht als solches enthalten sondern entsteht erst durch einen Gährungsprocess, in dem das eiweissartige Ferment, Myrosin, auf das Glukosid Sinigrin (myrosinsaures Kali) einwirkt, das dann unter Wasseraufnahme in Senföl, Traubenzucker und Kaliumbisulfat zerlegt wird.



Nebenbei verlaufen noch andere Reaktionen, die Ursache für das stete Vorkommen von Cyanallyl und Schwefelkohlenstoff im Senföl sind.

Zur Gewinnung des Oeles werden die zerstoßenen oder gemahlenen Senfsamen durch Pressen unter hydraulischem Druck von dem fetten Oele befreit. Die verkleinerten Presskuchen rührt man mit der vier- bis fünffachen Menge Wassers zu einem Brei an, lässt kurze Zeit stehen und destillirt das gebildete Oel durch eingeleiteten Dampf ab. Man verwendet hierzu am besten emailirte eiserne Blasen, kupferne sind zu vermeiden, da metallisches Kupfer Senföl zersetzt:

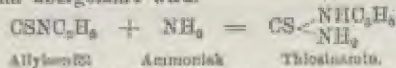


Die Ausbeute an Senföl beträgt, auf die Samen berechnet, 0,5 bis 0,75 Proc.

Eigenschaften. Dünne, hellgelbe, stark lichtbrechende Flüssigkeit von scharfem, die Augen zu Thränen reizendem Geruch. Senföl wirkt auf die Haut gebracht, heftig brennend und blasenziehend. Das spezifische Gewicht, das von den einzelnen Pharmaköpen sehr verschieden vorgeschrieben wird (1,010—1,020 Austr., 1,018—1,030 Brit., 1,020—1,025 Helv., 1,018—1,029 U-St.), schwankt zwischen 1,016 und 1,030 und liegt in der Regel zwischen 1,018 und 1,025 (Germ. IV). Mit Weingeist ist Senföl in jedem Verhältnisse mischbar. Mit 5 Raumtheilen Weingeist verdünnt, soll es mit Eisenchloridlösung nicht verändert werden. Es siedet grösstentheils zwischen 148 und 152° C. (147,2—152,2° C. Brit., 148—150° C. U-St.).

Bestandtheile. Das ätherische Senföl besteht fast ganz aus Allylsenföl oder Isothiocynallyl, enthält jedoch stets etwas Cyanallyl und Schwefelkohlenstoff. Die Menge dieser beiden Körper hängt in erster Linie von den bei der Darstellung eingehaltenen Bedingungen ab und kann bei sorgloser Fabrikation recht beträchtlich werden.

Prüfung. Die Werthbestimmung des Senföls nach Ph. G. IV besteht in der quantitativen Ermittlung seines Schwefelgehaltes, indem zunächst das Isothiocynallyl durch Ammoniak in Thioisamin übergeführt wird.



Der Schwefel des Thioisamins wird durch Silbernitrat als Schwefelsilber gefällt, und das überschüssige Silbernitrat kann dann mit Rhodanammmonium zurücktitrirt werden.

5 ccm (= 4,2 g Senfspiritus = 0,084 g Senföl) einer Lösung des Senföls in Weingeist (1=50) werden in einem 100 ccm fassenden Messkolben mit 50 ccm Zehntel-Normal-Silbernitratlösung und 10 ccm Ammoniakflüssigkeit versetzt und gut bedeckt unter häufigem Umschütteln 24 Stunden lang stehen gelassen. Nach dem Auffüllen bis zur Marke sollen auf 50 ccm des klaren Filtrats nach Zusatz von 6 ccm Salpetersäure und 1 ccm Ferriammoniumsulfatlösung 16,6—17,2 ccm Zehntel-Normal-Ammoniumrhodanidlösung bis zum Eintritt der Rothfärbung erforderlich sein (Germ. IV).

Nach K. DRENNEN ist es notwendig, die Mischung nach dem 24-stündigen Stehen einige Zeit auf dem Wasserbade zu erwärmen, um die Reaktion zu Ende zu führen. Unterlässt man dies, so wird die Schwefelbestimmung zu niedrig ausfallen. Die in der Vorschrift gegebenen Zahlen — 16,6 bis 17,2 ccm Ammoniumrhodanidlösung — entsprechen einem Verbrauch von 16,7 bis 16,2 ccm $\frac{1}{10}$ Normal Silberlösung. Da jeder ccm der Silberlösung gleich ist 0,0049575 g Senföl, so fordert die Vorschrift einen Gehalt von 92,06 bis 99,15 Proc. Isothiocynallyl oder 29,71 bis 32,33 Proc. Schwefel im Senföl. Hierbei ist zu berücksichtigen, dass auf normale Weise dargestellte Senföle zuweilen einen etwas niedrigeren Schwefelgehalt als 29,7 Proc. aufweisen, und dass ferner der Schwefelgehalt allein nicht für die Güte des Senföls massgebend ist. Denn auch der Schwefel des Schwefelkohlenstoffs wird nach dem angeführten Verfahren mit bestimmt, da er sich mit Ammoniak zu Schwefelcyanammonium und Schwefelammonium umsetzt.

Giesst man zu 3 g Senföl noch und nach unter guter Kühlung 6 g Schwefelsäure, so tritt beim Umschütteln Gasentwicklung ein. Die gelbe, keinesfalls dunkle Mischung ist zunächst vollkommen klar, wird dann zähflüssig, bisweilen krystallinisch und verliert den scharfen Geruch des Senföls (Germ. IV). Durch diese Probe werden Beimischungen anderer ätherischer Oele durch intensive Dunkelfärbung angezeigt. Bei Gegenwart von Chloroform, Petroleum, Petroläther sowie grösserer Mengen Schwefelkohlenstoff wird die Mischung von Senföl und Schwefelsäure zunächst getrübt erscheinen und sich beim Stehen in zwei Schichten theilen, deren obere aus den erwähnten Beimischungen besteht.

Aufbewahrung. Senföl ist vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren. Durch die Einwirkung des Lichts färbt es sich röthlichbraun, während sich an den Wänden des Gefässes ein schwatzgelber Niederschlag absetzt.

Anwendung. Senföl wird nur äusserlich und dann fast nur in verdünntem Zustande, gewöhnlich als Spiritus Sinapis verwendet.

Oleum sinapis pingue. Oleum Sinapis nigri. — Schwarzenföl. — Huile de moutarde noire. — Black mustard oil. Es wird aus den Samen durch Pressen gewonnen und ist bräunlichgelb, von meist mildem Geschmack und geruchlos. Konstanten des Oeles: Spec. Gew. bei 15° C.: 0,916–0,920. Erstarrt bei –17° C. Verseifungszahl 174,0–174,6. Jodzahl 106,25–106,57 (nach anderer Angabe 96). Jodzahl der Fettsäuren 109,6.

Bestandtheile. Glyceride der Behensäure und Erucasäure, ferner Glyceride flüssiger Fettsäuren. Es soll auch stets etwas Schwefel enthalten. Zur Erkennung wichtig ist die niedrige Verseifungszahl.

Charta sinapiata (Germ.). Charta Sinapis (Brit. U-St.). Charta cum pulvere Sinapis. Senfpapier. Sinapisme en feuille (Gall.). Papier moutarde. Moutarde en feuilles. Mustard-paper. Die Hauptbedingung für ein wirksames und haltbares Senfpapier ist die Verwendung eines vollständig entfetteten Senfpulvers, sowie eines Kiebstoffes, der weder Wasser, noch Weingeist, noch Fette enthält. Man bedient sich einer Lösung von 4–5 Th. Kautschuk in 100 Th. Petroleumäther und Schwefelkohlenstoff CS_2 (Gall.) oder von 1 Kolophonium und 5 Kautschuk in 100 Benzol (Benzin) oder CS_2 , trägt diese in gleichmässiger Schicht auf starkes, gelbirtes Papier, das sofort entöltes Senfpulver darüber und befestigt dieses, indem man das Papier durch ein Walzwerk gehen lässt. Abweichend hiervon lässt Brit. gleiche Theile schwarzen und weissen Senf (Pulv. No. 60) durch Perkolliren mit Benzol entfetten, je 5 g davon mit 18 cem Kautschuklösung (Liq. Cautehouc, Bd. I, S. 682) mischen und damit 2 qdm Papier überziehen; U-St. lässt 100 g Senfmehl mittels Benzin entfetten, mit einer Lösung von 10 g Kautschuk in je 100 cem Benzin und Schwefelkohlenstoff mischen und je 4 g Senf auf 60 cem Fläche verteilen. Hierauf trocknet man das Senfpapier, zerschneidet es in gleichmässige Stücke von 80 bis 100 qcm (Spielkartengrösse), die gewöhnlich mit Gebrauchsanweisung bedruckt in den Handel kommen. In Deutschland sind besonders die Marken HALPERNBERG, ROSENTHAL, ROZKY, in Frankreich das Papier RIGOLLOZ in Gebrauch. Senfpapier bietet die haltbarste und sauberste Anwendungsform des Senfs als hauteröthendes und ableitendes Mittel; zum Gebrauch wird es einige Augenblicke in lauwarmes Wasser getaucht, auf der betreffenden Hautstelle befestigt und je nach der Empfindlichkeit der Haut 10 bis 15 Minuten liegen gelassen. Ein gutes Senfpapier lässt sich nach dieser Zeit glatt entfernen. Ebensovienig darf natürlich die Senfschicht während der Aufbewahrung abblättern.

Das Senfpapier der HALPERNBERG Fabrik enthält auf 100 qcm durchschnittlich 2 g Senfmehl mit 1,05 bis 1,40 Proc. ätherischem Senföl.

Man bewahrt das Senfpapier an einem nicht zu warmen Orte in Blechdosen auf.

Zur Bestimmung des Gehaltes an Senföl werden nach Germ. 100 qcm in Streifen zerschnittenes Senfpapier mit 50 cem Wasser von 20 bis 25° übergossen. Man lässt den verschlossenen Kolben unter wiederholtem Umschwenken 10 Minuten lang stehen, setzt dem Inhalte 10 cem Weingeist und 2 cem Olivenöl zu und destillirt 20 bis 30 cem in einen 100 cem Kolben, der 10 cem Ammoniakflüssigkeit enthält, ab. Vergl. weiter oben bei Sem. Sinapis. Nach Germ. sollen 100 qcm Senfpapier mindestens 0,2336 g Senföl liefern.

Sinapismus (Ergänzh.). Cataplasma rubefaciens (Gall.). Pasta epispastica. Cataplasma epispasticum. Senfteig. Sinapisme. Gleiche Gewichtstheile grob gepulverten Senf und lauwarmes Wasser rührt man zu einem Brei an. Wird jedesmal frisch bereitet und, auf Leinwand gestrichen, wie Senfpapier angewendet.

Tela sinapiata. Senzrug. Senfgewebe. LEBATON's Tissue-Sinapisme, in Frankreich gebräuchlich, besteht aus Papier mit 2 darübergelegten Gewebeschichten, von denen die eine mit Myroxin, die andere mit Kaliummyronat getränkt ist. Die Wirkung erklärt sich nach dem oben Gesagten leicht.

II. Brassica juncea Hook f. et Thoms. Heimisch in Südrussland, am kaspischen Meer, Nordafrika, Asien, kultivirt an der Wolga (Gouv. Saratow) und Ostindien. Untere Blätter eilanzettlich, grob gesägt, die oberen lanzettlich und ganzrandig. Verwendung finden ebenfalls die Samen. Sie sind denen von I sehr ähnlich. Der Durchmesser der Sklereiden der Schicht 3 beträgt 10–15 μ gegen 5–7 μ von I. Die Aussenwand dieser Schicht besteht aus einer dicken Schleimmembrane, die vielleicht durch Verschleimung einer Zellschicht entstanden ist.

Anwendung. Die Samen des „Sareptasens“ werden wie die „des schwarzen Senfs“, ferner zur fabrikmässigen Darstellung des ätherischen Oels, das Pulver der geschäl-

ten und entölten Samen für Speisewürste verwendet. Die Samen kommen meist geschält in den Handel, im Pulver fehlen also die Elemente der Samenschale oder sind nur spurensweise vorhanden.

III. Sinapis alba L. (Cruciferae — Sinapeae — Brassicinae.) Heimisch im Mittelmeergebiet und in Mitteleuropa, vielfach kultiviert und verwildert. Bis 60 cm hoch, nebst den Blättern kurz horstig. Blätter gefiedert oder fiederspaltig, die Lappen buchtig gezähnt. Blüten mit wagerecht abstehendem Kelch. Schoten so lang oder länger als der bleibende Stengel, horstig, ihre Klappen flügelartig.

Verwendung finden ebenfalls die Samen: **Semen Erucae** (Germ.). **Semen Sinapis albae** (Helv.). **Sinapis albae semina** (Brit.). **Sinapis alba** (U-St.). — **Weisser Senfsamen.** Weisser oder gelber Senf. — **Semence ou Graine de moutarde blanche** (Gall.). — **White Mustard.**

Beschreibung. Annähernd kuglig, bis 2 mm dick, hellrötlichgelb, sehr zart punktiert, manchmal weisschülferig. Der Bau ist im wesentlichen dem von I und II ähnlich, doch ergeben sich folgende Unterschiede: die unter der Schleimepidermis befindliche Schicht (2) grosser Zellen besteht aus 2 Lagen an den Ecken kollenchymatisch verdickter Zellen mit kleinen Interzellularräumen. Die Zellen der folgenden Schicht 3 sind in der Höhe ziemlich gleichförmig. Die Zellen der folgenden 4. Schicht haben keinen dunkelgefärbten Inhalt.

Bestandtheile. Analog dem Sinigrin in I besitzen die Samen ein Glukosid Sinalbin $C_{20}H_{32}N_2S_2O_{12}$. Mit Myrosin wird es unter Wasseraufnahme in ein Senföl: $C_6H_5O \cdot NCS$, Sinapinbisulfat: $C_6H_5NO_2 \cdot HSO_3$, und Traubenzucker gespalten: $C_{20}H_{32}N_2S_2O_{12} + H_2O = C_6H_5O \cdot NCS + C_{14}H_{22}NO_2 \cdot HSO_3 + C_6H_{12}O_6$. Dieses Senföl ist mit Wasserdämpfen nicht flüchtig, sondern liefert beim Erhitzen $HSCN$ und S . Daher riechen die zerriebenen Samen nicht scharf, haben aber einen scharfen Geschmack.

Das fette Öl der Samen hat das spec. Gew. 0,9142. Es erstarrt bei $-16,25^\circ C$. Schmelzpunkt der Fettsäuren $16^\circ C$. Erstarrungspunkt $15,5^\circ C$. Jodzahl 96.

Anwendung. Wird wie der schwarze Senf und mit diesem zusammen gebraucht, wobei er dessen Wirkung erhöht — sonst aber steht er demselben an Schärfe nach. Die Verwendung für Küchenwürste ist bekannt.

Acetum Sinapis. Acetum ad mustardum.	
Senfessig. Tafelessig.	
Rp. Bulbi Allii Cepae (Gartenzwiebel) 100,0	
Bulbi Allii sativi (Knoblauch) 50,0	
Bulbi et Herbae Allii Schoenoprasii (Schnittlauch) 25,0	
Cardui fractus Clitri recutitae 50,0	
Herbae Drummetii (Kartagen) 100,0	
Rhizom. Apii dulcis rec. (Sellerie) 200,0	
Seneciois Sinapis nigri pulv. 250,0	
Spiritus Vini Gallici 100,0	
Vini albi 1000,0	
Aceti optimi (5 proc.) 6000,0	
Man lässt 8 Tage aus, presst (Metalle vermeiden),	
dest.	
Sacchari albi 250,0—500,0	
Nacht absetzen und filtrirt.	

Aqua Sinapis. Senfwasser.

Rp. Öl Sinapis aether. gtl. I	
Aqua destillat. 200,0	
Balsamum sinapitum (Gall.).	
Senf-Fussbad, Pediluvium sinapis 4.	
Rp. Seneciois Sinapis pulv. 150,0	
Aqua tepida (35—40° C.) q. s.	
Linimentum Sinapis (Brit.).	
Linimentum Sinapis coopersium (U-St.).	
(Compound) Liniment of Mustard.	
	Brit. U-St.
Rp. Camphorae 4 g	5 g
Spiritus (50 proc.) 50 ccm	50 ccm

	Brit.	U-St.
Extract. Meserei fluidi	—	30 "
Öl Ricini	14 "	15 "
Öl Sinapis aeth.	4 "	5 "
Spiritus	—	q. s. ad 100 "

Mustardum.

Metric. Tafelssenzl. Mustards.

1. Deutscher, nach E. Dietrich.

Rp. 1. Semin. Erucae pulv.	250,0
2. Semin. Sinapis "	250,0
3. Aceti fortis (Essigspirit)	500,0
4. Sacchari pulver.	250,0
5. Aqua	250,0
6. Aqua	250,0

Man lässt 1—24 Stunden, nach Zusatz von 4 und 5 solange stehen, bis sich die Schicht genögend entwickelt hat, mischt 5 hinzu und füllt in Steingutbüchsen.

II. Deutscher, mit Gewürz.

Rp. Semin. Sinap. nig.	250,0
Semin. Erucae	150,0
Aceti	400,0
Fruct. Amomi	5,0
Card. Clavicorn.	2,5
Caryophyllor.	2,5
Piperis albi	2,5
Rhizom. Zingiber.	2,5
Sacchari albi	150,0
Natrii chlorid	50,0
Aceti (vol. Acet. Sinapis) q. s.	

III. Französische nach Vauquelin.

Rp. Fruct. Cappar. spin. (Napoli)	50,0
Bulbi Alli Cepae	95,0
Bulbi Alli sativi	5,0
Florula Caesiae	2,0
Maeidia	1,0
Semina Alnemi	1,0
Natrii chlorat	50,0
Sacchari	150,0
Semina Sinapis Sarcopa (S. 906)	750,0
Aceti Draconell	q. s.

Man kocht oder mahlt in der Mostschüssel und Milt, sobald die überausige Schärfe sich verloren hat, in Siebgutgefäße.

Pulvis ad mostardum.

Mosterpulver.

Man verwendet die Pulvermischung zu obiger Vorschrift II, mit oder ohne die Gewürze.

Sorum Lactis sinapismum.

Senfmilch.

Rp. Lactis vaccini	500,0
Semina Sinapis pulv.	30,0

Man erhitet zum Sieden und seigt das Geringste ab. Bei Wasserschicht.

Sirupus Sinapis. Senfsirup.

Rp. Spiritus Sinapis 1,0	
Sirupus Sacchari	60,0

Nimm man nur 0,5 Spr. Sinapis, so erhält man den sog. Rettigsaft, Mayna's Brustsaft.

Alphonon, BRUNHARD's, gegen Zahnschmerzen, ist eine durch Safran und Lackmus grün gefärbte Lösung von Senfol in Löffelkrautspiritus.

Brassaleon, gegen Kopfschmerzen, enthält Senfol, Pfefferminzol, Kampher, Aetherweingeist (RINDEN's Mentol).

COOPER's Mustard-paper, Sinapine tissue sind mit Capsicum- und Euphorbium-auszug getränkte Papierblätter.

Fluid-Lightning, flüssiger Blitz: Mit Sassafras- und Pfefferminzol versetzter Senfsirup.

Sinapol: 0,5 Aconitin, je 30,0 Menthol und Senfol, 120,0 Ricinusöl, 750,0 Rosmarinsirup (RINDEN's Mentol).

Weisse Gesundheitskörner von DIERCK sind weisse Senfsamen.

WHITEHEAD's Spirit of mustard: Camphor. 5,0, Öl. Rosmarin. 10,0, Öl. Tereb. 20,0, Spirit. Sinap. 50,0, Spiritus 100,0.

Wundersaft von KOCH ist ein Rettigsaft (s. oben).

Spiritus Cochleariae (Germ. IV).

(Germ. III, siehe Bd. I, S. 888.)

Rp. 1. Herba Cochleariae siccatiae	4,0
2. Semina Erucae pulv.	1,0
3. Aquae	50,0
4. Spiritus (37 proc.)	10,0

Man kocht 1—2 in einer Destillirblase 3 Stunden stehen, fügt 4 hinzu und destillirt ab 20,0. Klar färben; spec. Grav. 0,908—0,910.

Spiritus Sinapis.

Spiritus & Tinctura rubefacientia.
Senfsirup. Senfgeist. Esprit de mustard. Spirit of Mustard.

Germ. Halv. Austr. Nat. form.

Rp. Öl. Sinapis aether.	2,0
Spiritus	98,0

Nach Austr. nur im Bedarfsfälle zu bereiten.

Stilus Sinapis & Brunstons. Senfstift.

Rp. 1. Cetacei	10,0
2. Menthol	85,0
3. Öl. Sinapis aether.	5,0

Man schmilzt 1 und 2, fügt 3 hinzu und giest in Formen (s. Stylus Menthol).

Tinctura Sinapis.

Senftinktur.

Rp. 1. Sem. Sinapis exsicc.	7,0
2. Aquae destill.	30,0
3. Spiritus	70,0

1 mit 2 eine Stunde bei gelber stellen, 3 hinzufügen, und nach 3 Tagen filtriren.

Sisymbrium.

Gattung der Cruciferae — Sinapeae — Sisymbriinae.

I. Sisymbrium officinale Scopoli (syn. *Erysimum officinale* L.). Einjährig mit oft wagrecht absteigenden Aesten und schrotsägeförmig-fiederteiligen Blättern. Blüten kurz gestielt. Fruchtstand verlängert, rutenförmig, die pfriemlichen Schoten angeordnet. Liefert:

Herba Erysimi officinalis. **Herba Sisymbrii**. — Wilder Senf. Rankensenf. (Säengerkraut.) — *Erysimum*. Vélar. Tortelle. Herbe aux chaires (Gall.). — Das ganze blühende Kraut. Es wird neuerdings mit Erfolg bei Kehlkopfkatarrh angewendet, und zwar in Form einer mit 60,0 Sirupus Erysimi versetzten Abkochung von 30,0 der Blätter.

Sirupus Erysimi wird wie Sir. Chamomill. (Bd. I, S. 716) dargestellt.

Sirupus Erysimi comp., s. Bd. I, S. 828.

II. Sisymbrium Sophia L. liefert **Herba** und **Semen Sophiae chirurgorum**. **S. Irio** L. ebenso **Herba** und **Semen Iriensis**. **S. Alliaria** L. **Herba** und **Semen Alliariae**.

Smilax.

Mehrere Arten der Gattung *Smilax* (Liliaceae — Smilacoidae) haben an dünnen Ausläufern dicke, meist etwas abgeplattete, sehr unregelmässig gestaltete, braune Knollen vom Charakter unentwickelter Internodien. Sie werden in Ostasien gesammelt von *Smilax China* L., *Sm. glabra* Roxb., *Sm. lanceafolia* Roxb. und kommen in den Handel als:

Rhizoma Chinae (Ergänzb.). *Radix s. Tuber Chinae*. *Radix Chinae nodosae, ponderosae s. orientalis*. — Chinawurzel. Peckenwurzel. — Souche de squine (Gall.). — China root.

Sie sind gewöhnlich geschält und bestehen dann aus einem Parenchym poröser Zellen, die Stärke in bis 50 μ grossen Körnern, Oxalsäure und hier und da braune Klumpen enthalten. Das Gewebe ist von zarten Gefässbündeln durchzogen (Fig. 146).

Bestandtheile. Ein krystallisirter Körper Smilacin.

Substitutionen. Als solche kommen zuweilen Knollen anderer *Smilax*-Arten vor, so die von *Smilax zeylanica* L. aus Ostindien, *Sm. Pseudochina* L., *Sm. tenuifolia* Mich., *Sm. brasiliensis* Sprengel aus Sudamerika.

Verwendung wie Surinaparilla.



Fig. 146.
Querschnitt durch *Rhizoma Chinae*.

Sorbus.

Gattung der Rosaceae — Pomoidae — Pomariae.

I. *Sorbus Aucuparia* L. (syn. *Pirus Aucuparia* Gärt.). Heimisch in Nordasien und Europa. Mit gefiederten Blättern. Blüten in vielblüthigen Doldenrispen. Früchte beerenartig, kuglig, erbsengross, scharlachroth, vom Kelche gekrönt, in jedem der 3 bis 4 Fächer 2 Samen. Man verwendet die Früchte:

Fructus Sorbi, Baccae Sorbi Aucupariae. — Ebereschenbeeren. Vogelbeeren. Sperberbeeren.

Die frischen, im Spätherbst reifenden Früchte geben den *Succus Sorborum* (inspis-satus), Roob Sorborum, Ebereschensmus, indem man sie mit ihrem gleichen Gewicht kochenden Wassers übergiesst, $\frac{1}{4}$ Stunde im Wasserbade erhitzt und weiter verfährt wie bei Sacc. Sambuci angegeben.

Sirupus Sorborum wird wie *Sirup. Corni* bereitet. Ein aus den Beeren dargestelltes Fluidextrakt wird in Gaben bis zu 1 Esslöffel als mildes Abführmittel empfohlen.

Die völlig reifen Früchte geben unter Zusatz von Weinhefe regelrecht vergohren bei der Destillation einen Brantwein, der besonders in Dänemark beliebt sein soll.

Aus den reifen Früchten, die Apfelsäure enthalten, stellt man zuweilen Extract. *Ferri pomati* (Band I, S. 1117) dar, das aber von wenig angenehmem Geschmack sein soll. Der in dem Saft der Früchte aufgefundenen Zucker, Sorbose, präexistirt in demselben nicht, sondern entsteht erst durch Gährung aus dem Sorbit $C_6H_{12}O_6$.

C. Lica's Kräuterhonig besteht nach Angabe des Darstellers aus: Honig, Ebereschensaft, Wasser, Weisswein, Bingelkraut, Eberwurz, Enzian u. a. unschuldigen Kräutern und Wurzeln.

II. *Sorbus Aria* Crantz (syn. *Pirus Aria* Ehrh.). Mit grossen, ungetheilten, unterseits weissfilzigen, gesägten Blättern und grösseren kugligen Früchten: Mehlbeeren. Dieselben enthalten im Fruchtfleisch Glukose 11,44 Proc., Sorbin 13,56 Proc., stickstoffhaltige Stoffe 6,8 Proc., Cellulose 6,05 Proc., Fett 0,5 Proc. Sie finden als *Baccae Sorbi alpinae* Verwendung gegen Durchfall.

Sparteinum.

I. † **Sparteinum.** *Sparteina*. *Spartéine*. $C_{15}H_{25}N_3$. Mol. Gew. = 234. Das aus dem Besenginster, *Spartium scoparium* L. (*Sarothamnus scoparius* L.) abgeschlossenes Alkaloid.

Darstellung. Man zieht nach MULLS die ganze Pflanze mit schwefelsäurehaltigem Wasser aus, verdampft den Auszug auf ein kleines Volumen und destillirt nun mit Aetznatron, bis das Destillat nicht mehr alkalisch reagirt. Das Destillat wird nach Uebersättigung mit Salzsäure im Wasserbade bis zur Trockne gebracht, und darauf der Rückstand mit konc. Kalilauge der Destillation unterworfen. Es entweicht erst Ammoniak, dann geht die Base als dickes Öl über. Dasselbe wird zur Entwässerung mit metallischem Natrium im Wasserstoffstrome mässig erwärmt und dann, vom Natrium getrennt, noch einmal rectificirt.

Eigenschaften. Im reinen Zustande eine vollkommen farblose, ölige Flüssigkeit, welche bei 237° C. siedet, von intensiv bitterem Geschmack, ähnlich wie Aallin riechend. Das spec. Gewicht ist höher als dasjenige des Wassers. Spartein löst sich nur wenig in Wasser, dagegen leicht in Alkohol, in Aether und in Chloroform, unlöslich ist es dagegen in Benzol und in Petroleumbenzin. Unter dem Einfluss von Luft und Licht nimmt es sehr leicht Sauerstoff auf, es färbt sich gelb bis dunkelbraun und verdickt. Diese Veränderlichkeit ist so leicht, dass die Fabrikanten es für gewöhnlich ablehnen, die freie Spartein-Base zu versenden.

Seinen chemischen Eigenschaften nach ist das Spartein eine starke und zwar zweisäurige Base. Seine wässrige Lösung reagirt stark alkalisch; nähert man dem freien Spartein einen mit Salzsäure befeuchteten Glasstab, so entstehen — ähnlich wie beim Ammoniak unter gleichen Bedingungen — weisse Nebel von saurem Spartein. — Es verbindet sich mit Säuren und bildet sehr schnell krystallisirende Salze. Sparteinsulfatlösungen geben mit Kalium- und Ammoniumsulfat einen weissen, im Ueberschusse des Reagens unlöslichen Niederschlag; kalte Natriumbicarbonatlösung giebt keinen Niederschlag, aber mit warmer wird die Flüssigkeit trübe und giebt einen weissen Bodensatz. Mit concentrirten Mineralsäuren tritt keine Veränderung ein. Cadmiumjodid giebt mit Spartein einen weissen, käsigen Niederschlag; Natriumphosphomolybdat giebt ein weisses, beim Erhitzen lösliches Präcipitat. Mit Kupfersalzen entstehen grünliche Niederschläge. Platinchlorid bildet einen krystallinischen, gelblichen Niederschlag. Durch Reduktion geht das Spartein in Dihydrospartein $C_{15}H_{27}N_3$, durch Oxydation in eine sauerstoffhaltige Base $C_{15}H_{25}N_3O_2$ über.

Die Aufbewahrung würde vorsichtig zu erfolgen haben; zweckmässig würde man das freie Spartein in Glasröhren einzuschliessen haben, die mit Wasserstoffgas zu füllen wären. Therapeutische Anwendung findet die freie Base nicht, sie dient lediglich zur Darstellung der Sparteinsalze.

II. † **Sparteinum sulfuricum** (Helv. Ergänzb.). *Sparteinae Sulfas* (U-St.). Sulfate de spartéine (Gall.). Sparteinsulfat. Schwefelsaures Spartein. Der Aufnahme in die Pharmacopöen ist der Umstand hinderlich gewesen, dass dieses Salz mit verschiedenem Wassergehalt krystallisirt. Es kommen im Handel vor: das wasserfreie Salz, Salze mit 3 und 5 Mol. Wasser, endlich ist in der Litteratur auch noch ein Salz mit 8 Mol. Wasser beschrieben. U-St. schreibt vor das Salz $C_{15}H_{25}N_3 \cdot H_2SO_4 + 4H_2O$. Mol. Gew. = 404, Gall. das Salz $C_{15}H_{25}N_3 \cdot H_2SO_4 + 5H_2O$. Mol. Gew. = 422. Ergänzb. u. Helv. machen keine bestimmten Angaben bezüglich des Wassergehaltes.

Es würde sich empfehlen, als officinell das Salz der Gall. mit $5H_2O$, also von der Zusammensetzung $C_{15}H_{25}N_3 \cdot H_2SO_4 + 5H_2O$ Mol. Gew. = 422, Gehalt an Krystallwasser rund 21,3 Proc. allgemein anzunehmen.

Darstellung. Man neutralisirt 10 Th. Spartein mit einer Mischung von 25 Th. Wasser und ca. 25 Th. verdünnter Schwefelsäure vom spec. Gew. 1,110 — 1,114 und überlässt diese Lösung an einem warmen Orte der Krystallisation.

Eigenschaften. Farblose, rhomboëdrische Krystalle oder ein krystallinisches Pulver, löslich in 2 Th. Wasser oder 5 Th. Weingeist zu bitter schmeckenden schwach-sauer reagirenden oder neutralen Flüssigkeiten, unlöslich in Aether. Das mit 3 Mol. Wasser krystallisirte Salz verliert bei 110° C. — 21,3 Proc. Krystallwasser (das mit 4 Mol. Wasser krystallisirende verliert 17,8 Proc. Krystallwasser), das wasserfreie Salz schmilzt bei 138° C. Das Salz ist etwas hygroskopisch.

Die 5procentige wässrige Lösung wird durch Baryumnitratlösung weiss, durch Gerbsäurelösung gelblich-weiss, durch Jodlösung rothbraun gefärbt. Auf Zusatz von Kaliumferrocyanidlösung scheiden sich allmählich gelbe Krystallblättchen aus. Natronlauge bewirkt in der 10procentigen Lösung eine weisse Trübung, welche sich bald zu Oeltröpfchen vereinigt, die in Aether und Chloroform löslich sind.

Prüfung: 1) Das Sparteinsulfat sei farblos. 2) Beim Erhitzen auf dem Platinblech verbräune es, ohne einen Rückstand zu hinterlassen (anorganische Verunreinigungen). — 3) 0,1 g., mit 5 Tropfen Chloroform und 1 cem alkoholischer Kalilauge erhitzt, sollen keinen widerlichen Geruch, von Isocyanphenyl herrührend, verbreiten (Anilinsulfat). 4) In konz. Schwefelsäure löse sich Sparteinsulfat ohne Färbung; der Zusatz eines Körnchens Kaliumdichromat rufe in dieser Lösung eine grüne, keine violette Färbung hervor; Strychnin).

Aufbewahrung. Dieselbe geschehe in gut geschlossenen Gefässen, vorsichtig.

Anwendung. Das Sparteinsulfat wurde von GRIMM-SÉN als Ersatz der Digitalis bei Affektionen des Herzmuskels empfohlen, wenn dieser nicht im Stande ist, die Circulationswiderstände auszugleichen, sowie bei irregulärem, aussetzendem, arhythmischem langsamem Pulse und zwar in Gaben von 0,1 bis 0,15 g. mehrmals täglich. Andere Beobachter konnten indessen gar keine Wirkung auf den Blutdruck und nur eine unzuverlässige diuretische und herztregulirende Wirkung (bei Stenokardie) feststellen. Aeusserlich in 5proc. wässriger Lösung zu Pinselungen auf die gesunde Haut bei fieberhaften Krankheiten, z. B. Phthisis, zur Erzielung eines erheblichen Temperaturabfalles. Höchstgaben: pro dosi: 0,1 g. (Ergänzb.), 0,2 g. (Helv.); pro die: 0,3 g. (Ergänzb.), 0,8 g. (Helv.).

Spargularia.

Gattung der Caryophyllaceae — Alsinoideae — Sparguleae.

Spargularia rubra Pr. (syn. *Arenaria rubra* L.). Auf feuchten, sandigen Wiesen. Einjährig. Blätter lineal-fadenförmig, stachelspitzig, etwas fleischig. Nebenblätter verlängert, silberweiss glänzend. Aeste traubig. Blüthe rosenroth. Kapsel dreieckig-eiförmig, so lang als der Kelch. Samen ungeflügelt mit wulstigem Band. Verwendung findet die ganze Pflanze: Herbe d'*Arenaria rubra* (Gall.).

Spigelia.

Gattung der Loganiaceae — Spigelleae.

I. Spigelia marylandica L. Heimisch in den Südstaaten der Vereinigten Staaten. Perennirend, mit vierkantigem, kahlem Stengel, eilanzettlichen Blättern und einer gipfelständigen Aehre aus 3—8 scharlachrothen, innen gelben, 5zähligen Blüthen. Frucht eine wandspaltige, zweiklappige Kapsel. Verwendung findet das Rhizom mit den reichlich vorhandenen dünnen Wurzeln:

Radix Spigellae Marylandicae. — Marylandische Spigellenwurzel. Wurm-graswurzel. — *Spigelia* (U-St.). — Pinkroot.

Beschreibung. Das Rhizom ist bis 15 cm lang, 3 cm dick, etwas ästig, dünn berindet, oberseits mit Stengelnarben, unterseits mit zahlreichen dünnen Wurzeln. Rinde purpurbraun, Holz gelblich.

Bestandtheile. Ein Alkaloid Spigelin, das dem Nicotin, Lobelin und Coniin ähnlich wirken soll, ätherisches Oel, Gerbstoff, Harz.

Verfälschung. Die gegenwärtig im Handel befindliche Droge soll häufig aus den Wurzeln von *Phlox Carolina* und denen anderer Arten derselben Gattung bestehen.

Verwendung als Anthelminthicum. Kindern 0,5–1,0, Erwachsenen 4,0–8,0 pro die.

Extractum Spigelliae fluidum (U-St.). Fluid Extract of Spigelia. Aus 1000 g gepulverter Wurzel (No. 60) und q. s. verdünntem Weingeist (41 proc.) im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 300 ccm, fängt die ersten 850 ccm Perkolat für sich auf und bereitet l. s. 1000 ccm Fluidextrakt.

II. Spigelia Anthelmia L. Heimisch in Westindien und Südamerika bis Peru. Mit eiförmig-zugespitzten, schwach rauhaarigen, ganzrandigen Blättern. Blütenähren einseitigwendig mit kleinen, blassröthlichen Blüten. Geruchlos, von sadem, bitterlichem Geschmack. Verwendung findet das Kraut mit der Wurzel:

† **Radix Spigelliae Anthelmiae cum herba.** — Indianisches Wurmkraut. — Herbe de Brinvillière. Plante fleurie de Spigelle anthelminthique (Gall.).

Bestandtheile. Ein Alkaloid Spigelin, das bisher nicht krystallinisch erhalten wurde. Löslich in Chloroform, in Aether, Schwefelkohlenstoff und Wasser unlöslich. Stark giftig, wirkt lähmend.

Anwendung. Als Anthelminthicum, in der Homöopathie auch gegen nervösen Kopfschmerz und Herzaffektionen.

† **Sirupus Spigelliae Anthelmiae.** Aus 100,0 der grob gepulverten Droge, 100,0 Weingeist und 350,0 Wasser bereitet man durch 24 ständige Digestion 350,0 Auszug und hieraus mit 650,0 Zucker 1000,0 Sirup. 10 Th. Sirup = 1 Th. Spigelia.

† **Tinctura Spigelliae Anthelmiae.** 1 Th. der Droge, 5 Th. verdünnter Weingeist.

Spilanthes.

Gattung der Compositae — Heliantheae — Verbesinaceae.

Spilanthes oleracea Jacq. Heimisch in Südamerika und Westindien, vielfach kultivirt. Zweijährig, bis 30 cm hoch, mit gestielten, ei- oder herzförmigen, am Grunde keilförmig in den Blattstiel verlaufenden Blättern. Der gewimperte Rand ausgeschweift, oder kerbig-gesägt. Die Blütenköpfchen auf langen Stielen, ohne Randblüthen, mit gelben oder purpurnen Röhrenblüthen auf dem sich kegelförmig verlängernden Blütenboden. Achänen zusammengedrückt, gewimpert, ohne Pappus oder mit 2 Grannen. Von scharf brennendem und Speichelfluss erregendem Geschmack. Verwendung findet das Kraut:

Herba Spilanthis (Austr. Ergänzb.). Herba Spilanthis oleraceae. Flores & Summitates Spilanthis. — Parakresse. Parakressenkraut. — Cresson de Para. Feuille et Capitule de spilanthe (Gall.).

Bestandtheile. Scharf schmeckendes Harz, ferner krystallisirbares Spilanthis, vielleicht mit Pyrethrin (S. 703) identisch.

Das zur Blüthezeit gesammelte Kraut wird entweder frisch zur Tinktur verarbeitet (diese Tinktur gilt für wirksamer), oder getrocknet und vor Licht- und Luftzutritt geschützt aufbewahrt. Man gebraucht es gegen Krankheiten des Zahnfleisches, gegen Zahnhw; selten innerlich bei Gicht und Blasenleiden.

Tinctura Spilanthis composita. Alcoolatura seu Tinctura Spilanthis oleraceae. (Zusammengesetzte) Parakressentinktur. Paratinktur. Alcoolature de cresson de Para. Paraguay-Roux.¹⁾ Ergänzb.: 2 Th. Parakresse (II), 2 Th. Bertramwurzel (IV).

¹⁾ Nach den ersten Darstellern Roux & Chaux in Paris.

10 Th. verdünnter Weingeist. — Austr.: 25 Th. Parakresse, 20 Th. Bertramwurzel, 120 Th. Weingeist (87 proc.); 3 Tage digeriren. — Gall.: Aus frischer Parakresse wie Alcoholatura Digitalis (Bd. I, S. 1041). — Versetzt man je 10,0 der Tinktur mit 5,0 Kreosot, oder 2,5 Tinct. Opü, oder 2,5 Acid. carbonic., oder 10,0 Spirit. Sinapis, so erhält man die Tinctura Parae kreosotata, opiata, phenylata, sinapinata.

Tinctura antiseptica.

Rp. Tincturae Spilanthis compos.	75,0
Spiritus Cerebralis	35,0
Oil Menthae piperitae	1,0

Tinctura dentifricia JOAKOVICH.

Rp. Acid. tannic.	5,0
Tincturae Spilanthis compos.	95,0

1 Theelöffel dem Mundspülwasser zuzusetzen.

Clarissima, WALBENHUT's, gegen Zahn- und Ohrenschmerz ist Paralintur.

Mundwasser von J. POHLMANN in Wien. I, II und III. Sind in verschiedenen Verhältnissen bereite te weingeistige Auszüge, deren Hauptbestandtheile: Parakresse, Anis, Benzoe, Myrrhe, Bertramwurzel sind.

Spiraea.

Gattung der Rosaceae — Spiraeoideae — Spiraeaceae.

I. Spiraea Ulmaria L. Wurzelstock mit zahlreichen, dünnen Fasern, Blätter unterbrochen fiederschnittig, Nebenblätter eingeschnitten, gezähnt. Blüten gelblichweiss, zwitтерig, in rispigen Trugdolden. Kapseln kahl, zusammengewunden.

Die Blüten enthalten Methylsalicylat, Piperonal und Vanillin.

Verwendung finden die Blüten. Flos Spiraeae (Helv.). Flores Ulmariae seu Reginae prati. — Spierblume. — Fleur d'Ulmaire ou Reine-des-Prés (Gall.).

II. Spiraea Filipendula L. Wurzelstock mit an der Spitze knollig verdickten Fasern. Kapseln kurzhaarig, nicht gewunden.

Liefert Radix et Herba Filipendulae seu Saxifragae rubrae.

III. Spiraea tomentosa L. In Nordamerika. Strauch mit einfachen, eiförmig-länglichen, ungleich gekägten, unterseits rostfarbigen Blättern, ohne Nebenblätter. Blüten roth, in gipfelständigen Rispen.

Man verwendet die gerbstoffhaltige Wurzel, sowie die blühenden Zweige und Blätter.

Spiritus.

Spiritus. Weingeist. Destillirter Brauntwein. Alkohol. Aleool (franz.). Esprit de vin. Alkohol (engl.). Der von der Grossechnik (den sog. Spiritusbrennereien) erzeugte Aethylalkohol. Für den europäischen Continent kommt praktisch nur der aus Kartoffeln erzeugte „Kartoffel-Spiritus“ oder „Kartoffel-Sprit“ in Betracht.

Handelsorten. Im deutschen Handel kommen hauptsächlich nachstehende Spiritussorten vor: 1. Absoluter Alkohol mit einem Gehalte von 99–99,8 Vol.-Proc. — 2. Höchstrectificirter Spiritus mit einem Gehalte von 94–96 Vol.-Proc. — 3. Rohspiritus nicht fuselfrei mit einem Gehalte von 90–92 Vol.-Proc. — 4. Denaturirter Spiritus mit einem Gehalte von mindestens rund 86 Vol.-Proc. Alkohol und mit dem vorgeschriebenen Denaturierungsmittel versetzt.

I. Alcohol absolutus. (Germ. Helv.). Alcohol absolutum (Brit. U-St.). Absoluter Alkohol. Reiner Aethylalkohol. C_2H_5OH . Mol.-Gew. = 46.

Das bisher im Handel als „Absoluter Alkohol“ bezeichnete Präparat enthält gewöhnlich 98 bis höchstens 99 Vol.-Proc. Alkohol. Ein solcher Alkohol ist für manche Zwecke, z. B. für die Glycerinbestimmung im Weine, namentlich aber zum Härten anatomischer Präparate, nicht hinreichend concentrirt. Man wird bis auf weiteres, d. h. solange die Technik ein absolutes Präparat nicht liefert, dieses Präparat selbst darzustellen haben

Die für diesen Zweck hier angegebene Vorschrift ist erprobt und führt mit Sicherheit zu einem Alkohol von 99,6—99,7 Vol.-Proc.

Der von der Gesellschaft für verflüssigte Gase in Berlin durch Krystallisation bei sehr niedriger Temperatur hergestellte „*Alkohol absolutus purissimus Fictel*“ soll vollständig rein, d. h. wasserfrei sein.

Darstellung. Man füllt in eine Muffel oder in einen sonst dazu geeigneten Ofen etwa 500 g guten Aetzkalk, glüht ihn, indem man die Hitze allmählich steigert, etwa 3 Stunden lang scharf aus und läßt alsdann etwa $\frac{1}{2}$ Stunde erkalten. Inzwischen hatte man einen Rundkolben von etwa $2\frac{1}{2}$ l Fassungsraum mit möglichst starkem (z. B. 96 bis 97 proc.) Industrialkohol (Feinsprit) zur reichlichen Hälfte beschickt und einen gut passenden Korkstopfen angewechselt. In diesen Alkohol trägt man die noch warmen Kalkstücke ein, dann füllt man den Kolben bis zu etwa $\frac{1}{4}$ seines Inhaltes mit dem gleichen Alkohol an, schüttelt um und stellt ihn wohlverkorkt während eines Tages zur Seite. — Am nächsten Tage erhitzt man den Kolben ca. 8—9 Stunden im siedenden Wasserbade am Rückflusskühler, wobei die freie Öffnung des Rückflusskühlers durch ein Chlorcalcium-Rohr abzuschliessen ist. — Sollte der Kühler stark schwitzen, so verhindert man das Herablaufen von Wassertropfen auf den durchbohrten Kork durch dicke, um das Kühlerende gewickelte und mit Bindfaden befestigte Streifen von Filtrirpapier. — Man läßt schließlich erkalten, verstopft den Kolben wieder mit einem guten Kork und läßt das Ganze über Nacht stehen.

Am nächsten Tage destillirt man den Weingeist aus dem im Wasserbade stehenden Rundkolben. Der Kühler wird mittels eines zweifach durchbohrten Korkes mit der Vorlage luftdicht verbunden. Die zweite Bohrung enthält ein Chlorcalciumrohr, um das Destillat vor dem Anziehen von Feuchtigkeit zu schützen.

Nachdem man das spec. Gew. des Destillates bestimmt hat, wird der absolute Alkohol ohne Verzug in Gläser von ca. 200 ccm Fassungsraum abgefüllt, welche bis unter den Stopfen angefüllt und mit ausgesucht guten Stopfen verschlossen werden. Man erhält aus 2,5 Liter 97 proc. Alkohol etwa 2 Liter absoluten Alkohol von 99,6—99,7 Vol.-Proc.

Eigenschaften. Der absolute Alkohol hat alle Eigenschaften eines reinen 96 proc. Alkohols, nur ist ihm das Wasser in einem noch höheren Grade entzogen. Es ist, wie aus der Darstellung hervorgeht, nur unter Einhaltung bestimmter Bedingungen möglich, ein 99,6—99,7 Vol.-Proc. Alkohol enthaltendes Präparat darzustellen, und es erfordert ebenso bestimmte Vorsichtsmaassregeln, um dem Präparate diesen Alkoholgehalt zu bewahren.

Absoluter Alkohol ist nämlich stark hygroskopisch. Er zieht Wasser aus der Luft an, ferner entzieht er Wasser allen Körpern, welche ihm dasselbe hergeben und wird alsdann natürlich minderprocentig. Dies ist der Grund dafür, weshalb man absoluten Alkohol von der hier geforderten Stärke in kleinen Gefässen, welche mit guten Korkstopfen verschlossen sind, unterbringt.

Prüfung. 1) Wichtig ist zunächst die Feststellung des spec. Gew. und des Siedepunktes. Die Bestimmung des ersteren erfolgt zweckmässig mittels der WERNHARTschen (Moun'chen) Wage oder mittels Pyknometern. Bewegt sich das spec. Gew. zwischen 0,796 und 0,800 und liegt zugleich der Siedepunkt bei 78,5° C., d. h. geht unterhalb dieser Temperatur keine erhebliche Menge über, so kann man sicher sein, dass das Präparat Aethylalkohol ist, und dass es auch den geforderten Alkoholgehalt hat. (Methylalkohol hat bei 18° C. zwar auch das spec. Gew. 0,796, aber der Siedepunkt liegt bei 65° C. — 2) Absoluter Alkohol rieche nicht fremdartig und lasse sich mit Wasser ohne Trübung mischen. Man stellt die sehr wichtige Geruchsprobe entweder durch Verreiben einiger Tropfen in den Handflächen oder durch Abdunsten des Alkohols auf etwas reinem Filtrirpapier oder in einer Verdünnung mit Wasser an. Ein fremdartiger Geruch wird in den meisten Fällen darauf zurückzuführen sein, dass dieser Alkohol in der chemischen Fabrik schon zu irgend einer Operation verwendet worden war und dabei auszuwaschen als Nebenprodukt gewonnen wurde. Da solche Beimengungen unter Umständen giftig sein können, weise man solche

Präparate, welche einen fremdartigen Geruch besitzen, unnachsichtlich zurück. — Eine beim Vermischen mit Wasser eintretende Trübung wird ebenfalls nicht durch Fuselöle, sondern für gewöhnlich durch solche aus chemischen Fabriken stammende Verunreinigungen bedingt werden. — 3) Man mischt in einem absolut sauberen Probirglase 10 cem absoluten Alkohol mit 5 Tropfen Silbernitratlösung und beobachtet zunächst einige Minuten in der Kälte, dann setzt man das Probirglas in ein mit heissem Wasser gefülltes Becherglas. Es darf nunmehr auch in der Wärme (im Verlauf einiger Minuten) weder eine Trübung noch eine Färbung eintreten. Eine Trübung könnte von Silberchlorid herrühren, falls der Alkohol bei der Darstellung von Chlorsubstitutionsprodukten vorher gebraucht worden war, eine Färbung durch Reduktion des Silbersalzes zu metallischen Silber bedingt und durch die Gegenwart von Aldehyd oder Ameisensäure verursacht sein. — 4) Mischt man in einem Schälchen aus Porcellan oder Glas 10 cem absoluten Alkohol mit 0,2 cem Kalilauge und verdunstet die Mischung auf dem Wasserbade bis auf ca. 1 cem (wobei Verseifung etwa gegenwärtiger Ester erfolgt), so soll nach Uebersättigen des Rückstandes mit verdünnter Schwefelsäure der Geruch nach Fuselöl nicht auftreten (Gänst, Fuselölnachweis, der sich besonders gegen etwa anwesende Ester der Fuselöle richtet). — 5) Das Auftreten einer rosenrothen Zone beim Schichten von absolutem Alkohol auf konz. Schwefelsäure würde es wahrscheinlich machen, dass das Präparat aus Melasse-Spiritus gewonnen wurde. — 6) Vermischt man 10 cem absoluten Alkohol mit 1 cem Kaliumpermanganatlösung (1:1000), so tritt nach 20 Min. auch bei dem reinsten Präparate eine theilweise Entfärbung ein. Würde die Rothfärbung nach dieser Zeit vollständig verschwunden sein, so konnte dies durch die Gegenwart von Aldehyd oder Ameisensäure, aber auch durch Fuselöle und durch organische Extraktivstoffe der verschiedensten Art bedingt sein. 7) Eine Färbung oder Fällung durch Schwefelwasserstoffwasser würden Verunreinigung durch Metalle (Kupfer, Blei), eine Färbung durch Ammoniakflüssigkeit ungehörige Extraktivstoffe anzeigen. — 8) Blicke beim Verdunsten von 5 cem absolutem Alkohol ein wägbarer Rückstand, so würden voraussichtlich einige der vorher aufgeführten Proben positiv ausgefallen sein und der absolute Alkohol wäre als unbrauchbar zurückzuweisen.

Aufbewahrung. Man bewahre den absoluten Alkohol niemals in Fässern auf, da er aus diesen wahrscheinlich Extraktivstoff aufnimmt und in ihnen gegen Anziehen von Feuchtigkeit nicht genügend geschützt ist. Je nach der aufzubewahrenden Menge wählt man Flaschen von 100—200 cem oder 1—2—5 Liter Fassungsvermögen, füllt diese ziemlich vollständig mit dem absoluten Alkohol an, verschliesst sie mit gut passenden Korkstopfen und überbindet diese mit Blase (Lackverschluss ist auszuschliessen).

Anwendung. Nicht zu therapeutischen Zwecken, sondern lediglich als Reagens.

Als spec. Gewicht des wirklich absoluten Alkohols bei 15° C. wird von C. Wismann der Werth 0,79425 angegeben. Ein solcher Alkohol aber kommt in der Praxis nicht vor, da der absolute Alkohol sehr hygroskopisch ist und schon aus der Luft merkliche Mengen von Wasser aufnimmt. Dem muss durch Zulassung eines geringen Wassergehaltes Rechnung getragen werden. Es verlangen:

Brit. Alcohol absolutum. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,794—0,7969 entsprechend 99,95—99,0 Gewichtprocente oder 99,95—99,4 Volumprocente.

Gerin. Alcohol absolutus. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,796—0,800, entsprechend nach Gerin 99,6—99,0 Gewichtprocente oder 99,7—99,4 Volumprocente Alkohol (nach Wismann 99,44—98,13 Gewichtprocente oder 99,66—98,84 Volumprocente).

Helv. Alcohol absolutus. Spec. Gew. bei 15° C. höchstens 0,800, wodurch mindestens 98,13 Gewichtprocente oder 98,84 Volumprocente (cf. Wismann) verlangt werden.

U-St. Alcohol absolutum. Soll mindestens 99 Gewichtprocente enthalten. Spec. Gew. nicht höher als 0,797 bei 15° C. (nach Wismann = 99,11 Gewichtprocenten entsprechend).

II. Spiritus rectificatissimus. Feinsprit des Handels. Spiritus der Helv. Alkohol deodoratum der U-St. Alcool à 95° centésimaux der Gall.

Mittels der vervollkommensten Apparate der heutigen Technik ist man im Stande, in den Spiritus-Raffinerien direkt einen Alkohol von 94—96 Vol.-Proc. herzustellen,

welcher praktisch frei ist von Faselöl und ohne weiteres Verwendung in der Pharmacie und in den Gewerben finden kann. Dieser Feinsprit ist dasjenige Produkt, welches im Grosshandel vertrieben wird. Der Apotheker setzt diesen Spiritus durch Zusatz von destillirtem Wasser auf den geforderten Alkoholgehalt herab.

Ein solcher hochprocentiger Feinsprit des Handels ist von der Helv., Gall. u. U-St. aufgenommen worden.

Helv. Spiritus. Weingeist. Ein Feinsprit vom spec. Gewicht 0,812–0,816 bei 15° C., entsprechend 95–96 Volumprocenten oder 92,5–94,0 Gewichtsprocenten wasserfreiem Alkohol. Diese Angaben stimmen praktisch überein mit denen der WINDISCH'schen Tabella (s. diese).

U-St. Alcohol Deodoratum. Deodorized Alcohol. Ein Feinsprit vom spec. Gewicht 0,816 bei 15° C., entsprechend einem Gehalte von 92,5 Gewichtsprocenten oder 95,1 Volumprocenten wasserfreiem Alkohol. Diese Angaben stimmen praktisch überein mit denen der WINDISCH'schen Tabella.

Gall. Alcool à 95° centésimaux. Ein Feinsprit vom spec. Gewicht 0,8161 bei 15° C. Die Angabe stimmt praktisch überein mit derjenigen der WINDISCH'schen Tabella.

Eigenschaften. Die Eigenschaften der verschiedenen höherprocentigen Weingeistarten weichen von einander nur wenig ab, abgesehen von den Verschiedenheiten im spec. Gewicht), welche durch die verschiedenen Stärken bedingt werden. Der absolute Weingeist ist eine farblose, klare, flüchtige, leicht entzündliche Flüssigkeit von geistigem Geruche und Geschmacke, welche, entzündet, mit bläulicher, nur schwach leuchtender Flamme an Kohlensäure und Wasser verbrennt. Sein spec. Gewicht ist bei 15,0° C. = 0,79425. Er mischt sich in jedem Verhältnisse mit Wasser, Aether, Chloroform, Glycerin und vielen ätherischen Oelen. Er zieht leicht Wasserdampf an (ist hygroskopisch) und entzieht vielen, auch organisirten Stoffen, Wasser und wirkt dadurch auf Gewebe konservirend, dass er diesen Wasser entzieht und somit Fäulnisse, welche nur bei Anwesenheit von genügenden Mengen Wasser eintreten kann, verhindert. Beim Mischen von Weingeist mit Wasser erfolgt unter Selbsterwärmung eine Kontraktion, d. h. mischt man bei 15° C. 53,9 cem absoluten Weingeist mit 49,8 cem Wasser, so beträgt das Volumen der fertigen Mischung bei 15° C. nicht 103,7 cem, sondern weniger und zwar in dem angeführten Falle 100 cem. Weingeist ist ferner ein vorzügliches Lösungsmittel für eine Anzahl von Harzen, Alkaloiden, Extraktivstoffen u. a. w., worauf seine Verwendung zu Lacken, Tinkturen, bei der Gewinnung von Alkaloiden u. a. w. beruht. Mit Calciumchlorid vereinigt er sich zu der krystallisirenden Verbindung Calciumchlorid-Alkoholat $\text{CaCl}_2 + 4\text{C}_2\text{H}_5\cdot\text{OH}$. Von concentrirter Schwefelsäure wird er ohne Färbung aufgenommen unter Bildung von Aethylschwefelsäure; beim Erwärmen einer solchen Mischung entsteht je nach den eingehaltenen Bedingungen Aethylen oder Aethyläther. Metallisches Natrium löst sich in Weingeist unter Entweichen von Wasserstoff und Bildung von Natriumalkoholat. Kali- und Natronhydrat lösen sich in Weingeist zunächst ohne Veränderung auf, aber diese Lösungen (alkoholische Kali- oder Natronlauge) färben sich infolge Oxydation durch den Luftsaurestoff und damit einhergehender Bildung von Aldehydharzen allmählich gelb bis bräunlich. — Durch Oxydation entstehen aus dem Alkohol successive Aldehyd $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ und Essigsäure $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$.

Reaktion. Fügt man zu einer alkoholhaltigen Flüssigkeit etwas Jod und Natriumcarbonat, so tritt bei schwachem Erwärmen der durchdringende Geruch nach Jodoform auf, und es scheiden sich gelbe Kryställchen von Jodoform ab, welche unter dem Mikroskope charakteristische Formen zeigen. Da diese Reaktion in der Regel mit dem Destillate der alkoholhaltigen Flüssigkeit ausgeführt wird, so kann von den übrigen jodoformbildenden Substanzen eigentlich nur Aceton zu Täuschungen führen. Man hat sich demnach zu vergewissern, dass Aceton abwesend ist. Dies geschieht wie folgt:

Man fügt zu 5–10 cem der zu prüfenden Flüssigkeit einige Tropfen einer frisch bereiteten Nitroprussidnatriumlösung und etwas Kali- oder Natronlauge zu. Bei Gegenwart von Aceton nimmt die Flüssigkeit eine rasch verblässende rothe Färbung an, welche durch Neutralisation mit Essigsäure intensiv purpurroth wird (LEGAL).

Aufbewahrung. Man bewahrt den Weingeist in (Fässern), Glasballons, Glasflaschen oder Gefässen aus Weisblech an einem kühlen Orte (im Keller) auf und halte

sich stets gegenwärtig, dass Weingeist eine leicht entzündliche Flüssigkeit ist, deren Dämpfe mit Luft explosive Gemenge geben. Ueber die Aufbewahrung grösserer Mengen Weingeist sind die geltenden polizeilichen Bestimmungen zu beachten.

Prüfung. 1) Den richtigen Gehalt an Weingeist stellt man durch Ermittlung des spec. Gewichtes fest. Die Temperatur ist hierbei genau zu berücksichtigen, da die Angaben der Alkoholometer nur für die auf diesen angegebenen Temperaturen gültig sind. — 2) Weingeist muss flüchtig, frei von fremdartigem Geruche sein und sich mit Wasser ohne Trübung mischen. Zur Feststellung der Flüchtigkeit verdunstet man 5–10 cem Weingeist in einem blanken Glasschälchen; es darf höchstens ein hauchartiger Rückstand hinterbleiben. Ist der Rückstand erheblicher, so kann er aus Extraktivstoffen der Lagerfässer, oder aus Siegellack von der Steuerkontrolle herrühren, oder der Weingeist ist schon zu irgend einem Zwecke gebraucht worden. Den Geruch stellt man am besten durch Abdunsten auf Filtrpapier oder durch Verreiben in der hohlen Hand fest. — Trübung beim Vermischen mit Wasser kann von Fassech herrühren. — 10 cem Weingeist dürfen sich beim Erwärmen mit 5 Tropfen Silbernitratlösung weder trüben noch färben, andernfalls könnte Aldehyd oder Ameisensäure zugegen sein. — 3) Werden 50 cem Weingeist mit 1 cem Kalilauge bis auf 5 cem verdunstet, und der Rückstand mit verdünnter Schwefelsäure übersättigt, so darf sich ein Geruch nach Fuselöl nicht entwickeln. (GAKKEL's Fuselnachweis, welcher sich besonders gegen die Fuselster richtet.) — Das Entstehen einer rosenrothen Zone beim Uberschichten von Schwefelsäure mit Weingeist zeigt Melasse-spiritus an. — 4) Mischt man 10 cem Weingeist mit 1 cem Kaliumpermanganatlösung, so darf die rothe Flüssigkeit ihre Farbe vor Ablauf von 20 Minuten nicht in Gelb verwandeln, andernfalls ist Aldehyd oder eine andere Verunreinigung zugegen. Färbung durch Schwefelwasserstoffwasser zeigt Metalle an, eine Färbung durch Ammoniakflüssigkeit würde vermuthen lassen, dass der betreffende Weingeist schon zu anderen Arbeiten, z. B. zur Darstellung von Extrakten oder Alkaloiden, gebraucht worden ist.

III. Spiritus von 90 Vol. Proz. Spiritus Vini concentratus (Aust.). Spiritus rectificatus (Brit.). Spiritus (Germ.). Weingeist. Alkohol. Ein Feinsprit des Handels von etwa 90 Vol. Proc. Alkoholgehalt.

Austr. Spiritus Vini concentratus. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,830–0,834, entsprechend 87,2–85,6 Gewichtsprocenten oder 91,2–90 Volumprocenten Alkohol. (Nach WINDSCH 87,35–85,8 Gewichtsprocenten oder 91,29–90,09 Volumprocenten.)

Germ. Spiritus. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,830–0,834, entsprechend 87,2 bis 85,6 Gewichtsprocenten oder 91,2–90,0 Volumprocenten Alkohol (nach WINDSCH 87,35 bis 85,8 Gewichtsprocenten oder 91,29–90,09 Volumprocenten).

Brit. Spiritus rectificatus. Rectified Spirit. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,834 (nach WINDSCH entsprechend = 90,09 Volumprocenten oder 85,80 Gewichtsprocenten).

Die Aufnahme eines 90 vol.-procentigen Spiritus in die Pharmakopöen datirt aus einer Zeit, in welcher die Rektifikationsapparate noch verhältnissmässig unvollkommen waren, so dass die Gewinnung eines Alkohols von dieser Konzentration dem Durchschnitt des Erreichbaren entsprach. Heute wird dieser 90 vol.-procentige Alkohol aus dem 94–96 volumprocentigen Feinsprit des Handels durch Vermischen mit destillirtem (!) Wasser hergestellt.

Zur Herstellung bestimmter Mengen eines 90 vol.-procentigen Alkohols aus 95 bis 96 vol.-procentigem Alkohol kann man sich nachfolgender Tafel bedienen.

Der Berechnung sind zu Grunde gelegt folgende aus den WINDSCH'schen Tabellen entnommene, bez. interpolirte Werthe:

		Spec. Gew. bei 15° C.
Alkohol, reiner		0,79425
" 96 Vol.-Proc.		0,8125 = 93,95 Gewichtsproc.
" 95 "		0,8165 = 92,41 "
" 90 "		0,8343 = 85,68 "

Alkohol-Tafel.

Angehend die Gewichts- und Raumengen Alkohol von 95 und 90 Vol.-Proc., welche nöthig sind, um durch Verdünnen mit Wasser 1–10 kg Spiritus von 90 Vol.-Proc. herzustellen. Berechnet von H. Fischer.

Kilo Alkohol von 90 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 90 Vol.-Proc.	= Liter reiner Alkohol	= Kilo Alkohol von 95 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 95 Vol.-Proc.	= Kilo Alkohol von 90 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 90 Vol.-Proc.
1,00	1,1986	1,0788	0,9272	1,1856	0,9129	1,1236
1,25	1,4983	1,3485	1,1590	1,4195	1,1412	1,4045
1,50	1,7979	1,6182	1,3907	1,7034	1,3694	1,6854
1,75	2,0975	1,8879	1,6226	1,9873	1,5977	1,9663
2,00	2,3972	2,1575	1,8543	2,2712	1,8259	2,2479
2,25	2,6969	2,4272	2,0861	2,5551	2,0541	2,5282
2,50	2,9965	2,6969	2,3179	2,8389	2,2824	2,8091
2,75	3,2961	2,9665	2,5497	3,1228	2,5106	3,0900
3,00	3,5958	3,2363	2,7815	3,4067	2,7388	3,3708
3,25	3,8955	3,5060	3,0133	3,6906	2,9671	3,6518
3,50	4,1951	3,7757	3,2451	3,9745	3,1953	3,9327
3,75	4,4947	4,0454	3,4769	4,2584	3,4236	4,2136
4,00	4,7944	4,3150	3,7087	4,5423	3,6518	4,4945
4,25	5,0941	4,5847	3,9405	4,8262	3,8800	4,7754
4,50	5,3937	4,8544	4,1723	5,1101	4,1083	5,0563
4,75	5,6933	5,1241	4,4041	5,3940	4,3365	5,3372
5,00	5,9930	5,3938	4,6359	5,6779	4,5647	5,6181
5,25	6,2927	5,6635	4,8677	5,9618	4,7929	5,8990
5,50	6,5923	5,9332	5,0994	6,2457	5,0212	6,1799
5,75	6,8919	6,2029	5,3312	6,5296	5,2494	6,4609
6,00	7,1916	6,4725	5,5630	6,8135	5,4777	6,7418
6,25	7,4913	6,7422	5,7948	7,0974	5,7059	7,0227
6,50	7,7909	7,0119	6,0266	7,3813	5,9342	7,3036
6,75	8,0906	7,2816	6,2584	7,6652	6,1624	7,5845
7,00	8,3903	7,5513	6,4902	7,9491	6,3906	7,8654
7,25	8,6899	7,8210	6,7220	8,2329	6,6189	8,1463
7,50	8,9896	8,0907	6,9538	8,5168	6,8471	8,4272
7,75	9,2893	8,3604	7,1856	8,8007	7,0753	8,7081
8,00	9,5890	8,6300	7,4174	9,0846	7,3036	8,9890
8,25	9,8886	8,8997	7,6492	9,3685	7,5318	9,2699
8,50	10,1883	9,1694	7,8810	9,6524	7,7600	9,5508
8,75	10,4879	9,4391	8,1128	9,9363	7,9883	9,8317
9,00	10,7874	9,7088	8,3445	10,2202	8,2165	10,1126
9,25	11,0871	9,9785	8,5763	10,5041	8,4448	10,3935
9,50	11,3867	10,2482	8,8081	10,7880	8,6730	10,6745
9,75	11,6863	10,5179	9,0,59	11,0719	8,9012	10,9554
10,00	11,9861	10,7876	9,2717	11,3558	9,1295	11,2363

Der Gebrauch der Tafel ist ohne weiteres verständlich. Die in der 4. bez. 5. Spalte aufgeführten Gewichtsmengen 95 bez. 90 vol.-procentigen Alkohols sind mit der nöthigen Menge Wasser auf das in der 1. Spalte angegebene Gewicht zu bringen, um die gewünschte Menge Spiritus von 90 Vol.-Proc. zu erhalten.

IV. Spiritus dilutus. (Germ. Helv.) Spiritus Vini dilutus (Austr.) Verdünnter Weingeist. Ein mit Wasser auf einen mittleren Alkoholgehalt verdünnter Weingeist. Der Weingeistgehalt ist bei den hier aufgeführten Pharmakopöen ein etwas abweichender.

Austr. Spiritus Vini dilutus. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,894–0,896, entsprechend nach Angaben des Austr. einem Gehalte von 61,0–59,9 Gewichtsprocenten oder 70,0–67,5 Volumprocenten Alkohol.

Diese Angaben weichen ab von den Daten der Wundt'schen Tabelle. Nach dieser entspricht dem spec. Gewichte von 0,894–0,896 ein Gehalt von 60,88–60,02 Gewichtsprocenten oder 68,52–67,7 Volumprocenten.

Germ. Spiritus dilutus. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,892–0,896, entsprechend 61–60 Gewichtsprocenten oder 69–68 Volumprocenten Alkohol (nach Wundt 61,75 bis 60,02 Gewichtsprocenten oder 69,34–67,7 Volumprocenten).

Helv. Spiritus dilutus. Spec. Gewicht bei 15° C. = 0,890—0,892. Nach Helv. entsprechend etwa 62,5 Gewichtsprocenten oder 69—70 Volumprocenten (nach Winkler entsprechend 62,61—61,75 Gewichtsprocenten oder 70,16—69,34 Volumprocenten).

Auch dieser verdünnte Weingeist wird durch Vermischen von 95—96 volumprocentigem Feinsprit des Handels mit destillirtem (!) Wasser bereitet.

Zur Herstellung bestimmter Mengen eines 68,5 volumprocentigen Alkohols, wie ihn Austr. u. Germ. als Spiritus dilutus aufgenommen haben, aus 95 bis 96 volumprocentigem Alkohol kann man sich nachfolgender Tafel bedienen.

Der Berechnung zu Grunde gelegt sind folgende aus den Winkler'schen Tabellen entnommene, bez. interpolirte Werthe:

Spec. Gew. bei 15° C.

Alkohol, reiner	0,79425		
" 96 Vol.-Proc.	0,8125	=	93,85 Gewichtsproc.
" 95	0,8165	=	92,41 "
" 68,5 "	0,894075	=	60,85 "

Alkohol-Tafel.

Angebend die Gewichts- und Raummengen Alkohol von 95 und 96 Vol.-Proc., welche nöthig sind, um durch Verdünnen mit Wasser 1—10 kg Spiritus (Spiritus dilutus) von 68,5 Vol.-Proc. herzustellen. Berechnet von B. Fischer.

Kilo Alkohol von 68,5 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 68,5 Vol.-Proc.	= Liter reiner Alkohol	= Kilo Alkohol von 95 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 95 Vol.-Proc.	= Kilo Alkohol von 96 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 96 Vol.-Proc.
1,00	1,1185	0,7661	0,6585	0,8065	0,6484	0,7990
1,25	1,3981	0,9577	0,8231	1,0081	0,8105	0,9975
1,50	1,6777	1,1492	0,9877	1,2097	0,9726	1,1970
1,75	1,9573	1,3407	1,1523	1,4113	1,1347	1,3965
2,00	2,2369	1,5323	1,3170	1,6129	1,2968	1,5960
2,25	2,5166	1,7238	1,4816	1,8145	1,4588	1,7955
2,50	2,7962	1,9153	1,6462	2,0162	1,6209	1,9950
2,75	3,0758	2,1069	1,8108	2,2178	1,7830	2,1945
3,00	3,3554	2,2984	1,9754	2,4194	1,9451	2,3940
3,25	3,6350	2,4899	2,1401	2,6210	2,1072	2,5935
3,50	3,9147	2,6815	2,3047	2,8226	2,2693	2,7930
3,75	4,1943	2,8730	2,4693	3,0242	2,4314	2,9925
4,00	4,4739	3,0645	2,6339	3,2259	2,5935	3,1920
4,25	4,7535	3,2561	2,7985	3,4275	2,7556	3,3915
4,50	5,0331	3,4476	2,9632	3,6291	2,9177	3,5910
4,75	5,3128	3,6391	3,1278	3,8307	3,0798	3,7905
5,00	5,5924	3,8307	3,2924	4,0323	3,2419	3,9900
5,25	5,8720	4,0222	3,4570	4,2339	3,4040	4,1895
5,50	6,1516	4,2137	3,6216	4,4356	3,5661	4,3890
5,75	6,4312	4,4053	3,7863	4,6372	3,7282	4,5885
6,00	6,7108	4,5968	3,9509	4,8388	3,8903	4,7880
6,25	6,9905	4,7883	4,1155	5,0404	4,0524	4,9875
6,50	7,2701	4,9799	4,2801	5,2420	4,2144	5,1870
6,75	7,5497	5,1714	4,4447	5,4436	4,3765	5,3865
7,00	7,8293	5,3629	4,6093	5,6452	4,5386	5,5860
7,25	8,1089	5,5545	4,7740	5,8469	4,7007	5,7855
7,50	8,3886	5,7460	4,9386	6,0485	4,8628	5,9850
7,75	8,6682	5,9375	5,1032	6,2501	5,0249	6,1845
8,00	8,9478	6,1291	5,2678	6,4517	5,1870	6,3840
8,25	9,2274	6,3206	5,4324	6,6533	5,3491	6,5835
8,50	9,5070	6,5121	5,5971	6,8549	5,5112	6,7830
8,75	9,7867	6,7037	5,7617	7,0565	5,6733	6,9825
9,00	10,0663	6,8952	5,9263	7,2582	5,8354	7,1820
9,25	10,3459	7,0867	6,0909	7,4598	5,9975	7,3815
9,50	10,6255	7,2783	6,2555	7,6614	6,1596	7,5810
9,75	10,9051	7,4698	6,4202	7,8630	6,3217	7,7805
10,00	11,1847	7,6613	6,5848	8,0646	6,4838	7,9800

Der Gebrauch der Tafel ist ohne weiteres verständlich. Die in der 4. bez. 6. Spalte aufgeführten Gewichtsmengen 95 bez. 96 volumprocentigen Alkohols sind mit der nöthigen Menge Wasser auf das in der 1. Spalte angegebene Gewicht zu bringen, um die gewünschte Menge Spiritus von 68,5 Vol.-Proc. zu erhalten.

Brit. Diluted Alcohol. Unter dieser Bezeichnung hat Brit. 1) einen Alkohol von 70 Volumproc. (spec. Gewicht = 0,8900 bei 15° C.), 2) von 60 Volumproc. (spec. Gewicht = 0,9135 bei 15° C.), 3) von 45 Volumproc. (spec. Gew. = 0,9436 bei 15° C.) und 4) von 20 Volumproc. (spec. Gewicht = 0,976 bei 15° C.) aufgenommen unter jedermaliger ausdrücklicher Angabe des betreffenden Alkoholgehaltes.

U-St. Alkohol dilutum. Spec. Gewicht = 0,938 bei 15° C., entsprechend 41 Gewichtprocenten oder 48,6 Volumprocenten Alkohol.

V. Denaturirter Spiritus. Der zu Brennzwecken dienende Spiritus ist von der Konsumabgabe befreit, wenn er mit einem Denaturierungsmittel versetzt in den Handel gebracht wird. Als Denaturierungsmittel des Brennspritus dient das aus Holzgeist und Pyridinbasen bestehende allgemeine Denaturierungsmittel.

Es ist verboten: a) Aus denaturirtem Branntwein das Denaturierungsmittel ganz oder theilweise wieder auszuschcheiden, oder — abgesehen von der Ausnahme zu 4¹⁾ — dem denaturirten Branntwein Stoffe beizufügen, durch welche die Wirkung des Denaturierungsmittels in Bezug auf Geschmack oder Geruch verhindert wird.

b) Branntwein, welcher — abgesehen von der Ausnahme zu 4 — in der unter a angegebenen Weise behandelt ist, zu verkaufen oder feilzuhalten (Ziffer 5 der Verordnung vom 21. Juni 1885).

Deutsches Reich. Bekanntmachung des Bundesraths vom 27. Febr. 1896.

§ 3. Denaturirter Branntwein, dessen Stärke weniger als 80 Gewichtsprocente beträgt, darf nicht verkauft oder feilgehalten werden.

Das allgemeine Denaturierungsmittel ist 2 Proc. Holzgeist + 10 Proc. Pyridinbasen. Ausserdem können als Denaturierungsmittel zu besonderen Zwecken noch zugelassen werden: Benzol, 5—10 Proc. Holzgeist, 0,5 Proc. Terpentinöl, 0,5—1 Proc. Thieröl (Pyridinbasen), 10 Proc. Schwefeläther. Ein Gemisch von 200 Proc. Wasser und 3 Proc. Essigsäure, ferner von 30 Proc. Essig mit 6 Proc. Essigsäurehydratgehalt.

Fester Spiritus. Die erste Sorte war eine Art Opodeldok, d. h. Spiritus, welcher durch Auflösen von 5—10 Proc. Stearin-Natronseife in eine relativ harte Gallerte verwandelt war. Schmilzt beim Brennen und kann nicht als ein wesentlicher Fortschritt bezeichnet werden. Hinterlässt die Seife beim Verbrennen.

Hart-Spiritus Marke Smaragdine. Spiritus, welcher durch Auflösen von Schiessbaumwolle und Kampher zum Gelatiniren gebracht ist. Durch Malachitgrün grün gefärbte Würfel, welche fast ohne Rückstand verbrennen und auch beim Brennen nicht schmelzen. Neuordings auch farblose Würfel im Handel.

Bestimmung des Fuselöles. Anweisung zur Bestimmung des Gehaltes der Branntweine an Nebenerzeugnissen der Gährung und Destillation vom 17. Juli 1895. (Bundesrath des Deutschen Reiches.)

Die Bestimmung der Nebenerzeugnisse der Gährung und Destillation erfolgt durch Ausschütteln des auf einen Alkoholgehalt von 24,7 Gewichtsprocent verdünnten Branntweins mit Chloroform.

a) Bestimmung des spec. Gewichtes, bez. des Alkoholgehaltes des Branntweins. Zur Feststellung des spec. Gewichtes des Branntweins bedient man sich

¹⁾ 4) Dem allgemeinen Denaturierungsmittel darf von den zur Zusammensetzung desselben ermächtigten Fabriken ein Zusatz von 40 g Lavendelöl oder 60 g Rosmarinöl auf je 1 Liter beigelegt werden.

eines mit einem Glasstopfen verschließbaren, amtlich geeichten Dichtfläschchens¹⁾ von 50 ccm Inhalt. Das Dichtfläschchen wird in reinem und trockenem Zustande leer gewogen, nachdem es $\frac{1}{2}$ Stunde im Waagekasten gestanden hat. Dann wird es mit Hilfe eines fein ausgezogenen Glockentrichters bis über die Marke mit destillirtem Wasser gefüllt und in ein Wasserbad von 15° C. gestellt. — Nach einstündigem Stehen in dem Wasserbade wird das Fläschchen herausgehoben, wobei man nur den leeren Theil des Halses anfasset, und sofort die Oberfläche des Wassers auf die Marke eingestellt. Dies geschieht durch Eintauschen kleiner Stäbchen oder Streifen aus Filtrirpapier, die das über der Marke stehende Wasser aufsaugen. Die Oberfläche des Wassers bildet in dem Halse des Fläschchens eine nach unten gekrümmte Fläche; man stellt die Flüssigkeit am besten in der Weise ein, dass bei durchfallendem Lichte der schwarze Rand der gekrümmten Oberfläche soeben die Marke berührt. Nachdem man den inneren Hals des Fläschchens mit Stäbchen aus Filtrirpapier getrocknet hat, setzt man den Glasstopfen auf, trocknet das Fläschchen äusserlich ab, stellt es $\frac{1}{2}$ Stunde in den Waagekasten und wägt es. Die Bestimmung des Wasserinhalts des Dichtfläschchens ist dreimal auszuführen und aus den drei Wägungen das Mittel zu nehmen. — Wenn das Dichtfläschchen längere Zeit im Gebrauch gewesen ist, müssen die Gewichte des leeren und des mit Wasser gefüllten Fläschchens von neuem bestimmt werden, da diese Gewichte mit der Zeit sich nicht unerheblich ändern können.

Nachdem man das Dichtfläschchen entleert und getrocknet oder mehrmals mit dem zu untersuchenden Brantwein ausgespült hat, füllt man es mit dem Brantwein und verfährt genau in derselben Weise wie bei der Bestimmung des Wasserinhalts des Dichtfläschchens; besonders ist darauf zu achten, dass die Einstellung der Flüssigkeitsoberfläche stets in derselben Weise geschieht.

Bedeutet:

- a das Gewicht des leeren Dichtfläschchens,
- b das Gewicht des bis zur Marke mit destillirtem Wasser von 15° C. gefüllten Dichtfläschchens,
- c das Gewicht des bis zur Marke mit Brantwein von 15° C. gefüllten Dichtfläschchens, so ist das spec. Gewicht d des Brantweins bei 15° C., bezogen auf Wasser von derselben Temperatur, $d = \frac{c - a}{b - a}$

Den dem spec. Gewichte entsprechenden Alkoholgehalt des Brantweins in Gewichtsprocenten entnimmt man der zweiten Spalte der Alkoholtafel von Wismann (Berlin 1893, bei JULIUS SPRINGER).

b) Verdünnung des Brantweins auf einen Alkoholgehalt von 24,7 Gewichtsprocent. 100 ccm des Brantweins, dessen Alkoholgehalt bestimmt wurde, werden bei 15° C. in einem amtlich geeichten Maasskölbchen abgemessen und in eine Flasche von etwa 400 ccm Inhalt gegossen. Die Tafel I (s. S. 923) lehrt, wie viel Kubikcentimeter destillirtes Wasser von 15° C. zu 100 ccm Brantwein von dem vorher bestimmten Alkoholgehalt zugefügt werden müssen, um einen verdünnten Brantwein von annähernd 24,7 Gewichtsprocenten Alkohol zu erhalten. Man lässt die aus der Tafel I sich ergebende Menge Wasser von 15° C. aus einer in $\frac{1}{2}$ ccm getheilten, amtlich geeichten Burette zu dem Brantwein fliessen, wobei etwa 50 ccm Wasser zum Ausspülen des 100 ccm-Kolbens dienen. Man schüttelt die Mischung um, verstopft die Flasche, kühlt die Flüssigkeit auf 15° C. ab und bestimmt aufs neue das spec. Gewicht beziehungsweise den Alkoholgehalt nach der unter a gegebenen Vorechrift. Der Alkoholgehalt des verdünnten Brantweins beträgt genau oder nahezu genau 24,7 Gewichtsprocent. Ist er höher als 24,7 Gewichtsprocent, so setzt man noch eine nach Massgabe der Tafel I berechnete Menge Wasser von 15° C. zu dem verdünnten Brantwein. Ist der Alkoholgehalt des verdünnten Brantweins niedriger als 24,7 Gewichtsprocent, so entnimmt man aus der Tafel II die Anzahl Kubikcentimeter absoluten Alkohols von 15° C., die auf 100 ccm des verdünnten Brantweins zuzusetzen sind. Die etwa erforderliche Menge absoluten Alkohols von 15° C. wird mit Hilfe einer amtlich geeichten Messpipette oder Burette zugegeben, die in Fünftel- oder Hundertstel-Kubikcentimeter eingetheilt ist.

Beträgt der Alkoholgehalt des verdünnten Brantweins nicht weniger als 24,6 und nicht mehr als 24,8 Gewichtsprocent, so wird er durch den berechneten Wasser- beziehungsweise Alkoholzusatz hinreichend genau auf 24,7 Gewichtsprocent gebracht; von einer nochmaligen Alkoholbestimmung kann in diesem Falle abgesehen werden. Wird dagegen der Alkoholgehalt des verdünnten Brantweins kleiner als 24,6 oder grösser als 24,8 Gewichtsprocent gefunden, so muss der Alkoholgehalt nach Zugabe der berechneten Menge Wasser bez. Alkohols nochmals bestimmt werden, um festzustellen, ob er nunmehr hin-

¹⁾ d. h. Fyknometern.

reichend genau gleich 24,7 Gewichtsprocent ist. Min hierbei sich ergebender Unterschied muss durch einen dritten Zusatz von Wasser beziehungsweise Alkohol nach Massgabe der Tafeln I beziehungsweise II ausgeglichen werden.

c) Ausschütteln des verdünnten Brantweins von 24,7 Gewichtsprocent Alkohol mit Chloroform. Zwei amtlich geeichte Schüttelapparate werden in zwei geräumige, mit Wasser gefüllte Glaszylinder gesetzt und das Wasser auf die Temperatur von 15° C. gebracht. Sodann gießt man unter Anwendung eines Trichters, dessen in eine Spitze auslaufende Röhre bis zu dem Boden der Schüttelapparate reicht, in jeden der beiden Schüttelapparate etwa 20 cem Chloroform von 15° C. und stellt die Oberfläche des Chloroforms genau auf den untersten, die Zahl 20 tragenden Theilstrich ein; einen etwaigen Ueberschuss an Chloroform nimmt man mittels einer langen, in eine Spitze auslaufenden Glasröhre mit der Vorsicht aus des Apparates, dass die Wände derselben nicht von Chloroform benetzt werden. In jeden Apparat gießt man 100 cem des auf einen Alkoholgehalt von 24,7 Gewichtsprocent verdünnten Brantweins, die man in amtlich geeichten Messköhlchen abgemessen und auf die Temperatur von 15° C. gebracht hat, und lässt je 1 cem verdünnte Schwefelsäure vom spec. Gewichte 1,280 bei 15° C. kulliesen. Man verstopft die Apparate und lässt sie zum Ausgleich der Temperatur etwa $\frac{1}{4}$ Stunde in dem Kühlwasser von 15° C. schwimmen. Dann nimmt man einen gut verstopften Apparat aus dem Kühlwasser heraus, trocknet ihn äusserlich rasch ab, lässt durch Umdrehen den ganzen Inhalt in den weiten Theil des Apparates fliessen, schüttelt das Flüssigkeitsgemenge 150 mal kräftig durch und senkt den Apparat wieder in das Kühlwasser von 15° C., genau ebenso verfährt man mit dem zweiten Apparate. Das Chloroform sinkt rasch zu Boden; kleine, in der Flüssigkeit schwebende Chloroformröpfchen bringt man durch Neigen und Umherwirbeln der Apparate zum Niederzinken. Wenn das Chloroform sich vollständig gesammelt hat, wird sein Volumen, d. h. der Stand des Chloroforms in der eingetheilten Röhre, abgelesen.

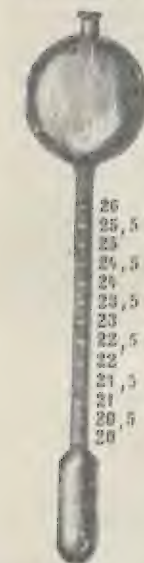


Fig. 147.
Ronne-Haus-
feld'scher
Schüttelapparat
zur Bestimmung
des Fusels.

d) Berechnung der Menge der in dem Brantwein enthaltenen Nebenerzeugnisse der Gährung und Destillation. Zur Berechnung des Gehaltes der Brantweine an Nebenerzeugnissen der Gährung und Destillation muss die Volumenvermehrung bekannt sein, welche das Chloroform beim Schütteln mit vollkommen reinem Weingeiste von 24,7 Gewichtsprocent Alkohol erleidet. Man bestimmt dieselbe in der Weise, dass man mit dem reinsten Erzeugnisse der Brantwein-Rektifikationsanstalten, dem sogenannten neutralen Weinsprit, genau nach den unter a, b und c gegebenen Vorschriften verfährt und das Volumen des Chloroforms nach dem Schütteln feststellt. Wegen der grundsätzlichen Bedeutung dieses Versuchs mit reinem Brantwein ist der Alkoholgehalt mit grösster Genauigkeit auf 24,7 Gewichtsprocent zu bringen und die Ermittlung des Chloroformvolumens für jedes Schüttelapparat drei- bis fünfmal zu wiederholen.

Dieser Versuch mit reinem Brantwein muss für jedes neue Chloroform und jeden neuen Apparat wieder angestellt werden; solange dasselbe Chloroform und dieselben Apparate in Anwendung kommen, ist nur eine Versuchsreihe nöthig. Man mache daher den Vorversuch mit einem Chloroform, von dem eine grössere Menge zur Verfügung steht. Das Chloroform ist vor Licht geschützt, am besten in Flaschen aus braunem Glase, aufzubewahren.

Ist das Chloroformvolumen nach dem Ausschütteln des zu untersuchenden Brantweins gleich a cem, ferner das Chloroformvolumen nach dem Ausschütteln des reinsten Weinsprits gleich b cem, so zieht man b von a ab. Je nachdem a - b kleiner oder grösser ist als 0,9 cem, enthält der Brantwein weniger oder mehr als 2 Gewichtsprocent Nebenerzeugnisse der Destillation und Gährung auf 100 Gewichttheile wasserfreien Alkohols. Die Zahl der Gewichtsprocente dieser Nebenerzeugnisse bis zu 5 Proc. erhält man erforderlichlichenfalls durch Multiplikation der Differenz a - b mit 2,22.

Die sämmtlichen, zur Untersuchung erforderlichen, in der vorstehenden Anweisung bezeichneten Messgeräte sind von der Normal-Aichungs-Kommission zu beziehen.

Tafel I. Verdünnung von höherprocentigem Brauntwein auf 24,7 Gewichtsprocent
(= 30 Volumprocent) mittels Wasser bei 15° C.

Zu 100 cem Brauntwein von Gew.-Proc.	sind anzusetzen Wasser ccm	Zu 100 cem Brauntwein von Gew.-Proc.	sind anzusetzen Wasser ccm	Zu 100 cem Brauntwein von Gew.-Proc.	sind anzusetzen Wasser ccm	Zu 100 cem Brauntwein von Gew.-Proc.	sind anzusetzen Wasser ccm	Zu 100 cem Brauntwein von Gew.-Proc.	sind anzusetzen Wasser ccm
24,7	0,1	30,5	22,6	34,3	44,6	42,1	66,1	47,9	86,9
24,8	0,5	30,6	23,0	34,4	45,0	42,2	66,4	48,0	87,2
24,9	0,9	30,7	23,3	34,5	45,3	42,3	66,8	48,1	87,6
25,0	1,3	30,8	23,7	34,6	45,7	42,4	67,1	48,2	87,9
25,1	1,7	30,9	24,1	34,7	46,1	42,5	67,5	48,3	88,3
25,2	2,0	31,0	24,5	34,8	46,5	42,6	67,9	48,4	88,7
25,3	2,4	31,1	24,9	34,9	46,8	42,7	68,2	48,5	89,0
25,4	2,8	31,2	25,3	37,0	47,2	42,8	68,6	48,6	89,4
25,5	3,2	31,3	25,6	37,1	47,6	42,9	69,0	48,7	89,7
25,6	3,6	31,4	26,0	37,2	48,0	43,0	69,3	48,8	90,1
25,7	4,0	31,5	26,4	37,3	48,3	43,1	69,7	48,9	90,4
25,8	4,4	31,6	26,8	37,4	48,7	43,2	70,0	49,0	90,8
25,9	4,8	31,7	27,2	37,5	49,1	43,3	70,4	49,1	91,1
26,0	5,2	31,8	27,6	37,6	49,5	43,4	70,8	49,2	91,5
26,1	5,6	31,9	27,9	37,7	49,8	43,5	71,1	49,3	91,8
26,2	5,9	32,0	28,3	37,8	50,2	43,6	71,5	49,4	92,2
26,3	6,3	32,1	28,7	37,9	50,6	43,7	71,9	49,5	92,5
26,4	6,7	32,2	29,1	38,0	51,0	43,8	72,3	49,6	92,9
26,5	7,1	32,3	29,5	38,1	51,4	43,9	72,6	49,7	93,2
26,6	7,5	32,4	29,8	38,2	51,7	44,0	72,9	49,8	93,6
26,7	7,9	32,5	30,2	38,3	52,1	44,1	73,3	49,9	93,9
26,8	8,3	32,6	30,6	38,4	52,4	44,3	73,7	50,0	94,3
26,9	8,7	32,7	31,0	38,5	52,8	44,3	74,0	50,1	94,6
27,0	9,1	32,8	31,4	38,6	53,2	44,4	74,4	50,2	95,0
27,1	9,4	32,9	31,7	38,7	53,5	44,5	74,7	50,3	95,3
27,2	9,8	33,0	32,1	38,8	53,9	44,6	75,1	50,4	95,7
27,3	10,2	33,1	32,5	38,9	54,3	44,7	75,5	50,5	96,0
27,4	10,6	33,2	32,9	39,0	54,7	44,8	75,8	50,6	96,4
27,5	11,0	33,3	33,3	39,1	55,0	44,9	76,2	50,7	96,7
27,6	11,4	33,4	33,7	39,2	55,4	45,0	76,5	50,8	97,1
27,7	11,8	33,5	34,0	39,3	55,7	45,1	76,9	50,9	97,4
27,8	12,2	33,6	34,4	39,4	56,1	45,2	77,3	51,0	97,8
27,9	12,6	33,7	34,8	39,5	56,5	45,3	77,6	51,1	98,1
28,0	12,9	33,8	35,2	39,6	56,9	45,4	78,0	51,2	98,5
28,1	13,3	33,9	35,5	39,7	57,2	45,5	78,3	51,3	98,8
28,2	13,7	34,0	35,9	39,8	57,6	45,6	78,7	51,4	99,1
28,3	14,1	34,1	36,3	39,9	58,0	45,7	79,1	51,5	99,5
28,4	14,5	34,2	36,7	40,0	58,4	45,8	79,4	51,6	99,8
28,5	14,9	34,3	37,1	40,1	58,7	45,9	79,8	51,7	100,2
28,6	15,3	34,4	37,4	40,2	59,1	46,0	80,1	51,8	100,5
28,7	15,6	34,5	37,8	40,3	59,5	46,1	80,5	51,9	100,9
28,8	16,0	34,6	38,2	40,4	59,8	46,2	80,8	52,0	101,2
28,9	16,4	34,7	38,6	40,5	60,2	46,3	81,2	52,1	101,6
29,0	16,8	34,8	39,0	40,6	60,6	46,4	81,6	52,2	101,9
29,1	17,2	34,9	39,3	40,7	60,9	46,5	81,9	52,3	102,3
29,2	17,6	35,0	39,7	40,8	61,3	46,6	82,3	52,4	102,6
29,3	18,0	35,1	40,1	40,9	61,7	46,7	82,6	52,5	102,9
29,4	18,3	35,2	40,5	41,0	62,0	46,8	83,0	52,6	103,3
29,5	18,7	35,3	40,8	41,1	62,4	46,9	83,3	52,7	103,6
29,6	19,1	35,4	41,2	41,2	62,8	47,0	83,7	52,8	104,0
29,7	19,5	35,5	41,6	41,3	63,1	47,1	84,1	52,9	104,3
29,8	19,9	35,6	42,0	41,4	63,5	47,2	84,4	53,0	104,7
29,9	20,3	35,7	42,3	41,5	63,9	47,3	84,8	53,1	105,0
30,0	20,7	35,8	42,7	41,6	64,3	47,4	85,1	53,2	105,3
30,1	21,0	35,9	43,1	41,7	64,6	47,5	85,5	53,3	105,7
30,2	21,4	36,0	43,5	41,8	65,0	47,6	85,8	53,4	106,0
30,3	21,8	36,1	43,8	41,9	65,3	47,7	86,2	53,5	106,4
30,4	22,2	36,2	44,2	42,0	65,7	47,8	86,5	53,6	106,7

Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	stark ausgewaschen Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	stark ausgewaschen Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	stark ausgewaschen Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	stark ausgewaschen Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	stark ausgewaschen Wasser cem
53,7	107,1	59,7	127,3	65,7	146,8	71,7	165,5	77,7	183,5
53,8	107,4	59,8	127,6	65,8	147,1	71,8	165,8	77,8	183,8
53,9	107,7	59,9	127,9	65,9	147,4	71,9	166,1	77,9	184,1
54,0	108,1	60,0	128,3	66,0	147,7	72,0	166,4	78,0	184,4
54,1	108,4	60,1	128,6	66,1	148,0	72,1	166,7	78,1	184,7
54,2	108,8	60,2	128,9	66,2	148,3	72,2	167,0	78,2	185,0
54,3	109,1	60,3	129,2	66,3	148,7	72,3	167,4	78,3	185,3
54,4	109,5	60,4	129,6	66,4	149,0	72,4	167,7	78,4	185,6
54,5	109,8	60,5	129,9	66,5	149,3	72,5	168,0	78,5	185,9
54,6	110,1	60,6	130,3	66,6	149,6	72,6	168,3	78,6	186,2
54,7	110,5	60,7	130,6	66,7	149,9	72,7	168,6	78,7	186,5
54,8	110,8	60,8	130,9	66,8	150,2	72,8	168,9	78,8	186,7
54,9	111,2	60,9	131,2	66,9	150,6	72,9	169,2	78,9	187,0
55,0	111,5	61,0	131,5	67,0	150,9	73,0	169,5	79,0	187,3
55,1	111,8	61,1	131,9	67,1	151,2	73,1	169,8	79,1	187,6
55,2	112,2	61,2	132,2	67,2	151,5	73,2	170,1	79,2	187,9
55,3	112,5	61,3	132,5	67,3	151,8	73,3	170,4	79,3	188,2
55,4	112,9	61,4	132,9	67,4	152,1	73,4	170,7	79,4	188,5
55,5	113,2	61,5	133,2	67,5	152,5	73,5	171,0	79,5	188,8
55,6	113,5	61,6	133,5	67,6	152,8	73,6	171,3	79,6	189,1
55,7	113,9	61,7	133,8	67,7	153,1	73,7	171,6	79,7	189,4
55,8	114,2	61,8	134,2	67,8	153,4	73,8	171,9	79,8	189,6
55,9	114,6	61,9	134,5	67,9	153,7	73,9	172,3	79,9	189,9
56,0	114,9	62,0	134,8	68,0	154,0	74,0	172,5	80,0	190,3
56,1	115,2	62,1	135,2	68,1	154,4	74,1	172,8	80,1	190,5
56,2	115,6	62,2	135,5	68,2	154,7	74,2	173,1	80,2	190,8
56,3	115,9	62,3	135,8	68,3	155,0	74,3	173,4	80,3	191,1
56,4	116,2	62,4	136,1	68,4	155,3	74,4	173,7	80,4	191,4
56,5	116,6	62,5	136,5	68,5	155,6	74,5	174,0	80,5	191,7
56,6	116,9	62,6	136,8	68,6	155,9	74,6	174,3	80,6	192,0
56,7	117,3	62,7	137,1	68,7	156,2	74,7	174,6	80,7	192,2
56,8	117,6	62,8	137,4	68,8	156,5	74,8	174,9	80,8	192,5
56,9	117,9	62,9	137,8	68,9	156,9	74,9	175,2	80,9	192,8
57,0	118,3	63,0	138,1	69,0	157,2	75,0	175,5	81,0	193,1
57,1	118,6	63,1	138,4	69,1	157,5	75,1	175,8	81,1	193,4
57,2	118,9	63,2	138,7	69,2	157,8	75,2	176,1	81,2	193,7
57,3	119,3	63,3	139,0	69,3	158,1	75,3	176,4	81,3	194,0
57,4	119,6	63,4	139,4	69,4	158,4	75,4	176,7	81,4	194,3
57,5	119,9	63,5	139,7	69,5	158,7	75,5	177,0	81,5	194,5
57,6	120,3	63,6	140,0	69,6	159,0	75,6	177,3	81,6	194,8
57,7	120,6	63,7	140,3	69,7	159,3	75,7	177,6	81,7	195,1
57,8	120,9	63,8	140,7	69,8	159,7	75,8	177,9	81,8	195,4
57,9	121,3	63,9	141,0	69,9	160,0	75,9	178,2	81,9	195,7
58,0	121,6	64,0	141,3	70,0	160,3	76,0	178,5	82,0	196,0
58,1	122,0	64,1	141,6	70,1	160,6	76,1	178,8	82,1	196,2
58,2	122,3	64,2	142,0	70,2	160,9	76,2	179,1	82,2	196,5
58,3	122,6	64,3	142,3	70,3	161,2	76,3	179,4	82,3	196,8
58,4	123,0	64,4	142,6	70,4	161,5	76,4	179,7	82,4	197,1
58,5	123,3	64,5	142,9	70,5	161,8	76,5	180,0	82,5	197,4
58,6	123,6	64,6	143,2	70,6	162,1	76,6	180,3	82,6	197,7
58,7	124,0	64,7	143,6	70,7	162,4	76,7	180,6	82,7	197,9
58,8	124,3	64,8	143,9	70,8	162,8	76,8	180,9	82,8	198,2
58,9	124,6	64,9	144,2	70,9	163,1	76,9	181,2	82,9	198,5
59,0	124,9	65,0	144,5	71,0	163,4	77,0	181,5	83,0	198,8
59,1	125,3	65,1	144,8	71,1	163,7	77,1	181,8	83,1	199,1
59,2	125,6	65,2	145,2	71,2	164,0	77,2	182,1	83,2	199,4
59,3	125,9	65,3	145,5	71,3	164,3	77,3	182,4	83,3	199,6
59,4	126,3	65,4	145,8	71,4	164,6	77,4	182,6	83,4	199,9
59,5	126,6	65,5	146,1	71,5	164,9	77,5	182,9	83,5	200,2
59,6	126,9	65,6	146,4	71,6	165,2	77,6	183,2	83,6	200,5

Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos Wasser cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos Wasser cem
83,7	200,8	87,0	209,9	90,3	218,7	93,6	227,1	96,9	235,2
83,8	201,0	87,1	210,1	90,4	218,9	93,7	227,4	97,0	235,5
83,9	201,3	87,2	210,4	90,5	219,2	93,8	227,6	97,1	235,7
84,0	201,6	87,3	210,7	90,6	219,4	93,9	227,9	97,2	235,9
84,1	201,9	87,4	210,9	90,7	219,7	94,0	228,1	97,3	236,2
84,2	202,1	87,5	211,2	90,8	220,0	94,1	228,4	97,4	236,4
84,3	202,4	87,6	211,5	90,9	220,2	94,2	228,6	97,5	236,6
84,4	202,7	87,7	211,7	91,0	220,5	94,3	228,9	97,6	236,9
84,5	203,0	87,8	212,0	91,1	220,7	94,4	229,1	97,7	237,1
84,6	203,3	87,9	212,3	91,2	221,0	94,5	229,4	97,8	237,3
84,7	203,5	88,0	212,6	91,3	221,3	94,6	229,6	97,9	237,6
84,8	203,8	88,1	212,8	91,4	221,5	94,7	229,9	98,0	237,8
84,9	204,1	88,2	213,1	91,5	221,8	94,8	230,1	98,1	238,1
85,0	204,4	88,3	213,4	91,6	222,0	94,9	230,4	98,2	238,3
85,1	204,6	88,4	213,6	91,7	222,3	95,0	230,6	98,3	238,5
85,2	204,9	88,5	213,9	91,8	222,5	95,1	230,9	98,4	238,8
85,3	205,2	88,6	214,2	91,9	222,8	95,2	231,1	98,5	239,0
85,4	205,5	88,7	214,4	92,0	223,1	95,3	231,3	98,6	239,2
85,5	205,7	88,8	214,7	92,1	223,3	95,4	231,6	98,7	239,5
85,6	206,0	88,9	215,0	92,2	223,6	95,5	231,9	98,8	239,7
85,7	206,3	89,0	215,2	92,3	223,8	95,6	232,1	98,9	239,9
85,8	206,6	89,1	215,5	92,4	224,1	95,7	232,3	99,0	240,1
85,9	206,8	89,2	215,8	92,5	224,3	95,8	232,6	99,1	240,4
86,0	207,1	89,3	216,0	92,6	224,6	95,9	232,8	99,2	240,6
86,1	207,4	89,4	216,3	92,7	224,9	96,0	233,1	99,3	240,8
86,2	207,7	89,5	216,6	92,8	225,1	96,1	233,3	99,4	241,1
86,3	207,9	89,6	216,8	92,9	225,4	96,2	233,5	99,5	241,3
86,4	208,2	89,7	217,1	93,0	225,6	96,3	233,8	99,6	241,5
86,5	208,5	89,8	217,3	93,1	225,9	96,4	234,0	99,7	241,8
86,6	208,8	89,9	217,6	93,2	226,1	96,5	234,3	99,8	242,0
86,7	209,0	90,0	217,9	93,3	226,4	96,6	234,5	99,9	242,2
86,8	209,3	90,1	218,1	93,4	226,6	96,7	234,7	100,0	242,4
86,9	209,6	90,2	218,4	93,5	226,9	96,8	235,0		

Tafel II. Bereitung des Branntweins von 24,7 Gewichtsprocent (= 30 Volumprocent) aus niedrigerprocentigem mittels Zusatzes von absolutem Alkohol bei 15° C.

Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos absoluter Alkohol cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos absoluter Alkohol cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos absoluter Alkohol cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos absoluter Alkohol cem	Zu 100 cem Branntwein von Gew.-Proc.	sind zusatzlos absoluter Alkohol cem
22,50	3,52	22,55	2,79	23,40	2,07	23,85	1,34	24,30	0,61
22,55	3,44	23,00	2,71	23,45	1,98	23,90	1,26	24,35	0,53
22,60	3,36	23,05	2,63	23,50	1,90	23,95	1,18	24,40	0,45
22,65	3,28	23,10	2,55	23,55	1,82	24,00	1,09	24,45	0,37
22,70	3,20	23,15	2,47	23,60	1,74	24,05	1,01	24,50	0,29
22,75	3,11	23,20	2,39	23,65	1,66	24,10	0,93	24,55	0,21
22,80	3,04	23,25	2,31	23,70	1,58	24,15	0,85	24,60	0,12
22,85	2,96	23,30	2,23	23,75	1,50	24,20	0,77	24,65	0,04
22,90	2,88	23,35	2,15	23,80	1,42	24,25	0,69		

Tabelle zur Ermittlung des Fuselölgehaltes nach den Beobachtungen im Kaiserlichen Gesundheitsamte.

Abgelesen ccm	Vol.-Proc. Fuselöl	Abgelesen ccm	Vol.-Proc. Fuselöl	Abgelesen ccm	Vol.-Proc. Fuselöl	Abgelesen ccm	Vol.-Proc. Fuselöl	Abgelesen ccm	Vol.-Proc. Fuselöl
21,64	0	21,78	0,0928	21,92	0,1857	22,06	0,2785	22,18	0,3581
21,66	0,0133	21,80	0,1061	21,94	0,1989	22,08	0,2918	22,20	0,3713
21,68	0,0265	21,82	0,1194	21,96	0,2122	22,10	0,3050	22,22	0,3846
21,70	0,0398	21,84	0,1326	21,98	0,2255	22,12	0,3182	22,24	0,3979
21,72	0,0530	21,86	0,1459	22,00	0,2387	22,14	0,3316	22,26	0,4111
21,74	0,0663	21,88	0,1591	22,02	0,2520	22,16	0,3448	22,28	0,4244
21,76	0,0796	21,90	0,1724	22,04	0,2652				

Im Kaiserlichen Gesundheitsamte ist für reinen 30 volumprocentigen Alkohol eine absolute Steighöhe von 1,64 gefunden worden. Da nun 20 ccm zum Ausschütteln des Fuselöls angewandt werden und 1,64 die absolute Steighöhe von reinem 30 procentigen Alkohol ist, so liegt der Nullpunkt vorstehender Tabelle bei 21,64.

Der nach dieser Tabelle entnommene Fuselölgehalt bedarf noch einer Umrechnung nach nachstehender Formel, wenn der untersuchte Brantwein nicht 30 Procent (wie nachträglich eingestellt), sondern einen Alkoholgehalt von n Procenten hat.

$$x = \frac{F(100 + n)}{100}$$

x = ccm Fuselöl in 100 ccm des ursprünglichen Brantweins,

n = Anzahl der ccm Wasser bez. Alkohol, welche 100 ccm des Brantweins zu dessen Einstellung auf 30 Vol.-Proc. zugesetzt werden mussten,

F = ccm Fuselöl, welche in dem 30 volumprocentigen Alkohol (Brantwein) gefunden worden sind.

Alkoholometrie. Der Gehalt einer Flüssigkeit an Alkohol wird in zweierlei Weis, nämlich nach Gewichts- und Volumprocenten angegeben.

Volumprocente geben an, wie viel Liter absoluten Alkohols in 100 Litern einer alkoholischen Flüssigkeit bei der festgesetzten (Normal-)Temperatur enthalten sind. Ist diese Normal-Temperatur = 15°C. , so sind die Volumprocente identisch mit Graden nach GAY-LUSSAC, denn GAY-LUSSAC verglich die spezifischen Gewichte der Alkohol-Wassermischungen von 15°C. mit Wassergewichten der nämlichen Temperatur (15°C.). — TRALLER verglich das bei 15°C. (= 12°F. oder 60°F.) ermittelte Gewicht des Volumens der Alkohol-Wassermischungen mit dem Gewichte des gleichen Volumens Wasser von $+4^{\circ}\text{C.}$ (= $39,83^{\circ}\text{F.}$), während BAIR die Wägung beider Volumens, des Alkohols sowohl wie des Wassers, bei der nämlichen Temperatur, nämlich bei 15°C. (= 60°F.) ausführte. Augenblicklich ist man im deutschen Reiche wieder zu den Grundsätzen von GAY-LUSSAC zurückgekehrt, d. h. man bezeichnet als Volumprocente zur Zeit amtlich diejenigen Zahlen, welche erhalten werden, wenn man das bei 15°C. ermittelte Gewicht der Alkohol-Wassermischungen mit dem gleichfalls bei 15°C. ermittelten Wassergewichte der Volumeneinheit vergleicht. Die dem so ermittelten spec. Gewichte entsprechenden Alkoholgehalte entnimmt man einer von C. WINDSCH berechneten Tabelle. Es ist nach dem vorher Gesagten selbstverständlich, dass man hierzu nicht jede beliebige Tabelle benutzen kann, sondern dass man eben nur diejenige benutzen darf, welche sich auf die spec. Gewichte $\frac{15^{\circ}\text{C.}}{15^{\circ}\text{C.}}$ bezieht, und das ist eben die von WINDSCH.

Gewichtsprocente geben an, wieviel Kilogramm absoluten Alkohol in 100 kg einer Alkohol-Wassermischung enthalten sind. Die Rechnung nach Gewichtsprocenten bürgert sich auch in Deutschland immer mehr ein und sie wird allmählich die Rechnung nach Volumprocenten vollständig verdrängen. Der Vortheil dieser Rechnung liegt darin, dass man von der Temperatur der alkoholischen Flüssigkeiten vollständig unabhängig wird. Hat man z. B. einen Alkohol von 90 Gewichtsprocenten und beabsichtigt man zu einer Flüssigkeit 360 g absoluten Alkohol hinzuzusetzen, so braucht man nur 400 g des 90 gewichtsprocentigen Alkohols hinzuzuwägen. Da das absolute Gewicht eines Körpers eine von der Temperatur unabhängige Funktion ist, so hat man in diesem Falle nicht nöthig,

¹⁾ Die Wahl der uns merkwürdig erscheinenden Normal-Temperatur von 15°C. ergibt sich daraus, dass diese Normal-Temperatur ursprünglich in England mit 60°F. angenommen worden war.

die Temperatur des Alkohols zu berücksichtigen. Wollte man dagegen die 360 g absoluten Alkohol abmessen, so müsste man 489 cem des obigen Alkohols abmessen; dieser aber müsste genau auf die Temperatur von 15° C. gebracht worden sein.

Mischt man Alkohol mit Wasser, so ergibt sich neben einer Erwärmung auch noch eine Kontraktion beider Flüssigkeiten, d. h. 100 Vol. starker Alkohol von 15° C. und 100 Vol. Wasser von 15° C. geben nicht 200 Vol. verdünnten Alkohol, wenn man die Mischung wieder auf die Temperatur von 15° C. gebracht hat, sondern das Volumen der Mischung ist geringer; es hat eben eine Kontraktion stattgefunden (s. S. 916).

Die Folge dieser Erscheinung ist, dass man aus dem spezifischen Gewichte nicht ohne weiteres durch einfaches Interpoliren nach Feststellung einiger Fixpunkte den Alkoholgehalt erschliessen konnte, sondern dass man gezwungen war, dieser Kontraktion durch Ausführung sehr zahlreicher Einzelbestimmungen Rechnung zu tragen. Es ist klar, dass dies eine ausserordentlich mühevolle Arbeit gewesen ist, und da solche Bestimmungen auch ihre Fehlerquellen haben, so ist es verständlich, dass im Verlaufe von etwa einem Jahrhundert zahlreiche Alkoholtabellen einander abgelöst haben.

Man ist also — nachdem zuverlässige Tabellen geschaffen worden sind — im Stande, aus dem spec. Gewichte einer Alkohol-Wassermischung auf den Alkoholgehalt derselben zu schliessen. Vorbedingung ist es dabei, dass die zu prüfende Flüssigkeit nichts anderes enthält als Alkohol und Wasser. Es darf weder ein Stoff zugegen sein, welcher (wie z. B. Zucker) das spec. Gewicht erhöhen, oder ein anderer Stoff (wie z. B. Methylalkohol oder Aethyläther), welcher das spec. Gewicht erniedrigen würde. In beiden Fällen würde der dem spec. Gewichte aus der Tabelle entnommene Alkoholgehalt dem tatsächlichen Alkoholgehalte nicht entsprechen, d. h. das erhaltene Resultat würde falsch sein.

Da ferner alkoholische Flüssigkeiten durch Wärme ziemlich erheblich ausgedehnt und durch Abkühlung kontrahirt werden, so ist bei der Bestimmung des spec. Gewichtes alkoholischer Flüssigkeiten auf die Temperatur derselben sorgfältig zu achten. Die im deutschen Reiche zur Zeit geltenden Messungen beziehen sich auf die Normaltemperatur von 15° C., d. h. es wird die Volumeneinheit des zu prüfenden Weingeistes als auch des zum Vergleich dienenden Wassers bei 15° C. gewogen. Man drückt dies aus durch die

Bezeichnung D_{15}^{15} .

Die Bestimmung des spec. Gewichtes kann erfolgen:

1) Mittels Pyknometern. Dieser Art der Bestimmung bedient man sich vorzugsweise für wissenschaftliche Arbeiten; für die gröbere Praxis würde diese Art der Bestimmung etwas zu umständlich sein.

2) Mittels der hydrostatischen Waage. Im Gebrauche sind a) die ursprüngliche Mohr'sche Waage und b) die sogenannte Westphal'sche Waage. Die Bestimmungen mit Hilfe dieser Waage sind rasch auszuführen, nehmen wenig Material in Anspruch und stimmen mit den durch das Pyknometer gefundenen Zahlen recht gut überein. Diese Waage ist im pharmaceutischen Laboratorium sehr vielfach im Gebrauche.

3) Mittels Aräometern. Man kann nämlich jedes Aräometer, welches die fragliche Dichte anzeigt, für die Temperatur von 15° C. eingerichtet ist und richtige Angaben macht, zur Bestimmung des spec. Gewichtes auch des Alkohols benutzen.

Gleichgültig, ob man nach 1, 2 oder 3 gearbeitet hat, so hat man mit Hilfe dieser Apparate zunächst lediglich das spec. Gewicht der betreffenden Flüssigkeit und zwar genau bei 15° C. bestimmt. Aus dem ermittelten spec. Gewichte erfährt man den Alkoholgehalt, indem man eine Tabelle und zwar die von C. Wernicke nachschlägt.

4) Mittels Alkoholometern. Die in den Apotheken vorhandenen Aräometer zur Bestimmung des spec. Gewichtes von Flüssigkeiten, welche leichter sind als Wasser, haben meist nur geringe räumliche Ausdehnung. Sie geben wohl noch die dritten Decimalen, nicht mehr aber die vierten Decimalen mit genügender Sicherheit an. Ausserdem bedarf man bei ihrer Benutzung einer besonderen Tabelle, welche den Laien leicht zu Irrthümern führen kann und deren Benutzung etwas zeitraubend ist.

Mit Rücksicht auf die hohe Besteuerung des Spiritus hat der Staat ein erhebliches Interesse daran, den Alkoholgehalt von Alkohol-Wassermischungen thunlichst genau festzustellen. Er hat daher für alle amtlich gültigen Messungen besondere Apparate, Alkoholometer bezw. Thermo-Alkoholometer, vorgeschrieben.

Diese Alkoholometer sind Aräometer von etwa 0,5 m Länge, aus Jenenser Normalglas hergestellt. In ihrem Bauche enthalten sie ein Thermometer (daher der Name Thermo-Alkoholometer), welches die Temperatur der zu prüfenden Flüssigkeit anzeigt. Die in dem Stiel des Apparates untergebrachte Skala giebt nun nicht das spec. Gewicht an, sondern

direkt die Alkohol-Procente und zwar sowohl nach Volumen als nach Gewicht. Infolge der grossen Längenausdehnung der ganzen Spindel sind die Intervalle der einzelnen Procente so gross, dass sich Bruchtheile von Graden gut schätzen lassen.

Für amtliche Messungen sind nur solche Thermo-Aræometer zugelassen, welche von einer berechtigten deutschen Aichungsstelle (einschliesslich des Thermometers) geachtet worden sind. Jedes Instrument trägt eine besondere Nummer, enthält den Aichstempel der betreffenden Aichstelle und ist von einem amtlichen Aichschein begleitet.

Die Thermo-Alkoholometer geben auf ihrer Skala nun nicht erst das spec. Gewicht der Alkohol-Wassermischung, sondern direkt den Procentgehalt an. Man bedarf also — vorausgesetzt, dass man genau bei 15° C. beobachtet hatte — keiner Umrechnungstabelle, sondern liest direkt den Procentgehalt an der Skala des Apparates ab. Gesah die Beobachtung nicht genau bei 15° C., so ist eine kleine Korrektur der Ablesung anzubringen, deren Betrag entweder auf dem Instrument selbst oder auf einer beigegebenen Tabelle vermerkt ist.

Die Ablesung des Alkoholometers erfolgt an derjenigen Linie, in welcher der Flüssigkeitsspiegel die Spindel schneidet. Die Ermittlung dieser Schnittlinie wird aber dadurch erschwert, dass um die Spindel ein kleiner, die Schnittlinie verdeckender Flüssigkeitswulst sich bildet, wie solcher in der Fig. 148 A etwas vergrössert angedeutet ist. — Um die Schnittlinie zu erkennen, bringt man das Auge in eine Stellung dicht unterhalb des Flüssigkeitsspiegels; man erblickt dann an der Stelle, über welcher der Flüssigkeitswulst liegt, nur noch einen Strich, welcher aus dem Flüssigkeitsspiegel zu beiden Seiten der Spindel deutlich hervortritt und scharf von der Spindel sich abhebt. Dieser Strich, wie ihn Fig. 148 B andeutet, giebt die Schnittlinie. Hält man das Auge zu

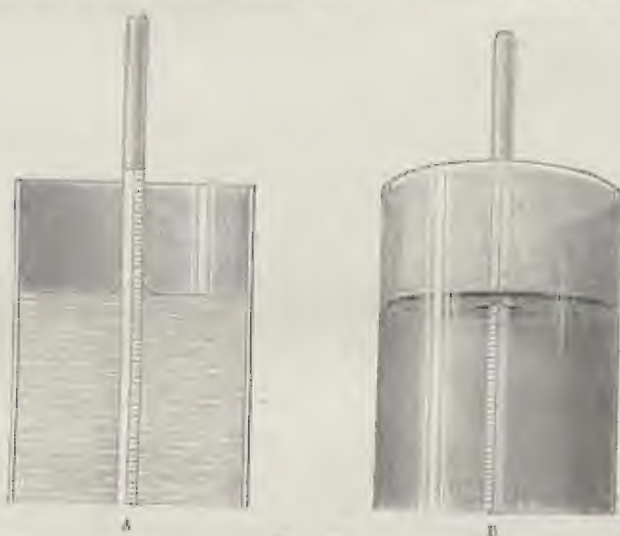


Fig. 148.

tiefe unterhalb des Flüssigkeitsspiegels, so sieht man statt des Striches eine länglich runde Fläche; erst wenn man das Auge hebt, zieht sich die Fläche zu dem Strich zusammen.

Die Angabe des der Ablesungslinie zunächst liegenden Skalenstriches gilt als scheinbare Stärke der Flüssigkeit. Liegt die Ablesungslinie in der Mitte zwischen beiden Skalenstrichen, so wird die Angabe des oberen Striches genommen.

Unmittelbar auf die Alkoholometer-Ablesung folgt die Ablesung des Thermometers. Dabei bringt man das Auge in gleiche Höhe mit dem oberen Ende der Quecksilbersäule. Die Angabe des zunächst liegenden Skalenstriches gilt als Wärmegrad der Flüssigkeit. Trifft das Auge auf Mitte zwischen zwei Skalenstrichen, so wird auch hier die Angabe des oberen Striches angenommen.

Alkohol-Tafel

enthaltend die den specifischen Gewichten pro 1,000—0,795 bei 15° C. entsprechenden Gewichts- und Volumprocente absoluten Alkohols. Auf Wasser von 15° = 1,00 bezogen. Nach O. Wiedemann.

Spec. Gewicht	Gewichts- pro- cente	Volum- pro- cente	Gramm Alkohol in 100 cem	Spec. Gewicht	Gewichts- pro- cente	Volum- pro- cente	Gramm Alkohol in 100 cem	Spec. Gewicht	Gewichts- pro- cente	Volum- pro- cente	Gramm Alkohol in 100 cem
1,000	0,00	0,00	0,00	0,944	37,80	44,93	35,06	0,888	63,47	70,06	56,31
0,999	0,53	0,67	0,53	0,943	38,33	45,50	35,11	0,887	63,90	71,36	56,63
0,998	1,06	1,34	1,06	0,942	38,84	46,07	35,56	0,886	64,33	71,76	56,94
0,997	1,61	2,02	1,60	0,941	39,35	46,63	37,00	0,885	64,75	72,15	57,26
0,996	2,17	2,72	2,16	0,940	39,86	47,18	37,44	0,884	65,18	72,55	57,57
0,995	2,73	3,42	2,72	0,939	40,37	47,72	37,87	0,883	65,61	72,94	57,88
0,994	3,31	4,14	3,29	0,938	40,87	48,26	38,03	0,882	66,04	73,33	58,19
0,993	3,90	4,88	3,87	0,937	41,36	48,80	38,72	0,881	66,46	73,72	58,50
0,992	4,51	5,63	4,47	0,936	41,85	49,33	39,14	0,880	66,89	74,11	58,81
0,991	5,13	6,40	5,08	0,935	42,34	49,85	39,56	0,879	67,31	74,49	59,12
0,990	5,76	7,18	5,70	0,934	42,83	50,37	39,97	0,878	67,74	74,88	59,42
0,989	6,41	7,99	6,24	0,933	43,31	50,88	40,38	0,877	68,16	75,26	59,73
0,988	7,08	8,81	6,90	0,932	43,79	51,39	40,78	0,876	68,58	75,64	60,03
0,987	7,77	9,66	7,66	0,931	44,27	51,89	41,18	0,875	69,01	76,02	60,33
0,986	8,48	10,52	8,35	0,930	44,75	52,39	41,58	0,874	69,43	76,40	60,63
0,985	9,20	11,41	9,06	0,929	45,23	52,89	41,97	0,873	69,85	76,78	60,93
0,984	9,94	12,32	9,78	0,928	45,69	53,39	42,37	0,872	70,27	77,15	61,23
0,983	10,71	13,25	10,52	0,927	46,16	53,88	42,76	0,871	70,70	77,53	61,52
0,982	11,48	14,20	11,27	0,926	46,63	54,36	43,14	0,870	71,12	77,90	61,82
0,981	12,28	15,16	12,03	0,925	47,09	54,84	43,52	0,869	71,54	78,27	62,11
0,980	13,08	16,14	12,81	0,924	47,55	55,32	43,90	0,868	71,95	78,64	62,40
0,979	13,90	17,14	13,60	0,923	48,01	55,80	44,28	0,867	72,37	79,00	62,69
0,978	14,73	18,14	14,39	0,922	48,47	56,27	44,65	0,866	72,79	79,37	62,98
0,977	15,56	19,14	15,19	0,921	48,93	56,74	45,03	0,865	73,21	79,73	63,27
0,976	16,40	20,15	15,99	0,920	49,39	57,21	45,40	0,864	73,63	80,09	63,56
0,975	17,23	21,16	16,79	0,919	49,84	57,67	45,76	0,863	74,04	80,45	63,85
0,974	18,07	22,16	17,58	0,918	50,29	58,13	46,13	0,862	74,46	80,81	64,13
0,973	18,90	23,14	18,37	0,917	50,75	58,59	46,49	0,861	74,87	81,17	64,41
0,972	19,71	24,12	19,14	0,916	51,20	59,05	46,85	0,860	75,29	81,52	64,69
0,971	20,53	25,08	19,91	0,915	51,65	59,50	47,22	0,859	75,70	81,87	64,97
0,970	21,33	26,03	20,66	0,914	52,09	59,95	47,57	0,858	76,12	82,23	65,25
0,969	22,10	26,96	21,40	0,913	52,54	60,40	47,93	0,857	76,53	82,57	65,53
0,968	22,87	27,87	22,12	0,912	52,99	60,84	48,28	0,856	76,94	82,92	65,81
0,967	23,63	28,76	22,82	0,911	53,43	61,29	48,64	0,855	77,35	83,27	66,08
0,966	24,37	29,64	23,52	0,910	53,88	61,73	48,99	0,854	77,76	83,61	66,36
0,965	25,09	30,49	24,19	0,909	54,32	62,17	49,33	0,853	78,17	83,96	66,63
0,964	25,81	31,32	24,85	0,908	54,76	62,61	49,68	0,852	78,58	84,30	66,90
0,963	26,51	32,14	25,50	0,907	55,20	63,04	50,03	0,851	78,99	84,64	67,16
0,962	27,19	32,93	26,13	0,906	55,65	63,47	50,37	0,850	79,40	84,97	67,43
0,961	27,86	33,71	26,75	0,905	56,09	63,91	50,71	0,849	79,81	85,31	67,70
0,960	28,52	34,47	27,36	0,904	56,52	64,34	51,06	0,848	80,21	85,64	67,96
0,959	29,17	35,22	27,95	0,903	56,96	64,76	51,39	0,847	80,62	85,97	68,23
0,958	29,81	35,95	28,53	0,902	57,40	65,19	51,73	0,846	81,02	86,30	68,49
0,957	30,43	36,67	29,10	0,901	57,84	65,61	52,07	0,845	81,43	86,63	68,75
0,956	31,05	37,37	29,66	0,900	58,27	66,03	52,40	0,844	81,83	86,95	69,00
0,955	31,66	38,06	30,21	0,899	58,71	66,45	52,74	0,843	82,23	87,28	69,26
0,954	32,25	38,74	30,74	0,898	59,15	66,87	53,07	0,842	82,63	87,60	69,52
0,953	32,84	39,40	31,27	0,897	59,58	67,29	53,40	0,841	83,03	87,92	69,77
0,952	33,42	40,06	31,79	0,896	60,02	67,70	53,73	0,840	83,43	88,23	70,02
0,951	33,99	40,70	32,30	0,895	60,45	68,12	54,05	0,839	83,83	88,55	70,27
0,950	34,56	41,33	32,80	0,894	60,88	68,53	54,38	0,838	84,22	88,86	70,52
0,949	35,11	41,95	33,30	0,893	61,31	68,94	54,71	0,837	84,62	89,18	70,77
0,948	35,66	42,57	33,78	0,892	61,75	69,34	55,03	0,836	85,01	89,48	71,01
0,947	36,21	43,17	34,26	0,891	62,18	69,75	55,35	0,835	85,41	89,79	71,26
0,946	36,75	43,77	34,73	0,890	62,61	70,16	55,67	0,834	85,80	90,09	71,50
0,945	37,28	44,35	35,20	0,889	63,04	70,56	55,99	0,833	86,19	90,40	71,74

Spec. Gewicht	Gewichts- pro- cente	Volum- pro- cente	Gramm Alkohol in 100 cem	Spec. Gewicht	Gewichts- pro- cente	Volum- pro- cente	Gramm Alkohol in 100 cem	Spec. Gewicht	Gewichts- pro- cente	Volum- pro- cente	Gramm Alkohol in 100 cem
0,832	86,58	90,70	71,97	0,819	91,50	94,35	74,87	0,806	96,11	97,54	77,40
0,831	86,97	90,99	72,21	0,818	91,87	94,61	75,08	0,805	96,46	97,76	77,58
0,830	87,35	91,29	72,44	0,817	92,23	94,87	75,29	0,804	96,79	97,99	77,76
0,829	87,74	91,58	72,67	0,816	92,59	95,13	75,49	0,803	97,13	98,20	77,93
0,828	88,12	91,87	72,90	0,815	92,96	95,38	75,69	0,802	97,47	98,42	78,10
0,827	88,50	92,15	73,13	0,814	93,31	95,63	75,89	0,801	97,80	98,63	78,27
0,826	88,88	92,44	73,36	0,813	93,67	95,88	76,09	0,800	98,13	98,84	78,44
0,825	89,26	92,72	73,58	0,812	94,03	96,13	76,29	0,799	98,46	99,05	78,61
0,824	89,64	93,00	73,80	0,811	94,38	96,37	76,48	0,798	98,79	99,26	78,77
0,823	90,02	93,28	74,02	0,810	94,73	96,61	76,67	0,797	99,11	99,46	78,93
0,822	90,39	93,55	74,24	0,809	95,08	96,85	76,86	0,796	99,44	99,66	79,08
0,821	90,76	93,82	74,45	0,808	95,43	97,08	77,04	0,795	99,76	99,86	79,24
0,820	91,13	94,09	74,66	0,807	95,77	97,31	77,22	0,79425	100,0	100,0	79,36

Reduktion von Gewichtsmengen 95 und 96 volumprocentigen Alkohols in Raum-
mengen 95 und 96 volumprocentigen Alkohols sowie Liter reinen Alkohols und
umgekehrt. Berechnet von B. Fischer.

Kilo Alkohol von 95 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 95 Vol.-Proc.	= Liter reiner Alkohol	Kilo Alkohol von 96 Vol.-Proc.	= Liter Alkohol von 96 Vol.-Proc.	= Liter reiner Alkohol
1	1,22474	1,16349	1	1,29077	1,18162
2	2,44943	2,32698	2	2,46154	2,36324
3	3,67422	3,49040	3	3,69231	3,54485
4	4,89896	4,65395	4	4,92308	4,72647
5	6,12370	5,81744	5	6,15385	5,90809
6	7,34844	6,98093	6	7,38462	7,08971
7	8,57318	8,14441	7	8,61538	8,27132
8	9,79792	9,30790	8	9,84615	9,45294
9	11,02266	10,47139	9	11,07692	10,63456
0,8165	1	0,96	0,8125	1	0,96
1,6330	2	1,9	1,6250	2	1,92
2,4495	3	2,85	2,4375	3	2,88
3,2660	4	3,8	3,2500	4	3,84
4,0825	5	4,75	4,0625	5	4,8
4,8990	6	5,7	4,8750	6	5,76
5,7155	7	6,65	5,6875	7	6,72
6,5320	8	7,6	6,5000	8	7,68
7,3485	9	8,55	7,3125	9	8,64
0,95948	1,05263	1	0,84630	1,04167	1
1,71897	2,10526	2	1,69259	2,08333	2
2,57845	3,15789	3	2,53889	3,12500	3
3,43794	4,21053	4	3,38519	4,16667	4
4,29742	5,26316	5	4,23149	5,20833	5
5,15691	6,31579	6	5,07778	6,25000	6
6,01639	7,36842	7	5,92408	7,29167	7
6,87588	8,42105	8	6,77038	8,33333	8
7,73536	9,47368	9	7,61667	9,37500	9

Der Berechnung zu Grunde gelegt sind folgende, den Wismarschen Tabellen ent-
nommene, bez. aus deren Angaben interpolirte Werthe:

	Spec. Gew.	Gew.-Proc.
Alkohol, reiner	0,79425	
" 96 Vol.-Proc.	0,8125	= 93,35
" 95 "	0,8165	= 92,41

Verdünnung des Alkohols auf einen bestimmten Procentsatz. Diese
im pharmaceutischen Laboratorium ausserordentlich häufig wiederkehrende Arbeit erfordert

scheinbar viel Kopfzerbrechen und ist doch eine höchst einfache Operation. Man hat nur zu unterscheiden ob man Volumprocente auf Volumprocente oder Gewichtsprocente auf Gewichtsprocente herabsetzen soll.

a) **Volumprocente auf Volumprocente.** Bezeichnet man den Gehalt des stärkeren Alkohols an Volumprocenten mit V , denjenigen des zu erhaltenden schwächeren an Volumprocenten mit v , so erhält man einen Alkohol von v Volumprocenten, wenn man v Volume des stärkeren Alkohols (V) mit Wasser zu V -Volume auffüllt. Und zwar müssen die V -Volume nach erfolgter Kontraktion bei 15° C. sich ergeben.

Beispiel. Ein Alkohol von 94 Vol.-Proc. soll zu einem Alkohol von 30 Vol.-Proc. verdünnt werden. In diesem Falle braucht man nur 30 Volume des starken (94 proc.) Alkohols mit Wasser zu 94 Volumen aufzufüllen.

b) **Gewichtsprocente auf Gewichtsprocente.** Bezeichnet man den Gehalt des stärkeren Alkohols an Gewichtsprocenten mit G , denjenigen des zu erhaltenden schwächeren an Gewichtsprocenten mit g , so erhält man einen Alkohol von g Gewichtsprocenten, wenn man g Gewichttheile des stärkeren Alkohols (G) mit Wasser bis zum Gewicht G auffüllt. Es ist hierbei nicht nöthig, auf die Temperatur Rücksicht zu nehmen.

Beispiel. Ein Alkohol von 91 Gew.-Proc. soll zu einem Alkohol von 50 Gew.-Proc. verdünnt werden. In diesem Falle braucht man nur 50 Gewichttheile des stärkeren (91 gew.-proc.) Alkohols mit Wasser bis zu 91 Gewichttheilen aufzufüllen.

Analytisches. 1) Bestimmung des Alkoholgehaltes. Liegen lediglich Mischungen von Aethylalkohol mit Wasser vor, so kann man direkt aus dem specifischen Gewichte derselben auf den Alkoholgehalt schließen (Tabelle von C. Wismar, S. 929). Enthält die Alkohol-Wassermischung ausserdem aber noch Extraktivstoffe, so ist der Alkohol vorher durch Destillation abzuscheiden. Man verfährt alsdann wie unter Vinum angegeben. Hierzu ist indessen Folgendes zu bemerken: Ist der Alkohol hochprocentig, so verdünnt man ihn bis auf etwa 20 Vol.-Proc. Wenn man alsdann langsam $\frac{3}{4}$ Volumen abdestillirt, so kann man sicher sein, dass aller Alkohol in das Destillat übergegangen ist. Die Destillation kann von Volum zu Volum geschehen, d. h. man destillirt z. B. 200 cc ab, fängt das Destillat in 200 cc-Kölbchen auf und füllt es bis zu 200 cc mit Wasser auf. Man hat alsdann keine andere Rechnung auszuführen als die durch eine etwa stattgehabte Verdünnung bedingte. Dafür aber hat man bei dem beidesmaligen Abmessen genau die Temperatur von 15° C. einzuhalten. — Man kann aber auch von Gewicht zu Gewicht destilliren. Beispiel: Man wägt 200 g Flüssigkeit ab, verdünnt mit etwa 400 g Wasser und destillirt nun z. B. 483,328 g ab. Der gesammte Alkohol befindet sich in diesen 483,328 g Destillat. Man bringt dieses Destillat auf die Temperatur von 15° C. und bestimmt das spec. Gewicht bei dieser Temperatur. In der Tabelle findet man, wie viel g Alkohol in 100 g Alkoholwassermischung enthalten sind, man rechnet die Menge Alkohol aus, welche hiernach in 483,328 g Destillat enthalten sein muss und berechnet hiernach den Procentgehalt der angewendeten Flüssigkeitsmenge (hier 200 g) an Alkohol. Man hat also den Vortheil, die Flüssigkeit nur einmal genau auf 15° C. einstellen zu müssen.

Enthält die ursprüngliche Flüssigkeit flüchtige Säuren, so vermeidet man deren Uebergehen in das Destillat dadurch, dass man die ursprüngliche Flüssigkeit vor der Destillation (mit Magnesiumoxyd oder Natriumkarbonat) neutralisirt.

Sind in der Alkoholwassermischung ausser Alkohol und Wasser noch andere flüchtige Substanzen in erheblicher Menge zugegen, die sich nicht in irgend einer Weise abscheiden lassen, z. B. Aether, Essigäther, Aceton, Amylalkohol u. dergl., so ist natürlich eine genaue Bestimmung des Alkohols auf diesem Wege nicht ausführbar.

Bestimmung des Fuselöls in Branntweinen und Likören. Diese ist auszuführen nach der Anweisung des Bundesrathes mit der Abänderung, dass die Branntweine und Liköre zunächst mit einem kleinen Ueberschuss von Alkali zu destilliren sind. Die Bestimmung ist alsdann mit dem so erhaltenen Destillate auszuführen.

Nachweis des Aldehydes. a) 0,5 g reines Diamant-Fuchsin wird in $\frac{1}{2}$ Liter destillirtem Wasser unter Erwärmen gelöst, die Lösung wird filtrirt und mit einer Lösung von 3 g schwelliger Säure (SO_2) in $\frac{1}{2}$ Liter Wasser gemischt (der Gehalt der schwelligen Säurelösung ist jodometrisch festzustellen). Nach Verlauf einiger Stunden ist die Mischung wasserhell, falls ein wirklich reines Fuchsin verwendet wurde. — Der zu untersuchende Branntwein wird mit Wasser auf einen Alkoholgehalt von etwa 30 Vol.-Proc. verdünnt, in ein Probirröhrchen, welches vorher mit wässriger schwelliger Säure ausgespült wurde, 1 Raumtheil des Reagens und verschliesst, um den Luftsaerstoff abzuschliessen, sofort mit einem Gummistopfen. Man beobachtet die nach Verlauf von 2 Minuten auftretende mit einem Gelbfarben. Eine innerhalb dieser Zeit auftretende Rothfärbung zeigt Aldehyd an. b) Man versetzt den auf einen Alkoholgehalt von 30 Vol.-Proc. verdünnten Branntwein mit einer Auflösung von reinem m-Phenylendiaminchlorhydrat in ausgekochtem Wasser; bei Gegen-

wart von Aldehyd tritt Gelbfärbung ein und nach einigem Stehen zeigt sich eine starke, grüne Fluorescenz.

Enthält ein Branntwein Zucker oder ist er nicht farblos, so ist zu den vorstehenden Reaktionen das Destillat zu verwenden.

Nachweis von Denaturierungsmitteln. a) Nachweis von Pyridinbasen. Eine grössere Menge Branntwein (200–300 ccm) wird mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert, der Alkohol abdestillirt und der Rückstand stark eingengt. Beim Uebersättigen des Rückstandes mit Alkali tritt beim Erwärmen der charakteristische Geruch der Pyridinbasen auf. Zur chemischen Charakterisirung der Pyridinbasen dampft man 200–300 ccm Branntwein mit wenig verdünnter Schwefelsäure auf ca. 10 ccm ein, neutralisirt den Rückstand genau (mit Schwefelsäure bez. Natronlauge, Tüpfeln auf violetttem Lackmuspapier) und versetzt die neutrale Flüssigkeit mit einer 5 procentigen wässrigen Lösung von Cadmiumchlorid. Bei Gegenwart von grösseren Mengen Pyridinbasen entsteht ein weisser Niederschlag.

b) Nachweis des Methylalkohols. Das Verfahren beruht auf der Thatsache, dass Dimethylanilin bei der Oxydation einen violetten Farbstoff (Methylviolet), Diäthylanilin aber keinen ähnlichen Farbstoff bildet: 10 ccm Branntwein (bei gefärbten oder extraktreichen Branntweinen 10 ccm des Destillates) werden mit 15 g Jod und 2 g rothem Phosphor versetzt, und die alsbald unter heftiger Reaktion sich bildenden Alkyldiodide aus dem Wasserbade abdestillirt; als Vorlage dient ein kleiner Scheidetrichter mit 30 bis 40 ccm Wasser. Die von dem Wasser getrennten Jodide werden in ein Kolbchen mit nicht zu weitem Halse gebracht, das man vorher mit 6 ccm frisch destillirtem Anilin beschickt hat. Beim Erwärmen des Gemisches im Wasserbade auf 50–60° C. erstarrt das Ganze unter Bildung von jodwasserstoffsaurem Dialkylanilin. Man fügt kochendes Wasser hinzu, kocht bis zum Klarwerden der Lösung, scheidet durch Zusatz von Kalilauge die freie Base ab, bringt diese durch Wassereinsatz in den Hals des Kolbchens und lässt die gelbe ölige Flüssigkeit sich klären. Zur Oxydation der Base dient eine Mischung von 2 g Natriumchlorid, 2 g Kupfernitrat und 100 g Sand. Man verreibt diese Stoffe gleichmässig, trocknet das Gemisch bei 50° C. und zerdrückt von neuem die zusammengebackenen Klümpchen. Man bringt 10 g des Oxydationsgemisches in ein 2 cm weites Probirrohr, lässt 1 ccm der vorher gewonnenen öligen Base darauftropfen, mischt das Ganze mit einem Glasstabe gut durch und erhitzt 10 Stunden lang im Wasserbade auf 90° C. Dann zerreibt man den eine schwarze, zusammengebackene Masse bildenden Rohrinhalt in einer Porcellanschale, kocht ihn mit 100 ccm absoluten Alkohols aus, filtrirt durch ein Faltenfilter und löst 1 ccm des Filtrates in 50 ccm Wasser auf. Bei Gegenwart von Methylalkohol ist diese Lösung mehr oder weniger deutlich violett gefärbt. Reiner Aethylalkohol giebt nur eine ganz schwach röthlich gefärbte Lösung. Es ist zweckmässig, mit reinem Aethylalkohol, gegebenenfalls auch mit selbst bereiteten Mischungen von Methyl- und Aethylalkohol, Gegenversuche anzustellen.

Blausäure. a) Nachweis der freien. 5 ccm Branntwein werden in einem Probirrohrechen mit einigen Tropfen einer frischbereiteten Guajakharzinktur und 2 Tropfen stark verdünnter Kupfersulfatlösung versetzt und die Mischung umgesehrt. Bei Gegenwart von freier Blausäure färbt sich die Flüssigkeit blau. (Vergl. Bd. I, S. 62.) b) Nachweis der gebundenen Blausäure. 5 ccm Branntwein werden mit Kalilauge alkalisch gemacht. Nach 3–5 Minuten wird die Flüssigkeit mit Essigsäure ganz schwach (!) angesäuert, und zum Nachweise der nunmehr im freien Zustande vorhandenen Blausäure verfahren wie unter a. Enthält ein Branntwein gleichzeitig freie und gebundene Blausäure, so führt man die Guajak-Kupferprobe mit und ohne vorhergehende Behandlung der gleichen Menge Branntwein mit Alkali aus und vergleicht die Stärke der Färbung. Um die Unterschiede der letzteren besser zu Tage treten zu lassen, muss man mitunter den Branntwein mit Wasser verdünnen. c) Bestimmung der freien Blausäure. 200–500 ccm Branntwein werden mit einer überschüssigen Menge einer schwachen titrirten Silbernitratlösung (z. B. $\frac{1}{100}$ normal) versetzt, die Mischung zu einem bestimmten Volumen aufgefüllt und filtrirt. In einem abgemessenen Theile des Filtrates wird das überschüssige Silber mit einer entsprechend schwachen verdünnten Rhodanammoniumlösung unter Verwendung von Eisenalaun als Indikator zurücktitrirt. (Chloride müssen bei dieser Bestimmung abwesend sein.) d) Bestimmung der gesammten Blausäure. 200 bis 500 ccm Branntwein werden mit Ammoniak stark alkalisch gemacht, sogleich mit einer überschüssigen Menge einer schwachen titrirten Silbernitratlösung versetzt und sofort mit verdünnter Salpetersäure schwach angesäuert. Man füllt die Mischung auf ein bestimmtes Volumen auf und bestimmt in einem aliquoten Theile des Filtrates den Ueberschuss des Silbers nach VOLHARD wie unter c. e) Bestimmung der an Aldehyde gebundenen Blausäure. Der Unterschied der gesammten und der freien Blausäure ergibt die Menge der an Aldehyde (Benzaldehyd) gebundenen Blausäure.

Branntweinschärfen. Zum Nachweis dampft man 250–300 ccm Branntwein in einer Platinschale zur Sirupkonsistenz. Man prüft den Rückstand durch den Geschmack.

Derselbe darf nicht scharf pfefferartig sein. Hierauf trocknet man den Rückstand und erhitzt ihn aber freier Flamme vorsichtig(!) bis zum Auftreten von Dämpfen. Bei Gegenwart von Paprika treten Dämpfe auf, welche die Schleimhäute in ungemein heftiger Weise reizen. Bei Verwendung von Pfeffer kann man unter Umständen aus dem Verdampfungsrückstände das Piperin krystallisiert abscheiden (s. S. 690).

VI. Cognac. Spiritus e Vino (Germ. Helv.). Spiritus Vini Cognac (Austr.). Spiritus Vini Galliei (Brit. U-St.). Weinbranntwein. Cognac. Brandy.

Ein durch Destillation von Wein erhaltener Branntwein, der seine edlen Eigenschaften aber erst durch längere Lagerung erhält. Erst nach mindestens 6jährigem Lager beginnt der Cognac trinkbar zu werden. Productirt wurde Cognac bisher im wesentlichen von Frankreich; neuerdings sind auch andere weinbaubetriebe Länder in diesen Wettbewerb eingetreten: Spanien, Portugal, Italien, Ungarn und Griechenland erzeugen recht gute Cognacs. Auch die deutschen Cognacs haben in den letzten Jahren wesentliche Fortschritte gemacht. Es liegt im Interesse aller Verbraucher, die Erzeugung dieser nicht französischen Cognacs zu befördern, und dies geschieht am besten dadurch, dass sie deren Absatz durch einen Probebezug fördern.

Von den Arzneibüchern ist der Cognac mit verschiedenem Alkoholgehalte aufgenommen: Austr. = 55–57 Vol.-Proc. Brit. = 43,5 Vol.-Proc., Germ. 44–48,5 Vol.-Proc., Helv. 50–60 Vol.-Proc., U-St. = 48–55 Vol.-Proc.

Von seinem Gehalte an Alkohol abgesehen enthält der Cognac nur geringe Mengen Extraktivstoffe, durchschnittlich nicht mehr als 0,5 Proc., nur in seltenen Fällen mehr als 1 Procent. Diese Extraktivstoffe entstammen den Lagerfässern des Cognacs. Er reagirt ferner in der Regel, aber nicht immer, sauer. Der Säuregehalt beträgt, auf Schwefelsäure (SO₄) berechnet, für gewöhnlich nicht mehr als 0,2 Proc.

Neben verhältnissmässig wenig echtem Cognac werden sehr viel Verschnitts (d. h. Mischungen von echtem Cognac mit Spiritus und Essenzen) und noch viel mehr Papon-Cognacs, d. h. künstlich dargestellte Cognacs in den Verkehr gebracht. Eine analytische Unterscheidung solcher Cognacs ist, wenn es sich nicht gerade um ganz plumpe Fälskate handelt, nicht möglich. Dem Apotheker kann daher zur Zeit nur der Rath gegeben werden, seinen Cognac aus einer zuverlässigen Quelle zu beziehen und zu therapeutischen Zwecken denjenigen Cognac vorrätig zu halten, welchen er nach seinem eigenen Urtheil oder nach demjenigen seiner Freunde für trinkbar hält. Ausserdem empfiehlt sich, die Aufmerksamkeit den ausserfranzösischen, nämlich den spanischen, portugiesischen, italienischen, ungarischen, griechischen und deutschen Cognacs zuzuwenden.

VII. Spiritus e Saccharo (Ergänzb. Helv.). Rum. Taffia. Ein 50–60 Volumprocent Alkohol enthaltendes Destillat, welches durch das Vergähren der Melasse des Zuckerrohrs und anderer Rohzuckerrückstände gewonnen wird. Die beste Sorte ist der Jamaica-Rum; das vorzügliche Aroma desselben wird dadurch erzeugt, dass man den zu vergärenden Flüssigkeiten Ananaszucht zusetzt. Die Farbe des Rums ist gelb bis dunkelbraun.

Der echte Jamaica-Rum wird auf dem Continent vielfach mit Kartoffelspiritus verschnitten und so als „Rum-Verschnitt“ in den Handel gebracht, ausserdem wird auch viel künstlicher Rum aus Kartoffelspiritus und Essenzen dargestellt.

Man unterscheidet solchen Kunstrum von natürlichem Rum durch folgende Reaction: Werden 2 cem Rum mit 5 cem conc. Schwefelsäure gemischt, so bleibt bei natürlichem Rum das Aroma unverändert bestehen, während es bei Kunstrum nahezu völlig verschwunden ist.

Auch bei dem Rum ist die Prüfung mit der Zunge die wichtigste. Wer einige Male guten Rum geschmeckt hat, braucht sich nur einen Thee oder einen Grog mit einem fraglichen Rum herzustellen zu lassen, um ein sicheres Urtheil über dessen Güte zu erlangen.

VIII. Spiritus ex Oryza (Ergänzb.). Spiritus Oryzac. Arrak. Arak. Aus vergohrener Reismalche oder vergohrenem Palmensaft durch Destillation gewonnene alkohol-

liche Flüssigkeit. Sie ist ursprünglich farblos, nimmt aber aus den Lagerfässern bisweilen gelbliche Färbung an. Der Geruch ist eigenartig angenehm aber nicht so durchdringend wie derjenige des Rum. Der Gehalt an Weingeist beträgt 50–60 Vol.-Proc.

IX. Spiritus Frumenti. Brauntwein. Kornbrauntwein. Man versteht darunter den aus Getreide gebrannten Brauntwein mit einem Alkoholgehalt von 50–70 Vol.-Proc. Falls er verordnet werden sollte, so würde er aus der nächsten Kornbrauntweinbrennerei zu besorgen sein. In älteren Vorschriften vertritt „Spiritus Frumenti“ einfach die Stelle unseres heutigen Spiritus und er würde in diesen ohne weiteres durch einen Alkohol von 60–70 Vol.-Proc. zu ersetzen sein.

Aldehydreagens von Guyon (aus Fuchsin und schwefliger Säure) s. S. 931.

Cologne-Spirit. Im amerikanischen Handel ein reiner, hochprocentiger, zur Herstellung von Parfümerien dienender Alkohol.

Proof-Spirit der British Pharmacopoea von 1835 war ein Alkohol von 0,920 spec. Gew. (= 57,3 Vol.-Proc.) und entspricht etwa dem Spiritus dilutus der Germ.

Topia-Probe. Man versteht darunter die mit Kalihydrat oder Natronhydrat eintretende Gelbfärbung, welche Aethylalkohol giebt, wenn er Spuren von Methylalkohol oder Amylalkohol enthält. Unzuverlässig!

Cognac. Ein bei der Bereitung des Façon-Cognacs benutztes pulverförmiges Gemisch aus: Naphtholgelb, Roccellin und Vanillin.

Entfärbungspulver von PLATT Besteht aus Stärke 2 Th., Eiweiss 1 Th., Milchzucker 1 Th.

Mixtura alcoholica Todd.

Rp. Tincturae Cinnamon	10,0
Sirup Sacchari	
Spiritus (90 Proc.)	aa 50,0
Aqua destillata	100,0

Vergl. auch Potions de Todd (Gall.), Bd. I, S. 817.

Spiritus Vinii Gallici (Form. Berol.).

Rp. Tincturae aromaticae	0,4
Spiritus Aetheris nitrosi	0,5
Tincturae Balaenae gtt. VI	
Spiritus (90 Proc.)	100,0
Aqua destillata q. s. ad 200,0.	

Mixtura vinosa (Form. Berol.).

Rp. Tincturae anarae	
Tincturae aromaticae	aa 2,0
Sirup Sacchari	
Spiritus	aa 25,0
Aqua destillata q. s. ad 200,0.	

Mixtura alcoholica seu Aqua Vitae

(Form. Berol.).

Rp. Spiritus	40,0
Tincturae Chinae compositae	3,0
Aqua destillata q. s. ad 200,0.	

X. Punschessenzen. Zur Herstellung derselben bedient man sich meist Gemischen

von Arak und Rum. Beide müssen von bester Beschaffenheit sein. Die Citronensäure ist zweckmässig durch Weinsäure zu ersetzen, ausserdem empfiehlt es sich, Essenzen, welche längere Zeit aufbewahrt werden sollen, zu pasteurisiren (vgl. Bd. I, S. 951).

Arakpunschessenz. 50 l Bataviarak von 58 Vol.-Proc., 1 l Bataviarak mit 15 g Vanille angesetzt, 1 l Bataviarak mit den Schalen von 4–5 frischen Citronen angesetzt, 350–400 g Citronensäure (Weinsäure) in Wasser zu $\frac{1}{2}$ l gelöst, 6–12 l Spiritus von 95 bis 96 Proc., 42 l Zuckersirup mit 47,5 kg Kandis.

Arak-Rum-Punsch. 40 l Bataviarak, 1 l Bataviarak mit 20 g Vanille angesetzt, 1 l Bataviarak mit den Schalen von 4–8 frischen Citronen angesetzt, 10 l Jamaica-Rum von 74 Vol.-Proc., 5 l Spiritus von 95–96 Vol.-Proc., 350–450,0 g Citronensäure (oder Weinsäure) zu $\frac{1}{2}$ l gelöst, 48 $\frac{1}{2}$ l Zuckersirup mit 43,5 kg Kandis.

Wein-Punsch. Kandiszucker 10 kg, Rothwein 4 l kocht man zum Sirup, Schalen von 4 frischen Citronen, Zimmt 15,0 g, Vanille 5,0 g, Rum, Arak aa 4 l, Thee aufguss 75,0 : 500,0, Weinsäure 40,0.

Spiritus Vinii Gallici (Münc. Ap.-V.).

Frantzbrauntwein.

Rp. Acid acetici diluti (30 Proc.)	4,0
Aetheris acetici	4,0
Tincturae aromaticae	40,0
Essentiae Cognacensis	40,0
Spiritus Aetheris nitrosi	10,0
Spiritus (90 Proc.)	5,0 kg
Aqua destillata	2,5 kg.

Mixtura alcoholica composita.

Potio spirituosus. Mixtura restorativa.

Egg-flipp.

Rp. Vitellus ovorum tritum	
Sacchari pulverati	30,0
Selle vulvaria	1,0
Aqua communis	20,0
Contendens mixta adde mixturam paratam a	
Vini sibi optimi	
Spiritus Vini	
Aqua communis	aa 50,0.
D. S. Umgeschüttelt 1–2schölich einen Esslöffel	
voll (als Stimulans und Restorans) s. S. bei	
Typhus abdominalis, Anämie etc.).	
Egg-flipp der Engländer ist eine Mischung	
aus Bier (ca. 500,0), Rum (30,0), Eigelb (von 3	
Eiern), Zucker (50,0–60,0), fein gepulvertem	
Ingwer (1,0), Zimmt (1,0), Muskatnuss (0,3).	

Stannum.

Stannum. Zinn. *Étain* (franz.). *Tin* (engl.). Ein unedles Metall. Sn. Atomg. = 118.

Das reinste im Handel vorkommende Zinn ist das aus Ostindien kommende Bankazinn, Billitonzinn, Malaccazinn. Diese Sorten enthalten nur Spuren von Verunreinigungen (Arsen, Blei, Eisen, Antimon). Ihnen steht in seiner Reinheit nahe das englische Kornzinn (*grain-tin*) mit auch nur 0,1–0,2 Proc. Verunreinigungen. Häufig stark verunreinigt ist Zinn, welches aus Gekrätzen (Abfällen) abgeschieden worden ist. Karzann beobachtete ein Lamuzinn, welches 1,3 Proc. Quecksilber enthält. Dasselbe war aus Rückständen der Spiegelfabrikation zusammengeschmolzen.

Wenn der Apotheker einmal kleiner Mengen eines technisch reinen Zinns bedarf und es auf den Preis nicht ankommt, so steht ihm solches stets in dem Stanniel zur Verfügung. Als technisch reines Zinn bezeichnet man ein solches welches mindestens 99 Proc. Zinn und in maximo nur 1 Proc. Verunreinigungen enthält.

Eigenschaften. Reines Zinn ist glänzend silberweiss mit einem leichten Stich ins Bläuliche, nächst dem Blei das weichste der Schwermetalle, biegsam und dehnbar. Wird es geschmolzen, so ist es nach dem Erkalten, vorausgesetzt, dass es nicht gehämmert wurde, krystallinisch. Die krystallinische Struktur zeigt sich beim Anätzen mit Salzsäure (*Zinnmoiré*, *Moiré métallique*) durch Hervortreten einer krystallinischen Oberfläche, ferner beim Biegen des Zinns durch Auftreten von Zinngeschrei. Zinn hat das spec. Gew. 7,29 und schmilzt bei $231,7^{\circ}$ C. Wird es bis dicht unter seinen Schmelzpunkt erhitzt, so wird es so spröde, dass es zu Pulver gestossen werden kann. Wird es starker, anhaltender Kälte ausgesetzt, so zerfällt es ohne weitere äussere Einwirkung unter Aufblähung in körnige, krystallinische Stücke oder in ein grobes Pulver. Diese Erscheinung lässt sich demonstrieren, wenn man das Zinn auf -40° C. abkühlt. Auf diese Thatsache ist zurückzuführen die wiederholt beobachtete Zerstörung von Orgelpfeifen u. a. w. in nicht gehelsten Kirchen. An der Luft, besonders wenn diese trocken ist, behält Zinn seinen Metallglanz; im geschmolzenen Zustande mit der Luft in Berührung, oxydirt es sich oberflächlich, bei Weissgluth vollständig zu Zinndioxyd. In Salzsäure löst sich Zinn unter Entwicklung von Wasserstoff zu Zinnchlorür, in warmer verdünnter Schwefelsäure löst es sich nur langsam, gleichfalls unter Wasserstoffentwicklung. In konc. Schwefelsäure löst es sich (ähnlich wie Kupfer) beim Erwärmen zu Stannosulfat SnSO_4 unter Bildung von Wasser und Schwefeldioxyd. Königswasser im Ueberschuss löst das Zinn unter Bildung von Zinntetrachlorid SnCl_4 . Kalte verdünnte Salpetersäure löst es ohne Wasserstoffentwicklung zu Stannitrat $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$, von konc. (heisser) Salpetersäure wird es in unlösliches Metazinnsäurehydrat $\text{SnO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ verwandelt. Auch konc. Kalilauge wirkt in der Wärme unter Entwicklung von Wasserstoff und Bildung von Kaliummetastannat $\text{SnO}_2 \cdot \text{K}_2\text{O}$ lösend auf Zinn.

Das Zinn geht mit dem Sauerstoff zwei Verbindungen ein: das Stannoxyd SnO , welchem die Stannoverbindungen entsprechen, und das Stannioxyd SnO_2 , von welchem die Stanniverbindungen abgeleitet werden. Beide Salzreihen unterscheiden sich voneinander auch analytisch.

Erkennung und Bestimmung. Für die analytische Erkennung der Zinnverbindungen ist zu berücksichtigen, dass Stanno- und Stanniverbindungen sich gegen Reagentien zum Theil verschieden verhalten. Man wird also beide Verbindungsreihen gesondert zu betrachten haben.

a) Stannoverbindungen. Das allgemeine Characteristicum derselben ist, dass sie Reduktionsmittel sind. Von speciellen Reactionen sind die wichtigsten die folgenden: Schwefelwasserstoff fällt aus neutralen oder sauren Lösungen (nicht aus alkalischen) dunkelbraunes Stannosulfid SnS . Eine sehr grosse Menge Salzsäure kann die Fällung verhindern. Das braune Zinnsulfür löst sich in einfachem (farblosem) Schwefelammonium nicht oder fast nicht, leicht dagegen in gelbem Schwefelammonium. Aus dieser Lösung

wird durch Salzsäure gelbes Stannisulfid (+ Schwefel) gefällt. Stannosulfid löst sich auch in Kali- oder Natronlauge; aus dieser Lösung fällt es durch Salzsäure wieder als braunes Stannosulfid. Durch konc. warme Salzsäure wird Stannosulfid unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff gelöst. — Kalihydrat, Natronhydrat, Ammoniak sowie kohlensaure Alkalien fällen weißes, voluminöses Stannohydroxyd $\text{Sn}(\text{OH})_2$, welches aber unlöslich ist. — Wird eine Lösung von Zinnchlorür oder die mit Salzsäure versetzte Lösung eines anderen Stannosalzes mit Mercurichlorid versetzt, so entsteht — falls das Quecksilbersalz im Ueberschusse ist — eine weiße Ausscheidung von Mercurichlorid (Calomel), dagegen wird allmählich graues metallisches Quecksilbermetall ausgefällt, wenn das Stannosalz im Ueberschusse ist. — Goldchloridlösung der Stannochloridlösung oder der mit Salzsäure versetzten Lösung eines anderen Stannosalzes zugesetzt, giebt einen braunen bis purpurrothen Niederschlag, in stark verdünnten Lösungen auch nur braune bis rothe Färbung.

b) Stanniverbindungen. Diese sind im Gegensatz zu den Stannoverbindungen Reduktionsmittel nicht.

Schwefelwasserstoff im Ueberschusse fällt aus den freie Säure enthaltenden Stannialsösungen gelbes Stannisulfid SnS_2 . Dieses wird gelöst von farblosem oder gelbem Ammoniumsulfid, von Ammoniaklösung, von Kali- oder Natronlauge. Das gelbe Zinnsulfid wird ferner von konc. warmer Salzsäure und von Königswasser in Lösung übergeführt. — Kali- und Natronlauge erzeugen in Stannialsösungen weiße Niederschläge von Stannihydroxyd, welche sich im Ueberschusse der Laugen leicht auflösen. Goldchlorid und Mercurichlorid werden durch Stannialsösungen nicht reducirt.

Alle Zinnverbindungen geben folgende Reaktionen:

- 1) Mit Soda und Borax oder besser mit Soda und Cyankallium vor dem Löthrohr auf Kohle im Reduktionsfeuer geschmolzen, geben sie weiße, delikate Metallkörner. —
- 2) Mit Cyankallium im Porcellantiegel geschmolzen, werden alle Zinnverbindungen zu metallischem Zinn reducirt. Die Schmelzung ist unter Umständen zu wiederholen. —
- 3) Stellt man in die mit Salzsäure angesäuerten Lösungen einen Zinkstab, so wird metallisches Zinn in Form grauer Blätter oder schwammförmig abgeschieden. Nimmt man diese Reduktion auf dem Platinbleche vor, so scheidet sich das metallische Zinn am Zink ab und auf dem Platin entsteht kein dunkler Fleck. (Antimon und Arsen scheiden sich auf dem Platin ab und geben auf diesem einen dunklen Fleck.)

Dieses Verhalten ermöglicht die sichere Erkennung der Zinnverbindungen. Man scheidet das Zinn als Metall nach 1, 2 oder 3 ab, wäscht das Metall mit Wasser und löst es durch Erhitzen mit starker Salzsäure. Die so erhaltene Lösung von Stannochlorid prüft man auf ihr Verhalten gegen Mercurichlorid. Auf Zusatz eines Tropfens Mercurichlorid muss ein weißer, allmählich grau werdender Niederschlag entstehen.

Man bestimmt das Zinn in der Regel als Zinndioxyd SnO_2 . Ist Antimon und Phosphor abwesend, so gestaltet sich die Bestimmung ziemlich einfach: Man bringt etwa 0,5 g des feingeschabten Metalles oder der Legirung in einen Erlenmeyer-Kolben, setzt einen Trichter auf und gießt 10 ccm Salpetersäure von 1,20 spec. Gew. dazu. Nachdem die unter Entwicklung von Stickstoffoxyden verlaufende Einwirkung in der Kälte zu Ende ist, erwärmt man auf dem Wasserbade bis zur Farblosigkeit, spült das Ganze in eine Porcellanschale und dampft im Wasserbade zur Trockne. Den Rückstand erhitzt man, um die Metazionsäure in vollständig unlöslichen Zustand überzuführen, während 2 Stunden im Luftbade auf 150°C . Dann erwärmt man ihn 10–20 Minuten mit ca. 15 procentiger Salpetersäure im Wasserbade, verdünnt mit heissem Wasser, erhitzt nochmals und filtrirt durch ein mit heissem Wasser gekiestes Filter. Das unter diesen Umständen (!) gut filtrirte Zinndioxyd wird ausgewaschen und mit dem Filter getrocknet. Dann entfernt man es möglichst vom Filter, trinkt dieses mit konc. Ammoniumnitratlösung und verbrennt es nach dem Trocknen im gewogenen Porcellantiegel. Man brennt die Hauptmenge des Zinndioxyds dazu, setzt einen Deckel auf (!) und erhitzt zunächst bei kleiner Flamme, bis Decrepitiren nicht mehr zu besorgen ist, später bei verstärkter Flamme bei offenem Tiegel, schliesslich vor dem Gebläse bis zu gleichbleibendem Gewichte. $\text{SnO}_2 \times 0,78666 = \text{Sn}$.

Sind neben Zinn noch andere Metalle, z. B. Eisen, Kupfer und Blei zugegen, so bleiben kleine Mengen derselben trotz des Ausziehens mit Salpetersäure beim Zinndioxyd. Zur Trennung mischt man das gewogene Zinndioxyd mit der 6–8fachen Menge einer Mischung von gleichen Theilen Schwefel und Kaliumnatriumcarbonat (s. S. 441) in dem Porcellantiegel mit einem Glasstabe, bedeckt den Tiegel und erhitzt den Inhalt mit einer kleinen (!) Flamme, bis dieser geschmolzen und der überschüssige Schwefel verdampft ist. Man löst die erkaltete Schmelze unter Erwärmen in Wasser, filtrirt und wäscht die auf dem Filter hinterbleibenden Metallsulfide (PbS , FeS , CuS u. s. w.) mit einer 5 procentigen

Natriumauflösung, zum Schluss mit heissem Wasser aus. Man zersetzt das Filtrat mit Salzsäure (Prüfung mit Methylorangepapier), verdünnt mit Wasser, leitet unter Erwärmen Schwefelwasserstoff ein, lässt absetzen, filtrirt ab und wäscht den aus Stannioxyd und Schwefel bestehenden Niederschlag mit einer ca. 5 procentigen Lösung von Ammoniumacetat aus, die mit Essigsäure deutlich angesäuert ist. Nach dem Auswaschen trocknet man den Niederschlag vollständig (!) und entfernt ihn thunlichst vom Filter. Dieses trinkt man in einem gewogenen Porcellantiegel mit Ammoniumnitratlösung, verbrennt es nach dem Trocknen, befeuchtet den Rückstand mit Salpetersäure, dampft ein und glüht. Dann bringt man die Hauptmenge des Zinnäufslöses in den Tiegel, bedeckt den Tiegel mit einem Deckel und erhitzt einige Zeit bei sehr kleiner Flamme (!), damit der überschüssige Schwefel absublimiren kann. Dann erhitzt man bei offenem Tiegel und kleiner Flamme (!), bis schweflige Säure nicht mehr entweicht, und verstärkt alsdann erst die Flamme bis zum vollen Glühen. Nachdem man 10–15 Minuten stark erhitzt hat, lässt man halb erkalten, bringt etwas Ammoniumcarbonat in den Tiegel, bedeckt rasch mit dem Deckel und erhitzt. Dies wiederholt man so oft, bis alle vorhandene Schwefelsäure entfernt ist, das Gewicht also konstant bleibt. Der Sicherheit wegen glüht man zum Schluss noch vor dem Gebläse. Das gewogene Zinndioxyd zieht man nochmals mit heisser verdünnter Salpetersäure aus, trocknet es, verbrennt das Filter und glüht das Zinndioxyd bis zum gleichbleibenden Gewichte. Man erhält meist noch eine geringe Abnahme, weil bei dem Zinndioxyd noch kleine Mengen von (Natron-)Salzen waren.

Ueber die Trennung des Zinns vom Antimon s. unter Stibium.

Phosphor-Zinn-Legirungen. Ist neben Zinn auch Phosphor zugegen, so erhält man bei der Oxydation mit Salpetersäure nicht Zinndioxyd, sondern zum Theil auch Stanniphosphat. Man schmilzt dieses mit Kaliumnatriumcarbonat und Schwefel und führt die Bestimmung des Zinns wie vorher angegeben zu Ende. Die Phosphorsäure befindet sich alsdann im Filtrat und kann in diesem, nachdem der Schwefelwasserstoff durch Eindampfen beseitigt worden ist, nach der Molybdän-Methode bestimmt werden.

Maassanalytische Bestimmung. Zur maassanalytischen Bestimmung muss das Zinn im Zustande eines Stannoalzes zugegen sein. Man löst also 0,2–0,5 g metallisches Zinn oder Stannoale (zweckmässig im Kohlenäurestrom) in Salzsäure und fügt eine concentrirte Seignettesalzlösung sowie Natriumbicarbonat im Ueberschusse (!) hinzu. Die klare alkalische Flüssigkeit versetzt man alsdann mit etwas Stärkelösung und filtrirt die ganze Menge oder einen aliquoten Theil mit $\frac{1}{10}$ Normal-Jodlösung bis zur Blaufärbung. Da die Reaktion nach der Gleichung $\text{Sn}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{J}_2 = \text{SnO}_2\text{H}_2 + 2\text{HI}$ verläuft, so entsprechen 127 Th. Jod = 59 Th. Zinn oder 1 cem $\frac{1}{10}$ Normal-Jodlösung zeigt 0,0059 g Zinn an.

Zur Ausmittlung des Zinns in Vergiftungs-fällen untersucht man Nieren, Contents, Faeces, Harn. Man bringt diese Objecte in Lösung, indem man sie in einem Kolben mit Salzsäure aufrührt, als Rückflusskühler (wegen der Flüchtigkeit des Zinn-tetrachlorids) ein Glasrohr aufsetzt und nun unter öfterem Zusatz kleinerer Mengen von Kaliumchlorat auf dem Wasserbade erhitzt. Man filtrirt, stumpft die Hauptmenge der freien Salzsäure mit Ammoniak ab (Prüfung mit Methylorangepapier) und sättigt mit reinem Schwefelwasserstoffgas. Der entstandene Niederschlag wird abfiltrirt, mit Schwefelwasserstoffwasser gewaschen und getrocknet. Man reducirt alsdann das erhaltene Zinnäufslöses, indem man dieses und die Filterasche mit der 10fachen Menge Cyankalium schmilzt. Durch Behandeln der Schmelze mit Wasser erhält man alsdann Metallkörnchen, welche durch Auflösen in Salzsäure und Prüfung dieser Lösung mit Mercurchlorid als Zinn charakterisirt werden. Vergl. S. 936.

Bestimmung des Zinngehaltes in hochprocentigem Zinn, z. B. Banca-Zinn, Bilton-Zinn, Stanniol u. dergl. Es ist zunächst eine aus sehr feinen Späßen (!) bestehende Durchschnittprobe herzustellen. — 5 g der sehr feinen Durchschnittprobe werden in einem Kolben von 500 cem Fassungsraum gebracht, mit 80 cem rauchender Salzsäure übergossen und im gewaschenen Kohlenäurestrom bei gewöhnlicher Temperatur gelöst. Dies dauert bei sehr feinen Späßen 5–6 Stunden, bei groben Späßen länger als 24 Stunden. Der Gasstrom wird, falls das Arsen mitbestimmt werden soll, durch rauchende Salpetersäure geleitet, die sich in einer Waschflasche mit Glasschiff befindet. — Nach beendeter Auflösung verdünnt man mit ausgekochtem (!) Wasser, führt die Lösung mittels eines Trichters in einen $\frac{1}{2}$ l.-Kolben über, kühlt ab und füllt zur Marke auf. Dann filtrirt man ab. Der Rückstand wird ausgewaschen, die Waschflüssigkeit aber beseitigt und nicht etwa zu dem Filtrat laufen gelassen.

Von dem Filtrat bringt man 50 cem in ein Becherglas von 300 cem Fassungsraum, erhitzt über dem Filzbrenner auf einer Asbestplatte auf ca. 40° C. und setzt dann unter Umrühren körnchenweise (!) vorsichtig Kaliumchlorat bis zu einem geringen Ueberschusse (bis zur Gelbfärbung der Flüssigkeit) hinzu. Nach 5 Minuten muss der Chlorgeruch noch deutlich wahrzunehmen sein. — Dann lässt man erkalten, setzt tropfen-

weise Ammoniakflüssigkeit zu, bis eine bleibende Trübung sich zeigt, und beseitigt diese wieder durch tropfenweisen Zusatz von Salzsäure.

Zur klaren Lösung setzt man 60 cem gesättigte Ammoniumnitratlösung zu und erhitzt über einem Pilzbrenner bis zum beginnenden Sieden. Erfolgt hierbei keine Fällung, so fügt man tropfenweise (!) Ammoniak hinzu, aber so, dass die Flüssigkeit noch sauer bleibt (!). — Man erhitzt 10 Minuten, lässt heiss absetzen, dekantiert durch ein Filter von 12,5 cm Durchmesser, wäscht den Niederschlag, indem man ihn möglichst nach dem Grunde des Filters spritzt, mit Ammoniumnitratlösung (1:20) bis zur vollständigen Chlorfreiheit aus. Dann verdrängt man das Ammoniumnitrat durch etwa dreimaliges Auswaschen mit Wasser. (Achtung wegen des Durchlaufens des Niederschlages!) Man trocknet nun Filter und Niederschlag bei ca. 105° C. vollständig aus.

Dann trennt man (mit einer Messerklinge) den Niederschlag vollständig vom Filter, wägt einen Porcellantiegel und Porcellandeckel getrennt, bringt in den Tiegel das Filter, versacht dieses vorichtig, befeuchtet den Rückstand mit Salpetersäure, trocknet und glüht. Dann bringt man den Hauptniederschlag hinzu, setzt den Deckel auf, trocknet erst sehr vorichtig über kleiner Flamme (Pilzbrenner) und verstärkt sehr allmählich (!) die Flamme bis zur vollen Gluth (Bunsenbrenner), schliesslich glüht man (10 Minuten) vor dem Gebläse bis zum gleichbleibenden Gewichte. $\text{SnO}_2 > 0,78666 = \text{Sn}$.

Musivgold. *Aurum musivum.* *Aurum mosaicum.* **Stannisulfid.** *Stannum bisulfuratum.* **Zinnsulfid.** SnS_2 . Wird auf nassem, häufiger aber auf trockenem Wege dargestellt.

Ein gutes Musivgold erhält man nach folgender Vorschrift: 100 Th. Zinn werden mit 50 Th. Quecksilber amalgamirt, gepulvert, mit 50 Th. Ammoniumchlorid und 60 Th. gepulvertem Stängenschwefel gemischt, damit ein Glaskolben mit weitem Halse zur Hälfte angefüllt, in ein Sandbad gestellt, so dass das Niveau des Sandes einen Finger breit über das Niveau der Mischung im Kolben reicht und nun langsam bis zum schwachen Rothglühen erhitzt, bis keine Salmiakdämpfe mehr entweichen und schwellige Dämpfe hervortreten anfangen. Dann nimmt man den Kolben aus dem Sandbade und zerbricht ihn nach dem Erkalten. Die untere stahlähnliche (Zinnmonosulfid-)Schicht und das im Kolbenhalse hängende, Zinnober enthaltende Sublimat beseitigt man, dagegen wird die mittlere, bräunlich-gelbe glänzende Schicht sorgfältig gesammelt und als Musivgold aufbewahrt. Ausbeute ca. 100 Th.

Das Stannisulfid im wasserfreien Zustande ist auch unter den Namen Malergold, unechtes Muschelgold, Zinnbronce als Farbmateriale bekannt. Kupfer und Messing, mit einem Gemisch aus 1 Th. Musivgold und 4 Th. Kreide mittels eines angefeuchteten Lappens berieben, nehmen ein goldähnliches Ansehen an. Musivgold wird mit Firnissen und Lacken zur Erzeugung einer Broncefärbung angewendet.

Ein gutes Musivgold bildet zurte, goldgelbe bis bräunlichgelbe, metallglänzende, sich fettig wie Talk anfühlende Schüppchen. Das auf trockenem Wege bereitete Musivgold wird von Salzsäure und verdünnter Salpetersäure nur wenig angegriffen.

Stannum raspatum. *Stannum limatum.* *Rasura Stanni.* *Limatura Stanni.* **Zinnsfeilspäne.** Reines Zinn wird in gröbliche Feilspäne oder Raspeispäne verwandelt. Die Späne können eine Breite von 0,5—1,5 mm und eine Länge von 2 bis 5 mm haben.

Stannum pulveratum. *Zinnpulver.* Ein gröbliches Pulver. Es wird durch Zerreiben von geschmolzenem Zinn mit trockenem Kochsalz in einem erwärmten porcellanen Mörser, durch Auswaschen des Pulvers mit Wasser, Trocknen und Absieben dargestellt oder auch durch Schütteln von geschmolzenem Zinn mit erhitztem Kreidepulver in einer geschlossenen Holzkapsel.

Etain pur en baguettes (Gall.) wird erhalten durch Röhren des geschmolzenen, reinen Zinns im Porcellanmörser bis zum Erstarren.

Stannum praecipitatum. *Präcipitirtes Zinnmetall.* Ein mittelfeines, lockeres, graues, metallisches Pulver, dargestellt durch Abscheidung des Zinns aus einer salzsäuren wässerigen Stannoehloridlösung mittels reinen Zinnmetalls, kurze Maceration des gesammelten Zinnmetalls in 2,5 proc. Salzsäure, Abwaschen mit Wasser und Weingeist und schnelles Trocknen auf Filterpapier. Ausbeute 45 Proc.

Diese drei Zinnpräparate müssen in dicht geschlossenen Gefässen aufbewahrt werden.

Man hat sie als Anthelminthica, besonders gegen Bandwurm angewendet. Wie es scheint, wirken sie nur mechanisch durch die scharfen Kanten und Ränder ihrer Partikel. Deshalb dürfen ihre Mischungen mit Pulvern, in Latwergen nur oberflächlich, nicht durch Reiben in dem Mörser bewerkstelligt werden.

Amalgama Stanni. *Zinnamalgam.* Ein pulveriges Amalgam aus 3 Th. Zinn und 1 Th. Quecksilber, dient ebenfalls als Anthelminthicum in Gaben zu 0,5—1,0—1,5 einige Male täglich.

Argentum musicum. Musivsilber. Muschelsilber. Ist ein in ein feines Pulver verwandeltes Amalgam aus 10 Th. Zinn, 10 Th. Wismut und 1 Th. reinem Quecksilber.

Argentum. Ist das aus einer sehr verdünnten Stannochloridlösung durch Zink ausgefällt metallische Zinn. Dient zur Herstellung von unedtem Silberpapier und zum Bedrucken von Geweben.

Bainnith's Metall, als Antifrikationsmetall zum Ausgießen der Lagerschalen benutzt. A. Zinn 50 Th., Antimon 4 Th., Kupfer 1,0. B. Zinn 82,0, Antimon 11,0, Kupfer 5,0, Blei 2,0.

Hartsinn. Legirungen aus reinem Zinn mit wenig Kupfer, also den Glocken- und Geschützbronzen nahesteheend.

Orgelpfeifenmetall. Zinn 5 Th., Blei 2 Th.

Pewter werden verschiedene, Hartsinn ähnliche Legirungen genannt, z. B. 4 Th. Zinn, 1 Th. Blei, oder 6 Th. Zinn, 1 Th. Antimon, oder 81,2 Th. Zinn, 5,7 Th. Kupfer, 16 Th. Zink.

Spiegelmetall. Legirung aus 1 Th. Zinn und 2 Th. Kupfer, häufig noch mit Zusatz von etwas Arsen. Graues, sehr polirungsfähiges Metall.

Spiegelbelag. Ist ein Zinn-Amalgam. Es wird auf den Glasscheiben gebildet, indem man diese mit Quecksilber bedeckt, alsdann Zinnfolie auflegt und den Ueberschuss des Quecksilbers ablaufen lässt.

Zinngeräthe. Werkzinn. Zinngefäße aus völlig reinem Zinn sind nicht dauerhaft. Ein mäßiger Bleigehalt macht das Zinn geschmeidiger, gegen Kälte widerstandsfähiger, überhaupt dauerhafter. Ein Bleigehalt bis zu 10 Proc. ist ohne Einfluss auf die in solchen Zinn-Bleilegirungen zubereiteten Speisen, selbst wenn sie kleine Mengen von Salzen oder freien organischen Säuren enthalten; es gehen namentlich aus blank geschauerten Gefäßen keine nachweisbaren Mengen Blei in die Speisen über.

Den Verkehr mit bleihaltigen Zinnlegirungen regelt für das Deutsche Reich das Gesetz vom 25. Juni 1887, cf. S. 661.

Zinnloth. Weichloth, Schnellloth der Klempner besteht aus Bleizinnlegirungen und zwar a) 66,6 Th. Zinn und 33,3 Th. Blei, b) 50 Th. Zinn und 50 Th. Blei. Zum Löthen von Ess-, Trink- und Kochgeschirren, Konservenvbüchsen etc., so weit das Loth mit dem Inhalt der Gefäße voraussichtlich oder bestimmungsgemäß in Berührung kommt, darf nur ein Loth mit höchstens 10 Proc. Bleigehalt in Anwendung kommen. Vergl. Seite 662.

Zinnlothe zum Verlöthen von Zink, Zinn, Blei und Weisseblech (aber nicht von Ess-, Trink- und Kochgeschirren):

Zinn	Blei	Schmelzpunkt	Zinn	Blei	Schmelzpunkt
100	150	223° C.	100	50	185° C.
100	100	200° C.	100	40	181° C.
100	60	190° C.			

Weichloth oder Schnellloth für Zink, Kupfer, Messing: 10 Th. Zinn und 20 Th. Blei, Schmelzpunkt 240° C.

Zinnloth für Gusseisen. Zinn, Blei, Wismut je gleiche Theile. Das zu löthende Gusseisen ist vorher mechanisch zu säubern und vor dem Löthen in eine gesättigte Lösung von Zinn und Salzsäure zu tauchen.

Verzinnung des Kupfers. Geräthe aus Kupfer, welche als Ess-, Trink- und Kochgeschirre im Haushalt oder im pharmaceutischen Laboratorium dienen sollen, dürfen nicht an der Innenseite bez. da, wo sie bestimmungsgemäß mit den Nahrungsmitteln in Berührung kommen, mit einer in 100 Gewichtstheilen mehr als 1 Th. Blei enthaltenden Legirung verzinkt sein (s. S. 661). Die Verzinnung kann in nachfolgender Weise leicht ausgeführt werden:

Die zu verzinnende Innenfläche des kupfernen Gefäßes wird mit den üblichen mechanischen Mitteln blankgeschauert, dann über einem Holzkohlenfeuer erhitzt und geschmolzenes technisch reines Zinn in ausreichender Menge hineingegossen. Das flüssige Zinn wird sofort und während der Kessel auf dem Feuer bleibt, mittels eines mit gepulvertem Ammoniumchlorid bestreuten starken Bausches aus Werg auf die Kupferfläche hingetrieben. Auf Stellen, wo das Zinn nicht haften will, streut man vor dem nochmaligen Bereiben mit dem flüssigen Zinn eine pulvrige Mischung aus gleichen Theilen Kolophonum und Ammoniumchlorid. Schließlich kehrt man das Kupfergefäß um und wischt alle überflüssigen Zinntheile mit dem Wergbusch heraus.

Weiss-Sud. Kleinere Gegenstände verzinkt man durch Weiss-Sud, indem man sie in einem verzinkten Kessel, welcher 10 Th. gepulverten Weinstein, 250 Th. Wasser und gekörntes Zinn enthält, 2 Stunden kochen lässt (die verzinkten Gegenstände dann mit Sägespan abtrocknet) oder indem man die messingenen oder kupfernen Gegenstände in

einer Lösung von Stannihydrat in Aetzlauge (Natronstannat) unter Berührung mit einem Zinkstabe oder mit Zinnschnitzeln kocht.

Wird nur eine schwache Verzinmung beabsichtigt, so kann man die gereinigten kupfernen, messingenen oder eisernen gelind erwärmten Gegenstände mit einem baumwollenen Lappen bereiben, welcher mit einer 12–15 proc. Stannochloridlösung getränkt ist und mit einem Gemisch von gepulvertem Weinstein mit gepulvertem Zinn (Zinnstaub) wiederholt bestreut wird.

Um eine Verzinmung zu beseitigen, kocht man den kupfernen oder messingenen Gegenstand in einer konzentrierten Kupfervitriollösung.

Schlagsilber, Unechtes Blattsilber, Silberschaum, Unechte Silberbronce. Sind dünne Blättchen bez. ein feines Pulver aus einer Zinn-Zinklegirung.

Fahlener Diamanten. Bestehen aus Zinnblegierungen.

Ashberritium. Eine von Aschner als Ersatz des Britannia-Metalls angegebene Legirung aus 80 Zinn, 14 Antimon, 2 Kupfer, 3 Nickel, 1 Aluminium, 1 Zink.

Klingel-Metall. Besteht aus 7 Th. Zinn und 1 Th. Antimon.

Stanniol. Zinnfolie. Ist Zinnblech von der Stärke des Schreibpapiers und wird durch Auswalzen von Zinn dargestellt. Gutes Stanniol, welches zum Verpacken von Nahrungs- und Genussmitteln benutzt wird, sollte aus technisch reinem Zinn hergestellt sein. Nach dem Deutschen Reichsgesetz vom 25. Juni 1887 (s. S. 682) „dürfen zur Packung von Schnupf- und Kautabak sowie von Käse Metallfolien nicht verwendet sein, welche in 100 Gewichtstheilen mehr als 1 Gewichtstheil Blei enthalten“. Häufig aber enthält Stanniol beträchtliche Bleigehalte. Der Apotheker sollte das von ihm verwendete Stanniol unbedingt stets auf seinen Bleigehalt prüfen. Dies geschieht nach der auf S. 937 angegebenen quantitativen Methode. Die Verwendung des Stanniols zum Verpacken von Nahrungs- und Genussmitteln ist bekannt. Zu diesem Zwecke benutzt man es häufig auch im farbigen lackierten Zustande.

Lack für Stanniol. Wird bereitet aus 25 Th. Schellack, 3 Th. Lärchenterpentin, 120 Th. Spiritus von 96 Vol.-Proc. und q. s. eines beliebigen in Alkohol löslichen Theerfarbstoffes. Zur Zeit benutzt man auch mit Theerfarbstoffen gefärbten Zaponlack (s. Bd. I, Seite 932).

Zinnkapseln. Werden als Deckverschluss verkorkter Flaschen benutzt. Sie bestehen aus bleihaltigem Zinn; der Bleigehalt ist häufig sehr hoch und steigt bis auf 90 Proc. Gesetzliche Bestimmungen über den Bleigehalt dieser Kapseln sind zur Zeit nicht vorhanden. Sie werden häufig gleichfalls farbig lackirt; in diesem Falle ist der vorstehend angegebene Lack zu benutzen.

Bell Stanni compositi.

Rp. Corticis Grammi radialis	10,0
Cassiae Cinnamon pulv.	
Stanni pulveris	25 5,0
Sirupi Sacchari	q. s.

Fiant bell deors. 1–2mal täglich zwei Stück. Bandwurmmittel.

Electuarium vermifugum MATHUR.

Rp. Stanni pulveris	30,0
Rhizomatis Filicis	15,0
Floris Cinnae pulv.	10,0
Tubercis Jalapae	5,0
Radialis Liquiritiae	2,5
Sirupi Sacchari	q. s.

Fiat electuarium. An zwei aufeinanderfolgenden Tagen Vorabtags je eine Hälfte zu nehmen. Bandwurmmittel.

Pulvis contra taeniam Becken.

Rp. Stanni praecipitatis	5,0
Sacchari albi	20,0

Täglich dreimal 1 Theelöffel.

Pulvis ophthalmicus Imperatoriae Jurensium.

Rp. Stanni praecipitatis	0,75
Boracia	5,0
Sacchari albi	10,0

Fiat pulvis sublimissimus. Bei adynamischer Hornhauttrübung 2mal täglich mittelst trockenen Pinsels aufzutropfen.

Stannum oxydatum. Zinndioxyd. Zinnäure(anhydrid). Cineres Stanni. Cins Jovis. Zinnasche. SnO_2 . Mol. Gew. = 150.

Wird fabrikmässig entweder durch anhaltendes Erhitzen von Zinn an der Luft oder durch Oxydation von Zinn mit Salpetersäure, am häufigsten aber durch Erhitzen der Metazinnsäure $\text{SnO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ dargestellt.

Ein gelblich-weißes bis grau-weißes amorphes Pulver, vom spec. Gew. 5,71 unlöslich in Wasser, in Säuren und Alkalien mit nachstehenden Ausnahmen: mit konc. Schwefelsäure giebt es eine sirupöse Flüssigkeit. Mit Natronhydrat im Silbertiegel geschmolzen, geht es in lösliches Natriumstannat, mit einer Mischung von Kalium-Natriumkarbonat und Schwefel (s. S. 441) geschmolzen in lösliches Natriumstannat Na_2SnS_3 über.

Zinndioxyd (Zinnsasche) wird häufig mit Schwerepath und Gips verfälscht. Da das Zinnoxid durch Schmelzen mit Natronhydrat leicht in eine lösliche Verbindung übergeführt wird, so ist eine solche Fälschung leicht nachzuweisen. Im Zweifelsfalle führt man durch die Hepar-Schmelze hindurch wie S. 936 angegeben eine Zinnbestimmung aus. Bei der Werthbestimmung des Zinndioxyds verabsäume man auch nicht, eine Wasserbestimmung durch Glühen im Porcellantiegel (zum Schluss vor dem Gebläse) auszuführen. Es ist uns schon wiederholt vorgekommen, dass an Stelle von Zinndioxyd das Hydrat SnO_2H_2 geliefert worden war, welches etwa 10 Proc. Wasser enthält. Die Zinnsasche wird in der Technik verwendet zum Poliren von Stahl, Glas, Marmor und hierzu bisweilen aus der Apotheke bezogen. Die zu diesen Zwecken verwendete muss fein geschlämmt sein. Ausserdem dient sie zur Darstellung des Milchglases, des weissen Emaille und der weissen Ofenkachelglasuren.

Natrium stannicum. Natriumstannat. Zinnoxid-Natrium. Natrium-Zinnoxid. Grundrirsalz. Präparirsalz. $\text{SnO}_2\text{Na}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 266.

Es entsteht beim Zusammenschmelzen von Zinndioxyd mit Natronhydrat oder beim Kochen von konc. Natronlauge mit Zinndioxyd oder Zinnsäurehydraten oder beim Kochen von Zinn mit Natronlauge und oxydierend wirkenden Substanzen wie Natriumnitrat oder Natriumnitrit.

Das Salz krystallisiert in perlmutterglänzenden Krystallen (hexagonalen Tafeln) und kommt meist in farblosen Salzmassen in den Handel. Es ist in Wasser leicht löslich; die wässrige Lösung wird von Säuren, schon durch Kohlensäure, sowie durch Kochen mit Ammoniumchlorid unter Abscheidung von Metazinnsäure SnO_2H_2 zersetzt. — Das Salz wird in der Färberei als Beize angewendet. Seine Wirkung als Beize beruht darauf, dass beim Kochen der verdünnten wässrigen Lösung unter der Einwirkung von Kohlensäure, Schwefelsäure oder Ammoniumchlorid auf die Gewebefasern Metazinnsäure niedergeschlagen wird, welche mit vielen Farbstoffen unlösliche Verbindungen eingeht. Hieraus erklären sich die Namen Grundrirsalz und Präparirsalz. In England verwendet man zuweilen auch Doppelsalze von Natriumarseniat und Natriumstannat. Diese würden selbstverständlich als direkte Gifte zu behandeln sein.

Nägel-Polirpulver. Zum Poliren der Fingernägel empfohlenes kosmetisches Präparat, ist geschlämmte Zinnsasche, mit Karmin schwachrosa gefärbt und parfümirt.

Stannum chloratum.

I. † Stannum chloratum crystallisatum. Stannum murialeum. Stannochlorid. Zinnchlorür krystallisirt. Einfach-Chlorzinn. Zinnsalz. $\text{SnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 225.

Darstellung. Man übergiesst etwa 200 Th. feines Drehspane von möglichst reinem Zinn in einem Kolben mit ca. 500 cem 25proc. Salzsäure, stellt den Kolben zunächst einen Tag hindurch an einen warmen Ort und erhitzt ihn alsdann längere Zeit im Wasserbade. Man giesst alsdann die Flüssigkeit ab, filtrirt sie durch Glaswolle, säuert sie wenn nöthig mit Salzsäure an und dampft sie in einer Porcellanschale bis zur Krystallbildung ein. Die Krystalle werden von der Mutterlauge getrennt und durch Rollen auf Filtrirpapier an einem warmen Orte rasch getrocknet.

Eigenschaften. Das reine Stannochlorid bildet farblose, gewöhnlich etwas feucht aussehende Prismen von saurer Reaktion. Beim vorsichtigen Erhitzen auf 100°C . wird es wasserfrei, schmilzt dann bei 250°C . und destillirt ohne wesentliche Zersetzung bei 600°C . In salzsäurehaltigem Wasser sowie in Alkohol ist es fast klar löslich, durch viel Wasser wird es unter Abscheidung eines basischen Stannochlorides Sn(OH)Cl zerlegt. An der Luft ist es nicht unveränderlich, es nimmt aus derselben Sauerstoff auf unter theilweisem Uebergang in unlösliches Stannioxychlorid SnOCl_2 .

Specifisches Gewicht der wässrigen Lösungen von krystallisiertem Stannochlorid bei 15° C. nach GENLAU.

Proc. SnCl ₄ + 2H ₂ O	Spec. Gew.	Proc. SnCl ₄ + 2H ₂ O	Spec. Gew.	Proc. SnCl ₄ + 2H ₂ O	Spec. Gew.	Proc. SnCl ₄ + 2H ₂ O	Spec. Gew.	Proc. SnCl ₄ + 2H ₂ O	Spec. Gew.
75	1,840	60	1,582	45	1,385	30	1,230	15	1,105
74	1,821	59	1,568	44	1,374	29	1,221	14	1,097
73	1,802	58	1,554	43	1,363	28	1,212	13	1,090
72	1,783	57	1,539	42	1,352	27	1,203	12	1,083
71	1,764	56	1,525	41	1,341	26	1,194	11	1,076
70	1,745	55	1,510	40	1,330	25	1,185	10	1,068
69	1,728	54	1,497	39	1,319	24	1,177	9	1,061
68	1,711	53	1,484	38	1,309	23	1,169	8	1,054
67	1,694	52	1,471	37	1,299	22	1,161	7	1,047
66	1,677	51	1,458	36	1,288	21	1,152	6	1,040
65	1,660	50	1,445	35	1,278	20	1,144	5	1,033
64	1,644	49	1,433	34	1,268	19	1,136	4	1,026
63	1,629	48	1,421	33	1,259	18	1,128	3	1,020
62	1,613	47	1,409	32	1,249	17	1,121	2	1,013
61	1,598	46	1,397	31	1,240	16	1,113	1	1,007

Prüfung. Das reine Stannochlorid muss farblose Krystalle darstellen; dieselben dürfen weder gelb gefärbt (Eisen), noch milchig sein. In Wasser oder Alkohol, denen etwas Salzsäure zugesetzt ist, muss es sich klar auflösen. — Löst man 1 Th. des Salzes unter Zusatz von etwas Salzsäure in 50 Th. Wasser, so darf diese Lösung durch Baryumchlorid nicht getrübt werden (Schwefelsäure). — Beim Erhitzen des Salzes mit Natronlauge darf Ammoniak nicht in Freiheit gesetzt werden (Ammoniumchlorid). — Fällt man die aus 1 g des Salzes bereitete, mit Salzsäure schwach angesäuerte Lösung mit Schwefelwasserstoff im Ueberschuss, so soll das Filtrat nach dem Eindampfen und Glühen keinen wägbaren Rückstand hinterlassen. (Salze des Zinks, des Magnesiums und der Alkalien.) — Kocht man 2 g des Salzes einige Minuten mit 10 cem konc. reiner Salzsäure, so muss die Flüssigkeit völlig klar und farblos bleiben. (Braune Färbung oder Fällung = Arsen.)

Aufbewahrung. In wohlverschlossenen Gefässen, vor der Einwirkung des Luft-sauerstoffes und der Feuchtigkeit thunlichst geschützt, vorsichtig.

Anwendung. Die therapeutische Anwendung ist sehr selten. Man hat es in Gaben von 0,005–0,01–0,03 g mehrmals täglich in Pillen oder Lösung gegen Epilepsie und andere Neurosen, gegen Bandwurm und als Gegenmittel bei Vergiftung durch Quecksilbersalze empfohlen. Als Höchstgaben sind 0,05 *pro dosi* und 0,25 *pro die* anzunehmen. Aeusserlich in wässriger Lösung 0,1–0,2:100,0 gegen Ekzeme. In der Analyse dient das Stannochlorid als kräftiges Reduktionsmittel zum Nachweis des Quecksilbers und Arsens. Technisch wird es namentlich in der Färberei benutzt.

Stannum chloratum technicum. Technisches Stannochlorid. Das wasserhaltige Stannochlorid für technische Zwecke kommt in den Handel meist in Form krystallinischer Massen, wie sie durch Schmelzen der Krystalle und Erstarren der geschmolzenen Masse erhalten werden. Sie sind in der Regel etwas gelb gefärbt. Ferner kommt als Einfach-Chlorstann eine 12,5 proc., als Doppel-Chlorstann eine 25 proc. salzsaure Lösung des Chlorstanns in den Handel. Die Werthbestimmung dieser Lösungen erfolgt auf jodometrischem Wege nach der auf S. 937 angegebenen Methode. Die technischen Präparate sind zuweilen mit Magnesiumsulfat verfälst.

Bettendorfs Reagens. Zinnchlorür-Chlorwasserstoff. *Solutio Stanni chlorati* (Germ.). Zinnchlorürlösung (Germ.). Unter dem nicht ganz zutreffenden Namen „Zinnchlorürlösung“ hat die Germ. eine gesättigte Auflösung von Zinnchlorür in starker Salzsäure aufgenommen. Sie benutzt diese Lösung zum Nachweise des Arsens in ihren Präparaten in der Weise, dass sie die zu prüfenden Substanzen mit dem Reagens mischt, hierin auflöst. Nach einständigem Stehen wird beobachtet. Ist eine Braunfärbung oder braune Ausscheidung wahrzunehmen, so ist die Anwesenheit von Arsen als erwiesen

anzunehmen. Arsenige Säure sowohl wie Arsensäure werden durch Zinnchlorür bei Gegenwart genügender Mengen von Chlorwasserstoff (1) schon in der Kälte zu metallischem Arsen (welches die braune Färbung bedingt) reducirt, und zwar nach den Gleichungen: 1) $\text{As}_2\text{O}_3 + 3\text{SnCl}_2 + 6\text{HCl} = \text{As}_2 + 3\text{SnCl}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$. 2) $\text{As}_2\text{O}_5 + 5\text{SnCl}_2 + 10\text{HCl} = \text{As}_2 + 5\text{SnCl}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$.

Darstellung. Man bringt 5 Th. krystallisirtes, zerriebenes Zinnchlorür in einen geeigneten Kolben, fügt 1 Th. (rauchende) Salzsäure (s. Bd. I, S. 56) hinzu und mischt mit einem Glasstabe das Salz mit der Flüssigkeit. Den Kolben verschliesst man mit einem doppeltdurchbohrten Gummistopfen, dessen eine Bohrung ein nicht zu enges Gaszuführungsrohr, dessen andere ein Gasabzugsrohr enthält. Durch das Zuführungsrohr leitet man einen Strom gasförmiger Salzsäure, welche am besten durch Zersetzung von Kochsalz mittels Schwefelsäure (s. Bd. I, S. 54) erzeugt und durch concentrirte Schwefelsäure getrocknet wird. Die nicht absorbirte Salzsäure leitet man ins Freie oder lässt sie von vorgelegtem Wasser aufnehmen, wobei das Ableitungsrohr nur wenig tief in das Wasser einzutauchen braucht. Die Absorption des Salzsäuregases erfolgt unter Selbst-erwärmung und unter Volumvergrößerung der Flüssigkeit. Mit Rücksicht auf den erwähnten ersten Punkt ist es daher zweckmässig, das Absorptionsgefäß durch Einstellen in kaltes Wasser kühl zu halten. In dem Maasse, als Salzsäure aufgenommen wird, erfolgt allmählich die Auflösung des Zinnchlorürs, ausserdem die Volumvermehrung des Kolbeninhaltes. Nimmt das Volumen nicht mehr zu, so ist die Sättigung der Flüssigkeit beendet.

Man lässt die Lösung hierauf an einem kühlen Orte in gut geschlossenem Glasstopfgefässe so lange absetzen, bis sie sich geklärt hat, und filtrirt sie endlich durch Glaswolle. Die Bestimmung des spec. Gew. ergibt alsdann, dass dasselbe mindestens 1,900 beträgt, in der Regel wird es = 2,00–2,05 sein.

Das Reagens bildet eine spez. schwere, blassgelbliche, lichtbrechende, an der Luft rauchende Flüssigkeit.

Prüfung. 1) Das spec. Gewicht sei mindestens 1,90. — 2) Mit 10 Raumtheilen Weingeist vermischt, soll die Zinnchlorürlösung auch nach Verlauf einer Stunde nicht getrübt werden, andernfalls sind fremde Salze (Natriumchlorid, Magnesiumsulfat, Zinkausfäll) zugegen. — 3) In der mit 10 Raumtheilen verdünnten Zinnchlorürlösung soll Baryumchloridlösung auch nach 10 Minuten eine Trübung nicht hervorrufen (Schwefelsäure). Die Abwesenheit der Schwefelsäure ist wichtig, da ein schwefelsäurehaltiges Reagens nur in der Kälte benutzt werden kann. In der Wärme nämlich könnte vorhandene Schwefelsäure durch das Zinnchlorür zu Schwefelwasserstoff reducirt werden. Es könnten alsdann bei gewissen Metallen (z. B. Wismut) Färbungen durch Bildung von Sulfiden auftreten, welche möglicherweise mit der von Arsen hervorgebrachten Braunfärbung verwechselt werden können.

Aufbewahrung. In kleinen, möglich angefüllten und mit gut eingeschliffenen Glasstopfen (welche etwas mit Paraffinölbe eingerieben werden) verschlossenen Glasgefässen.

† Zinnchlorür wasserfrei. SnCl_2 . Mol. Gew. = 189.

Käufliches Zinnchlorür wird langsam auf dem Gasofen erhitzt; das Salz schmilzt in seinem Krystallwasser, wird dann teigförmig und allmählich ganz fest. Schliesslich schmilzt das entwässerte Salz wieder zusammen. Man füllt es nach dem Erkalten in eine beschlagene Retorte (s. Bd. I, S. 240) aus schwer schmelzbarem Glase, deren oberen Theil man zur Verhütung zu starker Wärmestrahlung, mit einer Haube aus Drahtnetz oder Asbest versieht, und destillirt möglichst rasch in eine Porcellanschale, welche man mit einer zweiten Schale bedeckt hält. Da das Zinnchlorür erst oberhalb 600°C. siedet, muss das Feuer sehr stark sein. Am besten benutzt man einen kleinen Gebläseofen als Heizquelle. Der Hals der Retorte wird mit einem Bunsenbrenner erhitzt, damit er sich nicht durch das erstarrende Chlorür verstopft.

Durchscheinende, glänzende, fast reinweisse, zuweilen graue Masse von muscheligem Bruche. Schmilzt bei 250° C. und durchdringt Tiegel. Nach dem Schmelzen abgekühlt, bleibt es noch längere Zeit flüssig. Siedet bei 600° C. unter theilweiser Zersetzung. An der Luft hält es sich bei gewöhnlicher Temperatur ziemlich gut. Aufbewahrung: Vorsichtig.

Zinnkompositionen. Die sogenannten Zinnkompositionen oder Kompositionen der Färber sind hauptsächlich Stannochloridlösungen, dargestellt durch Lösen von Zinn in Salzsäure, mit Salpetersäure versetzt ohne Anwendung von Wärme und Verhütung der Entwicklung gefärbter Dämpfe. Diese verhindert eine Verdünnung mit Wasser. Zinn muss stets im Ueberschuss vorhanden sein.

Barwoodkomposition wird bereitet aus 5 Vol. Salzsäure, 1 Vol. Salpetersäure, 1 Vol. Wasser und Zinn (1 kg auf 10 Liter Säure);

Blauholzkomposition (Plumb spirit) aus 7 Vol. Salzsäure, 1 Vol. Salpetersäure, 1 Vol. Wasser, Zinn. Versetzen einer concentrirten Blauholzabkochung mit dieser Lösung.

Gelbkomposition wird aus 5 Vol. Salzsäure, 1 Vol. Schwefelsäure, 2 Vol. Wasser und Zinn bereitet. Sie dient zum Färben mit Quercitronrinde.

Scharlachkomposition wird aus 3 Vol. Salzsäure, 1 Vol. Salpetersäure, 1 Vol. Wasser und Zinn dargestellt.

Baxenop'sche Beize, **Dixon'sche Komposition**, eine mit Alaun versetzte Stannochloridlösung.

II. † Stannum bichloratum. Krystallisirtes Stannichlorid, Zinnchlorid, Zinntetrachlorid. Physik. Rosinsalz. Zweifach Chlorzinn. $\text{SnCl}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 350.

Das krystallisirte Zinntetrachlorid wird gewöhnlich durch Auflösen von Zinn in Königswasser unter Erwärmen dargestellt und in der Form einer wässrigen Lösung in den Handel gebracht. Es findet Verwendung in der Färberei, bei der Darstellung von Florentiner Lack, Carminroth und anderen Farblacken.

Zur Darstellung einer reinen Stannichloridlösung für analytische Zwecke leitet man Chlor in eine gelind erwärmte reine Stannochloridlösung, bis diese aufhört, mit Goldlösung eine Reaktion zu geben.

Das Zinntetrachlorid ist im Gegensatz zum Stannochlorid kein Reduktionsmittel; es reduziert also weder Quecksilber- noch Goldsalze. Mit Alkalichloriden — auch mit Ammoniumchlorid — vereinigt es sich zu gut krystallisirenden, beständigen Doppelsalzen.

† Stannum bichloratum anhydricum. Spiritus fumans Libavii. Wasser-freies Zinntetrachlorid. SnCl_4 . Mol. Gew. = 260.

Wird im grossen nach mehreren Verfahren dargestellt, z. B. durch Erhitzen von entwässertem Stannochlorid im trocknen Chlorstrome oder durch Erhitzen von geschmolzenem Zinn im Chlorstrome. Das entstandene, sehr leicht flüchtige Stannichlorid destillirt ab und wird durch nochmalige Destillation gereinigt.

Farblose, an der Luft stark rauchende Flüssigkeit vom spec. Gew. 2,279 bei 0° C., Siedep. 114° C. Erstarrt bei -33° C. Werden 3 Gewichtstheile mit 1 Gewichtstheil Wasser vermischt, so erstarrt die Mischung zu einer krystallinischen Masse, dem obiges Salz $\text{SnCl}_4 + 5\text{H}_2\text{O}$, Zinnbutter, Butyrum Stanni.

† Stanni-Ammoniumchlorid. Ammonium-Zinnchlorid. Pinksalz. $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{NH}_4\text{Cl}$. Mol. Gew. = 367.

Das Salz obiger Zusammensetzung wird dargestellt, indem man eine Lösung von Zinnchlorid mit einer heissen Lösung von berechneten Mengen Ammoniumchlorid mischt. Beim Erkalten scheidet sich das Doppelsalz in Krystallen aus. Entweder ein weisses, luftbeständiges, krystallinisches Salzpulver oder farblose, luftbeständige, oktaëdrische oder würfelförmige Krystalle. Löslich in 3 Th. Wasser von 15° C. Beim Kochen der verdünnten Lösung scheidet sich Zinnäurehydrat ab.

† Stanni-Natriumchlorid. Natrium-Zinnchlorid (sog. krystallisirtes Chlorzinn). $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{NaCl} + 5\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 467.

Wird dargestellt durch Erhitzen konc. Zinnchloridlösung mit berechneten Mengen Natriumchlorid, bis eine Probe der Flüssigkeit beim Erkalten rasch und vollständig er-

starrt. Die heisse Flüssigkeit wird zum Erstarren in mit Pergamentpapier ausgelegte Pfannen ausgegossen. Nach dem Erstarren stellt das Doppelsalz weisse krystallinische, sehr harte Massen dar, welche in Wasser leicht löslich sind und an der Luft zu einer strupartigen Flüssigkeit zerfliessen. Anwendung als Beize in der Färberei.

Pink-colour. Nelkenfarbe. Eine rosenrothe Malerfarbe und Druckfarbe, welche erhalten wird, wenn man 100 Th. Zinnoxid mit 84 Th. Kreide, 5 Th. Kieselsäure, 1 Th. Thon und 3–4 Th. Kaliumdicromat glüht und die erkaltete Masse mit schwach angesäuertem Wasser ausbeut. Anwendung besonders in der Fayence-Malerei.

Stibium.

I. Stibium. Antimonium. Antimoine (Gall.). Antimony (engl.). *Regulus Antimoni.* Spiesglanzmetall. Sb. Atomgew. = 120. Ein unedles Metall, nicht zu verwechseln mit dem Antimonium crudum, dem schwarzen Schwefelantimon des Handels.

In den Handel gelangt 1) ein rohes Antimonmetall. Dieses ist stets durch grössere oder geringere Mengen Arsen, Blei, Schwefelantimon, Eisen und andere Metalle verunreinigt und daher ohne weiteres zur Herstellung von Antimonpräparaten nicht geeignet. 2) Ein reines oder raffinirtes Antimon. Dieses enthält gewöhnlich nur noch Spuren von Verunreinigungen und ist das Ausgangsmaterial zur Darstellung der Antimonpräparate.

Reinigung. Ein für die meisten Zwecke ausreichend reines Antimonmetall erhält man nach der Lammé'schen Vorschrift, welche die Gall. zur Herstellung ihres Antimoine purifié aufgenommen hat:

Gall. Man mischt 1000 Th. gepulvertes rohes Antimonmetall mit 100 Th. schwarzem Schwefelantimon und 200 Th. calcinirter Soda. Diese Mischung bringt man in einen Hesse'schen Tiegel (nicht Graphittiegel), bedeckt den Tiegel und hält die Mischung im Windofen etwa 1 Stunde im Schmelzen. Nach dem Erkalten der Schmelze zerschlägt man den Tiegel, nimmt das geschmolzene Metall (den regulus) heraus, pulvert es, mischt es mit dem gleichen Gewichte calcinirter Soda, bringt die Masse nochmals in einen Hesse'schen (!) Tiegel und hält sie im bedeckten Tiegel etwa 2 Stunden lang im Schmelzen.

Bei diesen Schmelzungen hat man das Hineinfallen von Kohle in den Tiegel sorgfältig zu vermeiden, denn diese würde das entstandene Arsenit wieder zu metallischem Arsen reduciren, welches wieder zu dem Antimon gehen würde. Die Schlacke der zweiten Schmelzung ist nur noch blassgelb gefärbt; sollte sie noch stark gelb gefärbt sein, so wäre eine weitere Schmelzung des vorhandenen Antimonmetalles mit 0,7 Th. Soda erforderlich.

Völlig reines Antimon erhält man, wenn man 10 Th. reines Antimonoxyd (aus Algarothpulver dargestellt) mit 5 Th. calcinirter Soda und 2 Th. Holzkohlepulver mischt und diese Mischung in einem Hesse'schen Tiegel oder Graphittiegel einschlifft.

Eigenschaften. Antimon ist ein fast silberweisses, schwach ins Bläuliche spielendes, glänzendes, hartes, sprödes, deshalb leicht zu pulverndes Metall von blättrig krystallinischem Gefüge. Das spec. Gewicht des krystallisirten Antimons ist bei 15° C. = 6,7. An trockener Luft behält es seinen Glanz, an feuchter Luft wird es an seiner Oberfläche nur langsam glanzlos und grau bis schwarz. Es schmilzt bei 430° C. und krystallisirt alsdann beim Erstarren in rhomboëdrischen Krystallen. Wird es an der Luft zum Schmelzen erhitzt, so verbrennt es mit grünlich-weißer Flamme zu Antimonoxyd. Dieses Antimonoxyd verflüchtigt sich zum Theil als weisser Rauch, zum Theil umgiebt es die Oberfläche des geschmolzenen Antimons als Krystallschicht. Aus einer über den Schmelzpunkt hinaus an der Luft erhitzten Antimonkugel wachsen die Krystalle gleich einer Bürste von Krystallen zueinander heraus. — In Wasser, in Salzsäure und in verdünnter Schwefelsäure ist Antimon unlöslich, conc. Schwefelsäure verwandelt es beim Erhitzen unter Entwicklung von Schwefeldioxyd in Antimonsulfat; von Königswasser wird es, je nachdem dieses in unzureichender oder zureichender Menge zugegen ist, zu Antimontrichlorid oder Antimonpentachlorid gelöst. Salpetersäure verwandelt es (Aehnlichkeit mit dem Zinn) ohne es merklich zu lösen, in ein Gemisch von Antimontrioxyd und Antimonpentoxyd. Mit Chlor, Brom, Jod, mit Schwefel, Phosphor und Arsen verbindet sich das

Antimon direkt; im Chlorstroma erwärmt, verbrennt das gepulverte Antimon mit Lebhaftigkeit zu Antimonpentachlorid.

Prüfung. Etwa 3,0 des gepulverten oder zerstoßenen Metalles werden in einem porzellanenen Schälchen mit 10 cem 25proc. Salpetersäure übergossen und unter gelinder Erwärmung oxydirt, das Ganze eingetrocknet und dann mit stark verdünnter (5proc.) Salpetersäure aufgeköcht. Das Filtrat wird bei mässiger Hitze eingedampft und der hier verbleibende Rückstand mit ca. 6 cem 25proc. Salzsäure aufgenommen oder gelöst und in 3 Portionen (A, B, C) getheilt. Die Portion A versetzt man mit konc. rauchender Salzsäure und Stannochlorid (oder mit, etwas Natriumchlorid, konc. Schwefelsäure und Stannochlorid) und erhitzt (vergl. Berransons's Methode der Prüfung auf Arsen unter Stannum). Braune Färbung oder braune Fällung zeigt Arsen an. — Portion B verdünnt man mit einem 8fachen Volumen Wasser. Eine eintretende Trübung zeigt Wismut an. Entsteht keine Trübung, so versetzt man mit einigen cem verdünnter Schwefelsäure. Eine bald oder mehrere Minuten später eintretende weisse Trübung zeigt Blei an. War Wismut zugegen, so ist die Flüssigkeit vor dem Zusätze der verdünnten Schwefelsäure zu filtriren. Nachdem das Bleisulfat durch Filtration abgeschieden ist, wird die Flüssigkeit getheilt und der eine Theil durch einen Ueberschuss an Ammoniak, der andere Theil mit Kaliumferrocyanid auf Kupfer geprüft. Portion C wird getheilt; ein Theil (bei Anwesenheit des Kupfers) mit Kaliumferrocyanid, der andere nach theilweiser Sättigung durch Ammoniak mittels Gerbsäure auf Eisen geprüft. Der oben mit verdünnter Salpetersäure ausgekochte Rückstand kann noch Zinnoxid enthalten. Man übergiesst die Hälfte desselben mit 6 cem einer 25proc. Salzsäure, erhitzt bis zum Aufkochen, filtrirt, versetzt mit 2,0 g gepulverter Weinsäure und nach erfolgter Lösung mit einem Ueberschuss von Ammoniak. Stannoxid (Metazinnsäure) wird dadurch ausgeschieden (Antimonoxyd bleibt vorläufig in Lösung).

Analyse. Das Antimon bildet mit dem Sauerstoff zwei Oxyde, welche die Zusammensetzung Sb_2O_3 bez. Sb_2O_5 haben. Beide Oxyde haben sowohl den Charakter von Basen als auch von Säuren, d. h. sowohl mit Säuren als auch mit Basen bilden sie Salze. Die Verbindungen des Antimontrioxyds unterscheiden sich analytisch nicht besonders scharf von denen des Antimonpentaoxyds. Sie sollen daher im folgenden zunächst nicht getrennt werden.

a) Man erkennt die Antimonverbindungen an folgenden Reaktionen:

Schwefelwasserstoff färbt das Antimon aus den alkalischen Lösungen nicht, aus neutraler Lösung unvollständig, aus schwach saurer Lösung vollständig als rothes Antimontrisulfid Sb_2S_3 , bez. Antimonpentasulfid Sb_2S_5 . Dieses ist leicht löslich in konc. Salzsäure, leicht löslich ferner in Schwefelalkalien (Schwefelammonium, Schwefelnatrium etc.), so gut wie unlöslich in Ammoniumkarbonatlösung (Unterschied vom Arsensulfid). — Die in Wasser unlöslichen Antimonverbindungen werden durch Digeriren mit Ammoniumsulfid oder in der Heparschmelze (s. S. 936) in Schwefelantimon übergeführt und zu gleicher Zeit in Lösung gebracht. Aus diesen Lösungen wird durch Ansäuern mit Salzsäure das Antimon wieder als Schwefelantimon ausgeschieden. Löst man dieses Schwefelantimon in starker Salzsäure und verdunstet vorsichtig die Hauptmenge der Salzsäure, so lassen sich mit dieser sauren Lösung nachfolgende Reaktionen anstellen: Giesst man sie in eine grössere Menge Wasser ein, so erfolgt Ausscheidung eines weissen Niederschlages von Antimonoxychlorid $SbOCl$ (Algarothpulver); durch Zufügung von Weinsäure wird dieser Niederschlag leicht gelöst. — Kalilauge oder Natronlauge erzeugen weisse Fällungen, welche von einem Ueberschusse dieser Laugen wieder gelöst werden. — Ammoniakflüssigkeit erzeugt einen weissen Niederschlag, der in Ammoniakflüssigkeit unlöslich ist, von Weinsäure aber gelöst wird. — Natriumkarbonat erzeugt einen weissen Niederschlag, der in der Kälte im Ueberschuss des Fällungsmittels unlöslich ist, und erst in der Wärme in Lösung geht. — Bringt man einige Tropfen einer Salpetersäure und freies Chlor nicht enthaltenden, mit Salzsäure angesäuerten Antimonatlösung auf ein Platinblech und legt ein Körnchen Zink in die Lösung, so dass dieses das Platinblech berührt, so scheidet sich auf dem Platin metallisches Antimon als schwarzer, fest haftender Ueberzug ab (vergl. S. 936). Durch kalte Salzsäure verschwindet der Fleck nicht, wohl aber wenn man ihn mit Jodtinktur befeuchtet und dann mit Salzsäure behandelt. Ebenso verschwindet der Fleck durch Erwärmen mit Salpetersäure. — Bringt man eine Salpetersäure oder freies Chlor nicht enthaltende Antimonlösung in den Marsh'schen Apparat, so

wird Antimonwasserstoff entwickelt, welcher ähnliche Flecke und Spiegel liefert wie Arsenwasserstoff. Ueber die Unterscheidung beider vergl. Bd. I, S. 405. -- Alle Antimonverbindungen geben mit Soda und Cyankalium vor dem Löthrohr auf Kohle erhitzt im Reduktionsfeuer weisse, spröde Metallkugeln und einen weissen Beschlag. Die geschmolzenen Kugeln glühen nach Abstellung der Flamme noch kurze Zeit nach und bedecken sich mit feinen Krystallnadeln.

Unterschied von Antimontrioxyd und Antimonpentoxyd. Die mit Salzsäure angesäuerten Lösungen der dem Antimontrioxyd entsprechenden Antimonverbindungen setzen aus Kaliumjodidlösung Jod nicht in Freiheit, während dies bei den dem Antimonpentoxyd entsprechenden Lösungen der Fall ist.

b) Man bestimmt das Antimon in der Regel als Antimontrisulfid. Man bringt die Lösung in einen Erlenmeyer-Kolben, versetzt sie mit etwas Salzsäure und Weinsäure, verschliesst den Kolben mit einem Kork, der je ein Gasleitungs- und Gasableitungsrohr enthält, und sättigt die Flüssigkeit unter Erhitzen mit Schwefelwasserstoffgas und steigert das Erhitzen zuletzt bis zum Sieden der Flüssigkeit. Man stellt kurze Zeit an einen warmen Ort und verdrängt alsdann den Schwefelwasserstoff durch Einleiten von Kohlensäure. Nunmehr filtrirt man die noch warme Flüssigkeit, in welcher der Schwefelantimonniederschlag vollkommen dicht abgeschieden sein muss, durch ein gewogenes und mit heissem Wasser gut gekautetes Filter (event. vor der Strahlpumpe mit untergelegtem Leinwandkonus), wäscht den Niederschlag mit warmem Wasser, dem etwas Schwefelwasserstoffwasser beigemengt ist, vollständig aus und trocknet bei 100° C. bis zum gleichbleibenden Gewichte. Der Niederschlag hält stets noch Wasser zurück und enthält in der Regel auch noch freien Schwefel beigemengt.

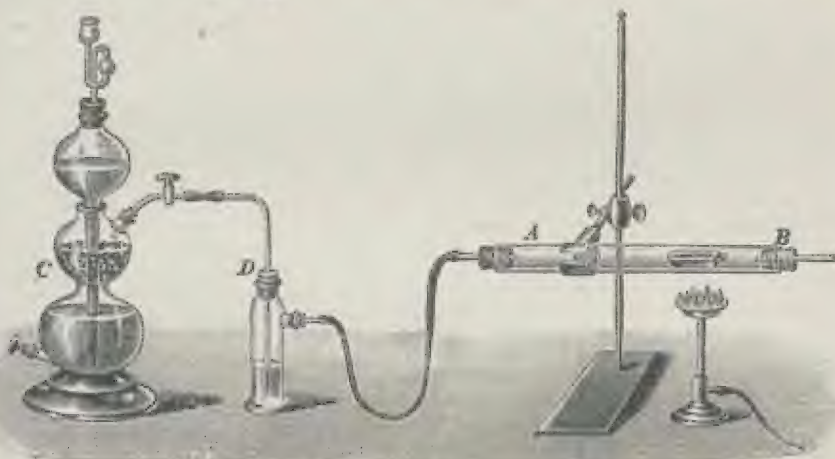


Fig. 149. Apparat zum Erhitzen des Schwefelantimons im Kohlensäurestrom.

Um die Menge des in dem Niederschlage vorhandenen Antimontrisulfids zu erfahren, verfährt man wie folgt: Von dem gewogenen Niederschlage bringt man einen aliquoten (gewogenen) Theil in ein gewogenes Porzellanschiffchen, welches man in den hier skizzirten Apparat einführt (Fig. 149). Ein horizontal eingespanntes Verbrünnungsrohr A von ca. 0,4 m Länge endigt auf der einen Seite in den mit einem Glasrohr versehenen Stopfen B und steht an dem anderen Ende mit dem Kohlensäureapparat C in Verbindung, von welchem aus die Kohlensäure zunächst in der mit Schwefel-säure beschickten Waschflasche D getrocknet und dann in das Rohr geleitet wird. Man verdrängt zunächst die Luft vollständig (!) aus dem Apparat, und wenn dieser mit Kohlensäure gefüllt ist, so erhitzt man das Glasrohr an der Stelle, wo das Schiffchen liegt, zuerst sehr vorsichtig (Pilzbrenner). Es entweicht Feuchtigkeit, weiterhin sublimirt Schwefel, das rothe Schwefelantimon schmilzt und geht in die schwarze Modifikation über. Wenn kein Schwefel mehr wegsublimirt, so lässt man im Kohlensäurestrom erkalten und wägt. Zur Kontrolle streut man auf das gewogene Schwefelantimon etwas gepulverten (aschfreien) Schwefel, bringt das Schiffchen in das Rohr zurück und erhitzt nochmals im Kohlensäurestrom. Man muss nunmehr gleiches Gewicht wie vorher erhalten, ausserdem aber muss sich das gewogene schwarze Schwefelantimon in starker Salzsäure beim Erwärmen ohne Abscheidung von Schwefel auflösen. Was man gewogen hatte, ist Antimon-

trisulfid Sb_2S_3 . Die Menge desselben wird auf den erhaltenen Gesamt-Niederschlag von Schwefelantimon berechnet.

Ist die Menge des ursprünglich erhaltenen Schwefelantimon-Niederschlages so gering, dass man einen aliquoten Theil voraussichtlich nicht vom Filter wird abnehmen können, so sammelt man den Niederschlag auf einem gewogenen Asbestfilter (s. S. 784), wäscht aus, trocknet und führt das Erhitzen im Kohlensäurestrom genau so aus, wie es Seite 783 für die Reduktion des Kupferoxyds im Wasserstoffstrom angegeben ist. $\text{Sb}_2\text{S}_3 \times 0,71428 = \text{Sb}_2$.

Massanalytisch kann das Antimon bestimmt werden, wenn es als Derivat des Antimontrioxyds zugegen ist. In diesem Falle löst man so viel der betreffenden Antimonverbindung, als etwa 0,1 g Antimontrioxyd entspricht, in Wasser oder Salzsäure, versetzt sie mit Weinsäure, stumpft die Hauptmenge der freien Säure mit Natriumkarbonat ab und übersättigt mit kalt gesättigter Natriumbikarbonatlösung. Die klare Lösung ist hierauf mit etwas Stärkelösung zu versetzen und unter Umrühren mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Jodlösung bis zur Blaufärbung zu titrieren. Da die Reaktion nach der Gleichung: $\text{Sb}_2\text{O}_3 + 4\text{J} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Sb}_2\text{O}_4 + 4\text{HJ}$ verläuft, so entspricht je 1 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Jodlösung, welcher 0,0127 g Jod enthält = 0,0072 g Antimonoxyd Sb_2O_3 oder 0,006 g Antimon Sb.

Trennung des Antimons vom Zinn. 0,5 g der feingeschabten Legirung werden in ein Erlenmeyer-Kolbchen gegeben. Man setzt auf dieses einen Trichter und gießt 10 cem Salpetersäure von 1,2 spec. Gew. dazu. Nachdem die Hauptentwicklung der Stickstoffoxyde vorüber ist, setzt man den Kolben auf ein Wasserbad und erhitzt, bis der Inhalt fast farblos geworden ist. Dann spült man ihn in eine Porzellanschale, dampft zur Trockne und erhitzt den Rückstand 2 Stunden auf 150°C . — Nach dem Erkalten gießt man auf den Rückstand etwa 20 cem 12,5 proc. Salpetersäure, erwärmt einige Zeit auf dem Wasserbade unter Umrühren, giebt heisses Wasser zu, rührt um und lässt absetzen. Dann filtrirt man durch ein mit heissem Wasser genetztes Filter, wäscht den Rückstand zweimal mit heisser 12,5 proc. Salpetersäure, schliesslich mit Wasser vollständig aus.

Das Filtrat wird sofort bis auf etwa 10 cem verdampft, dann giebt man einen Ueberschuss verdünnter Schwefelsäure hinzu, erhitzt im Dampfbade, bis nichts mehr wegeht, sodann (zur Verjagung der Salpetersäure) auf einer Asbestplatte, bis Schwefelsäuredämpfe entweichen. Man lässt erkalten, setzt verdünnte Schwefelsäure zu, lässt mindestens 6 Stunden absetzen, filtrirt etwa ausgeschiedenes Bleisulfat ab und wäscht es mit verdünnter Schwefelsäure fünf bis sechsmal aus. Dann setzt man das Filter auf ein anderes Gefäss, wäscht die Schwefelsäure durch 95 proc. Alkohol aus, beseitigt die Waschwässer und bestimmt das Blei nach S. 660. Das schwefelsaure Filtrat verdünnt man mit Wasser, sättigt es heiss mit Schwefelwasserstoff, filtrirt einen etwa entstehenden Niederschlag ab, wäscht ihn mit Schwefelwasserstoffwasser und zieht ihn alsdann mit einer Lösung von gelbem Natriumsulfid aus. Die Natriumsulfidlösung zersetzt man mit Salzsäure und fügt einen etwa ausfallenden Niederschlag von Antimonsulfid zu dem noch zu erhaltenden Hauptniederschlage. Die in Natriumsulfid unlöslichen Metallsulfide löst man in Salpetersäure, vereinigt mit der salpetersauren Lösung die etwa später noch zu erhaltenden gleichen Metallsulfide und bestimmt diese gemeinsam.

Der in Salpetersäure unlösliche Rückstand. Man trennt nach dem Trocknen den Niederschlag vom Filter, bringt dieses in einen gewogenen Porcellantiegel, zerstört es durch Auftropfen von rauchender Salpetersäure, glüht vorsichtig und bringt die Hauptmenge des Niederschlages dazu. Man glüht nun bei dunkler Rothgluth, lässt erkalten und wägt. (Diese Wägung hat nur einen informatischen Zweck, sie kann ganz wegblassen, und in diesem Falle wird man nur das Filter zerstören bez. versuchen und das Glühen des Hauptniederschlages überhaupt unterlassen. Heftiges Glühen des Niederschlages vor dem Glühe oder einer vollen Bunsenflamme ist überhaupt nicht zulässig, da sich sonst erhebliche Mengen von Antimonoxyd verdächtigen.) Man mischt nun den Niederschlag mit der 5–6fachen Menge Kalium-Natriumkarbonat + Schwefel (s. S. 936) und stellt die Hoparschmelze her. Nach dem Auflösen der erkalteten Schmelze in Wasser finden sich meist Spuren von Blei oder Kupfer als Sulfide im Niederschlage, während Zinn und Antimon in Lösung sind. Man filtrirt einen etwa vorhandenen schwarzen Niederschlag ab, wäscht ihn mit Natriumsulfidlösung aus, löst ihn in Salpetersäure und vereinigt diese Lösung mit der vorher erhaltenen salpetersauren Hauptlösung.

Die gelbe Lösung der Schmelze säuert man mit Salzsäure bis zur deutlich sauren Reaktion (Prüfung mit Methylorangepapier) an, dann erwärmt man, damit die Sulfide sich gut abcheiden, leitet noch warm Schwefelwasserstoff ein, lässt in der Wärme absetzen und filtrirt mit untergelegtem Leinwandkonus vor der Strahlpumpe. Man wäscht mit einer 5 proc., deutlich mit Essigsäure angesäuerten Ammoniumacetatlösung aus und saugt mit der Strahlpumpe so lange, bis der Niederschlag so konsistent wird, dass er sich von selbst vom Filter ablöst. In diesem Zustande lässt er sich quantitativ vom Filter ablösen. Man

bringt den Niederschlag in einen Erlenmeyer-Kolben¹⁾, schneidet vom Filter alle Theile weg, auf denen kein Niederschlag sitzt, giebt die mit dem Niederschlag bedeckten Theile gleichfalls in den Kolben, schliesst diesen an einen kurzen, senkrecht stehenden Rückflusskühler an und giesst nun durch den letzteren etwa 15 ccm rauchende Salzsäure. Man unterstützt die Auflösung des Niederschlages durch gelindes Erwärmen. Wenn derselbe gelöst ist, spritzt man das Kühlrohr mit warmer verdünnter Salzsäure aus, giebt sodann 30 ccm heisses Wasser nach, erwärmt nochmals kurze Zeit und filtrirt in ein grosses, 1 Liter haltendes Becherglas. Den Filterbrei wäscht man zunächst mit heisser verdünnter Salzsäure, dann mit siedendem Wasser aus. Man verdünnt das Filtrat mit Wasser auf etwa 300 ccm, fügt eine filtrirte Lösung von 20 g Oxalsäure in 100 ccm Wasser hinzu, erhitzt bis nahezu zum Sieden, leitet in die ca. 90–95° C. heisse Flüssigkeit 20–30 Min. lang einen raschen Strom von Schwefelwasserstoffgas ein, filtrirt sofort ab und wäscht mit warmem Schwefelwasserstoffwasser aus. Da das ausgefallene Schwefelantimon noch sinnhaltig ist, so löst man es wie vorher nochmals in Salzsäure, verdünnt die salzsäure Lösung wiederum bis auf 300 ccm, fügt eine Lösung von 12,5 g Oxalsäure in 100 ccm Wasser zu, erhitzt auf 90–95° C. und leitet 15–20 Minuten Schwefelwasserstoff ein. Das jetzt ausfallende Schwefelantimon sammelt man auf gewogenem Filter, wäscht es mit Schwefelwasserstoff enthaltendem Wasser, dann mit Alkohol und Aether nach und trocknet bei 100° C. bis zum konstanten Gewicht. In einem aliquoten Theile des Niederschlages bestimmt man nach S. 947 den wahren Gehalt an Antimonarsulfid durch Erhitzen im Kohlenäurestrom.

Die vereinigten Filtrate vom Antimonniederschlag vermischt man in einem grossen Becherglase von ca. 1½–2 Liter Fassungsvermögen, macht sie mit starker Ammoniakflüssigkeit ammoniakalisch und versetzt mit überschüssigem Ammoniumsulfid, bis alles klar gelöst ist. Dann säuert man mit Essigsäure an, erwärmt, damit der Niederschlag dichter werde, leitet noch einige Zeit Schwefelwasserstoff ein, lässt in der Wärme absetzen, filtrirt das ausgeschiedene Zinnsulfid ab, wäscht es mit Schwefelwasserstoffwasser, dem etwas Essigsäure und Ammoniumacetat zugesetzt ist, aus und führt es nach S. 937 in Zinndioxyd über.

Poculum vomitorium. Brechbecher. Ein aus Antimonmetall geformter Becher in welchem man sauren Wein eine Zeit von ca. 24 Stunden stehen lässt, um diesen dann als Emetikum zu gebrauchen. Diese Vomitivbecher waren vor 100 Jahren noch hier und da im Gebrauch.

Pillulae perpetuae. Pillulae aeternae. Unvergängliche Pillen. Ca. 1,0 schwere Kugeln, aus Antimonmetall bestehend, wurden im vorigen Jahrhundert als ein die Verdauung förderndes Mittel verschluckt und nach dem Durchgange durch den Darmkanal wieder gesammelt, abgewaschen und zu gleichem Zwecke verwendet.

Stibium purum laevigatum. Regulus Antimonii praeparatus. Höchst fein gepulvertes Antimonmetall, war im Gebrauch, als man noch die Antimonverbindungen für Panaceen hielt. Innerlich genommen bewirkt es gelinde Catharsis. Heute ist es obsolet. Ebenso der

Regulus Antimonii medicinalis. Eine durch Schmelzung dargestellte Mischung aus 1 Th. Ochs Antimonii und 2 Th. schwarzem Schwefelantimon.

Antimon schwarz. Elsen schwarz. Ist auf elektrolytischem Wege durch Zink aus gewaschenes Antimonmetall, welches man zum Bronziren oder zum Metallgrau färben von Zink-, Gips-, Marmor-, Papiermischfiguren anwendet.

II. Antimon-Legirungen. Das Antimon macht die meisten Metalle härter, glänzender, gegen den Einfluss der Luft widerstandsfähiger, auch bewirkt es, dass die geschmolzenen Legirungen sich beim Erstarren etwas ausdehnen, daher die Gussformen sehr rein und scharf ausfüllen (wichtig z. B. für den Guss von Lettern u. dergl.).

Britannia-Metall. Unter diesem Namen gehen verschiedene Legirungen. Im allgemeinen versteht man darunter Antimon-Zinnlegirungen mit vorherrschendem Zinngehalt, bläulich-weißer Farbe und hoher Polirfähigkeit. a) 90 Th. Zinn, 10 Th. Antimon. b) 85 Th. Zinn, 10 Th. Antimon, 3 Th. Zink, 2 Th. Kupfer. c) 100 Th. Zinn, 7 Th. Antimon, 2 Th. Kupfer, 2 Th. Messing. d) 87,5 Th. Zinn, 5 Th. Antimon, 5,5 Th. Nickel, 2 Th. Wismut.

Antifrictions-Metall für Axenlager. 85 Th. Zinn, 5 Th. Kupfer, 10 Th. Antimon. Hartblei. Legirung aus 80 Th. Blei und 20 Th. Antimon.

BESLER's Letternmetall besteht aus 15 Th. Antimon, 10 Th. Zinn, 50 Th. Blei, 4 Th. Nickel, 4 Th. Kobalt, 4 Th. Kupfer, 1 Th. Wismut.

¹⁾ An dieser Stelle würde man die kleinen Mengen von Antimonarsulfid, welche etwa aus der salpetersauren Lösung ausgefällt worden sind (s. kurz vorher) hinzuzufügen haben.

Letternmetall. Ausser den auf S. 659 mitgetheilten Legirungen führen wir noch folgende zwei, moderne Schriftmetalle an: 1) Blei 67,0, Antimon 25,0, Zinn 8,0. — 2) Blei 70,0, Antimon 26,0, Zinn 4,0. (B. Fischer.)

Queens' Metall. Besteht aus 10 Th. Antimon, 10 Th. Blei, 90 Th. Zinn.

Kraumer's Legirung. Besteht aus 7 Th. Antimon und 3 Th. Eisen. Giebt unter der Feile Funken.

Weissmetall für Axenlager 75—90 Th. Zinn, 8—15 Th. Antimon, 2—9 Th. Kupfer.

Toxicologisches. Antimonoxyd, Antimonchlorid, Brechweinstein, überhaupt alle zur Resorption gelangenden Antimonverbindungen sind Gifte. Symptome der Vergiftung sind: Magenschmerzen, Krämpfe, erschwerte Athmung, Ausschläge, Kälte der Haut, Collaps, worauf schliesslich der Tod unter Herzlähmung eintreten kann. Gegenmittel sind: Opium, Kaffee, Thee, Gerbsäure, Chinadekotte. Mit den Albuminaten scheinen die Antimonverbindungen unlösliche Verbindungen nicht einzugehen. Das Antimon wird hauptsächlich durch Faeces und Harn ausgeschieden, nur ein geringer Theil geht in das Blut über. Die Sektion ergiebt Magenentzündung.

Zur chemischen Untersuchung werden nach Vergiftung durch Antimonpräparate namentlich Erbrochenes, Darminhalt, Leber, Blut, Harn herangezogen. Man zerstört die Untersuchungsobjekte mit Salzsäure und chloreaurem Kali, verjagt das überschüssige Chlor (vergl. Bd. I, S. 402, Herstellung der Giflösung) und fällt das Filtrat zu einem bestimmten Volumen auf. Einen gemessenen Theil prüft man im Apparat nach Marsh (s. Bd. I, S. 404), einen zweiten Theil versetzt man mit Natronlauge bis zur schwach alkalischen Reaktion. Man macht alsdann mit Salzsäure deutlich sauer (Prüfung mit Methylorango-Papier), leitet Schwefelwasserstoff ein, filtrirt den entstehenden Niederschlag ab, wäscht ihn mit schwefelwasserstoffhaltigem Wasser aus, kocht ihn in Salzsäure unter Erwärmen und prüft nun die Lösung durch die auf S. 946 angegebenen Reaktionen. — Einen anderen Theil prüft man im Marsh'schen Apparat; sind diese Prüfungen positiv ausgefallen, so benutzt man den Rest der Lösung zur quantitativen Bestimmung des Antimons.

Das metallische Antimon ist früher in verschiedenen Formen therapeutisch verwendet worden. Diese Anwendungsformen können heute als verlassen gelten. Sie sind indessen von einer gewissen historischen Bedeutung und pharmakodynamisch dadurch zu erklären, dass beim Einführen des Antimons in den Organismus in den Verdauungswegen kleine Mengen von Antimon gelöst und resorbirt wurden, welche alsdann ihre Wirkungen entfalteten.

Stibium chloratum.

I. † Stibium chloratum (concretum). Antimonium chloratum. Chlorure d'antimoine (Gall.). Antimontrichlorid. Batyrum Antimoni. Causticum antimonicale. Murtas Stibil. Chloratum Stibil. Chloratum Antimoniil. Antimonbutter. Spiessglanzbutter. SbCl_3 . Mol. Gew. = 226,5.

Darstellung. Man übergiesst in einem Kolben 1 Theil möglichst feingepulvertes (1) Schwefelantimon mit 4 Theilen arsenfreier Salzsäure vom spec. Gew. 1,17 und erhitzt die Mischung im Sandbade zunächst allmählich, später energisch und zwar so lange, bis sich Schwefelwasserstoff nicht mehr entwickelt (Prüfung mit Bleipapier). Hierauf lässt man unter schräger Stellung des Kolbens erkalten, giesst die Flüssigkeit in eine Porzellanschale ab und wäscht das nicht gelöste Schwefelantimon mit etwas Salzsäure nach. Man filtrirt nach dem Absetzen die vereinigten Flüssigkeiten durch Asbest und dampft sie über freiem Feuer oder im Sandbade bis etwa zur Hälfte ab. Die klare Flüssigkeit giesst man nach dem Erkalten in eine in ein Sandbad eingesetzte tubulirte Retorte, verbindet diese mit einer etwas Wasser enthaltenden Vorlage und destillirt, indem man von Zeit zu Zeit die Vorlage entfernt und das Destillat in ein mit Wasser gefülltes Kölbchen tropfen lässt.

Es entweichen zunächst Wasser und Salzsäure, dann destillirt das bei 194° C. siedende Arsenchlorid, schliesslich geht das bei 228° C. siedende Antimontrichlorid über. Man erkennt das Uebergehen von Antimontrichlorid daran, dass das Destillat beim Eintropfen in Wasser eine starke Trübung erzeugt. Man muss aber die überdestillirte Salzsäure entfernen und reines Wasser vorlegen, weil das Antimontrichlorid nur mit Wasser und nicht mit der überdestillirten Salzsäure die erwähnte Trübung giebt. Wenn dieser Punkt erreicht ist, so legt man eine neue Vorlage vor und sammelt in dieser das Destillat, bis der Gesamttinhalt der Retorte bis auf einen kleinen Rest übergegangen ist. Um zu vermeiden, dass das Destillat im Retortenhalse erstarrt, erwärmt man diesen durch ein Kohlenbecken. — Man schmilzt das inzwischen erstarrte Destillat durch Anwärmen und füllt es in Glasstopfengefässe mit weitem Halse über.

Eigenschaften. Antimontrichlorid ist eine farblose oder schwach gelbliche, weiche, blätterig-krySTALLINISCHE, an der Luft rauchende und zerfliessliche, Ammoniak begierig aufnehmende, in starkem Alkohol, Aether, Benzol, Schwefelkohlenstoff vollständig lösliche Masse, welche bei 78° C. schmilzt und gegen 225° C. siedet. Mit Wasser giebt sie eine milchige Mischung, indem sich das aus Antimonoxychlorid bestehende Algarothpulver abscheidet, während freie Salzsäure und ein Theil des Antimontrichlorids (unzersetzt) in Lösung bleiben. Durch Zusatz von Salzsäure oder Weinsäure kann der Niederschlag wieder in Lösung übergeführt werden.

Prüfung. Das Präparat ist genügend rein, wenn es in Weingeist klar löslich ist, und wenn es mit 10 Volumen Wasser eine milchige Mischung giebt, welche auf Zusatz von Weinsäure wieder klar wird.

Aufbewahrung. In weiten Glasstopfengefässen, vor Feuchtigkeit geschützt, vorsichtig.

Anwendung wie das folgende.

II. † Liquor Stibii chlorati (Ergänzb.) Stibium chloratum solutum (Helv.).

Antimonchloridlösung. Flüssige Antimonbutter.

Darstellung. Man bereitet zunächst, wie bei dem vorigen Präparate angegeben ist, das feste Antimontrichlorid und löst dieses in soviel 12,5procentiger Salzsäure, dass das spec. Gewicht der Lösung — 1,34—1,36 (Ergänzb., Helv.) beträgt. Hierzu bedarf man für 100 Th. des festen Antimontrichlorids etwa 60—70 Th. der 12,5procentigen Salzsäure.

Eigenschaften. Eine ölige, klare, farblose oder durch einen geringen Eisengehalt schwach gelblich gefärbte Flüssigkeit von saurer Reaktion, beim Erhitzen vollständig flüchtig. Sie enthält bei dem spec. Gewicht 1,34—1,36 etwa 33,3 Proc. Antimontrichlorid.

Prüfung. 1) Mit dem dreifachen Volumen 96procentigen Weingeistes vermischt, werde die Flüssigkeit nicht getrübt (Bleichlorid). — 2) Die mit dem gleichen Volumen Wasser vermischte und dann mit Kalilauge bis zur Klärung versetzte Flüssigkeit darf durch Schwefelwasserstoff nicht gefällt werden (Kupfer, Blei, Zink). — 3) Das Filtrat der mit Ammoniak im Ueberschuss versetzten Lösung darf nicht blau gefärbt sein (Kupfer). — 4) Die mit Weinsäure versetzte und mit Wasser verdünnte Flüssigkeit darf durch Ferrocyanallium nicht oder nur unbedeutend blau gefärbt werden (Eisen).

Aufbewahrung. In Flaschen mit eingeschliflenen Glasstopfen, vorsichtig.

Anwendung. Spiessglanzbutters in fester Form, sowie in der Form der Lösung sind energische Aetzmittel, welche nur äusserlich angewendet werden und zwar zum Beizen der Wunden mit wildem Fleische, krebseiger und syphilitischer Geschwüre, inficirter (Handwund, Schlangenbiss etc.) Wunden, in der Veterinärpraxis gegen den sog. Hautwurm der Pferde. Man gebe sie abgesehen von ärztlichen Verordnungen nur unter Erfüllung der für Gifte geltenden Vorschriften ab.

† Stibium iodatum. Antimonium iodatum. Antimonjodür. SbJ₃. Mol. Gew. = 501. 15,0 Jod werden in ein Glasküßchen gegeben und nach und nach in nur kleinen (circa 15) Portionen mit 5,0 gepulvertem Antimonmetall versetzt. Sollte dennoch

eine zu starke Erhitzung eintreten, so müsste man das Kolbchen durch Einsenken in kaltes Wasser abzukühlen suchen. Auf die erkaltete Masse gießt man 100,0 Schwefelkohlenstoff, verschliesst den Kolben mit einem Kork und bewirkt die Lösung unter sanftem Schütteln. Die Lösung wird dann in eine Porcellanschale gegossen und der freiwilligen Verdunstung überlassen. Es ist nicht rathsam, grössere Mengen auf einmal darzustellen, und bei dem Zusetzen von Antimonmetall muss alle Vorsicht angewendet werden, denn die Erhitzung kann sich bei einem zu grossen Zusatz bis zur Explosion steigern.

Die rothen Krystalle sind in einem dicht mit Glasstopfen geschlossenen Glase in der Reihe der starkwirkenden Arzneikörper aufzubewahren. Sie zersetzen sich in Berührung mit feuchter Luft.

Das Antimonjodid wird zu 0,005–0,01–0,015 g mehrmals täglich bei chronischem Bronchialkatarrh in Pillenform gegeben. Die stärkste Einzeldosis ist zu 0,03 g, die stärkste Gesamtdosis auf den Tag zu 0,15 g anzunehmen.

† **Stibium oxydatum. Oxyduretum Antimonii. Antimonium oxyjodatum, Antimonoxijodid.** 10,0 Liqueur Stibii chlorati werden unter Umrühren nach und nach in eine Lösung von 15,0 Kaliumjodid in 60,0 destill. Wasser getropft, der Niederschlag gesammelt mit 60,0 destill. Wasser ausgewaschen und an einem lauwarmen Orte getrocknet. Es ist ein weissliches oder weisses geschmackloses Pulver von unbestimmtem Jodgehalt. Man giebt es zu 0,01–0,015–0,02 g mehrmals täglich.

Englisches Brencirsalz für Eisen und Stahl ist ein Gemisch aus 100 Th. flüssiger Antimonbutter und 10 Th. Olivenöl. Mit dieser Mischung wird das erwärmte Eisen dünn bestrichen, einige Tage der Luft ausgesetzt, dann mit dem Polir Stahl bearbeitet oder mit Goldlack bestrichen.

Zinkschwärze. Zum Schwärzen des Zinks bedient man sich einer Mischung aus 10 Th. flüssiger Antimonbutter, 5 Th. roher Salzsäure und 50 Th. Weingeist. Mittels eines leinenen Lappens wird mit der Mischung die Zinkfläche bestrichen.

Stibium oxydatum.

I. † **Stibium oxydatum praecipitatum. Antimonii Oxydum (Brit. U-St.). Stibium oxydatum (emeticum). Stibium oxydatum griseum. Acidum stibiosum. Spiessglanzoxyd. Antimonoxyd. Antimontrioxyd. Antimonigsäure (Anhydrid). Sb₂O₃. Mol. Gew. = 288.**

Darstellung. 10 Th. Liqueur Stibii chlorati werden mit 50 Th. destillirtem Wasser durchmischt, dann wird das Gemisch mit 300 Th. warmem destillirten Wasser verrührt. Der nach Verlauf einiger Stunden abgesetzte Niederschlag wird gesammelt, etwas mit destillirtem Wasser ausgewaschen, dann in ein Gefäss gebracht und mit soviel einer ca. 2procentigen Natriumkarbonatlösung durchmischt, dass die Mischung deutlich alkalisch reagirt. Man wäscht ihn abdann mit destillirtem Wasser bis zur völligen Chlorfreiheit aus und trocknet ihn im Wasserbade aus.

II. † **Stibium oxydatum via sicca paratum. Flores Antimonii. Flores argentei antimoniales. Nix Stibii. Antimonblüthe. Sb₂O₃. Mol. Gew. = 288.**

Darstellung. Antimonmetall wird in einem Tiegel, welchem ein offenes weites thönerne Rohr dicht und in schräger Stellung aufgesetzt ist, geschmolzen und geglüht. Das in dem Thonrohre sich ansammelnde lockere Oxyd wird gesammelt.

Ein in seinem physikalischen Verhalten ähnliches Präparat erlangt man, wenn man gepulvertes Antimonmetall unter wiederholtem Besprengen mit 25proc. Salpetersäure und unter Umrühren in einer flachen Porcellanschale erhitzt, bis es in eine weisse pulverige Masse verwandelt ist, dieses Pulver mit Wasser auswäscht und trocknet.

Eigenschaften. Das auf nassem Wege dargestellte Antimonoxyd ist ein schweres weisses oder weissliches krystallinisches Pulver, das auf trockenem Wege bereitet bildet sehr weisse glänzende prismatische oder gerade rhombische Prismen, mehr oder weniger mit Octaedern untermischt. Beim Erhitzen vor dem Löthrohre verflüchtigt es sich in weissen Dämpfen und giebt mit Soda und Kohle Metallkügelchen, welche spröde sind und sich leicht zu einem Pulver zerreiben lassen. Das Antimonoxyd ist indifferent gegen Lackmuspapier,

lerner unlöslich in Wasser, aber löslich in Salzsäure und in Weinsäurelösung. Beim jedesmaligen Erhitzen wird es gelb, in der Glühhitze schmilzt es zu einer gelblichen Flüssigkeit und erstarrt beim Erkalten zu einer weissen krystallinischen Masse. In starker Glühhitze und bei Abschlusse der Luft sublimirt es unverändert. Beim Erhitzen an der Luft nimmt es Sauerstoff auf und geht zum Theil in antimonisaures Antimonoxyd Sb_2O_5 über.

Prüfung. 1) Die Lösung in überschüssiger, reiner rauchender Salzsäure mit krystallisirtem Stannochlorid versetzt und aufgeköcht (oder die Lösung im Bartschowschen Reagens, s. S. 942) darf sich nicht braun färben oder einen braunen Niederschlag geben (Arsen). — 2) Die Lösung in reiner 25proc. Salzsäure darf nach dem Verdünnen mit Wasser durch Kaliumjodidlösung nicht gelb oder bräunlich gefärbt werden (Antimonpentoxyd Sb_2O_5 , s. S. 947). — 3) Löst man das Antimonoxyd in Natronlauge und leitet in die eine Hälfte dieser Lösung Schwefelwasserstoff, so darf ein dunkler oder weisser Niederschlag nicht entstehen (Kupfer, Blei, Zink). Uebersättigt man die andere Hälfte mit Salpetersäure, so darf Silbernitrat in dieser Lösung bez. in dem klaren Filtrate nur eine leichte Trübung (Chlor) hervorbringen.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Therapeutisch wird es nur selten und dann ähnlich wie Brechweinstein als Contrastimulans zu 0,05—0,10—0,15 g mehrmals täglich angewendet. Grössere Gaben erzeugen heftiges Erbrechen. Dieses Präparat ist nur dann zu dispensiren, wenn es als Stibium oxydatum (emeticum oder griseum) verordnet ist; wenn Stibium oxydatum album verordnet wird, ist das folgende: Antimonium diaphoreticum zu dispensiren.

III. Antimonium diaphoreticum. Antimoine diaphorétique lavé (Gall.). Kali stibicum. Stibium oxydatum album. Cerussa Antimonii. Calx Antimonii. Antimonium diaphoreticum ablutum. Acidum stibiosum et stibicum. Antimonisaures Kali. Gewaschenes schweisstreibendes Antimon. Schweisstreibendes Antimonoxyd. Weisses Schwefelpulver. Ein Gemisch von Metantimon säure und Kaliummetantimoniat. Die Gall. giebt als Formel an $(\text{SbO}_3)_2 \cdot \text{HK} + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 412.

Darstellung. In einen zur Rothgluth erhitzten Tiegel trägt man in kleinen Portionen mittels eines Esslöffels ein inniges Gemisch aus 1 Th. gepulvertem reinem Antimon und 2 Th. Kalisalpeter mit der Vorsicht ein, dass man nicht eher eine neue Menge einträgt, bevor nicht die zuletzt ausgegebene vollständig verpufft und verglimmt ist. Wenn der Tiegel ziemlich angefüllt ist, so legt man einen Deckel auf und hält den Inhalt mindestens $\frac{1}{2}$ Stunde auf Rothgluth. Dann schüttet man die breiige Masse aus dem Tiegel und lässt sie erkalten. Nach dem Erkalten pulvert man sie sehr fein und wäscht das Pulver dreimal mit je 3,3 Th. destillirtem Wasser oder so lange aus, bis es frei von Nitrat und Nitrit ist. Dann sammelt man es auf einem Kolatorium, lässt abtropfen und trocknet es im Wasserbade aus.

Eigenschaften. Das diaphoretische Antimonoxyd ist ein weisses oder gelblich-weisses, geruch- und geschmackloses, in Wasser nur höchst unbedeutend lösliches, mit 25proc. Salpetersäure nicht aufbrausendes, schweres Pulver, welches feuchtes rothes Lackmuspapier bläut. Es ist durch anhaltendes Kochen mit Wasser in diesem zum Theil löslich und die filtrirte Lösung lässt sich bis zur Sirupdicke eindampfen, ohne etwas abzuschcheiden. Ein ähnliches Präparat führte in alter Zeit den Namen *Materia perlata Kerkringii*.

Aufbewahrung. In dicht geschlossener Glasflasche.

Anwendung. Das schon in Vergessenheit gerathene Präparat wird wieder verwendet und zwar als Ersatz des Brechweinsteins, weil es besser vertragen wird als dieser bei Pneumonien, Lungenblutungen, Kindbettfieber zu 0,5—1,0—1,5 g. Wenn es antimonoxydhaltig ist, kann es Erbrechen bewirken.

† **Antimonium diaphoreticum non ablutum.** Stibium oxydatum non ablutum. Man trägt in einen rothglühenden Hesseschen Tiegel eine pulverige Mischung von 20 Th. möglichst bleifreiem Schwefelantimon und 50 Th. Kalisalpeter in kleinen Antheilen ein

Vorsicht wie bei dem vorigen! Die geschmolzene Masse wird nach dem Erkalten gepulvert, aber nicht gewaschen.

IV. † Kalium pyrostibicum acidum. Kali stibicum solubile. Saures Kaliumpyroantimoniat. Saures pyroantimonsaures Kali. $\text{H}_2\text{K}_2\text{Sb}_2\text{O}_7 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 546.

Darstellung. Man trägt in kleinen Antheilen (l) ein Gemenge aus gleichen Theilen gepulvertem Brechweinstein und Salpeter in einen glühenden Tiegel ein (vergl. S. 953). Nachdem die Masse verbrannt ist, wird sie noch $\frac{1}{2}$ Stunde lang mässig gegläht, wobei sie anfangs etwas schäumt, zuletzt aber ruhig schmilzt. Man nimmt nun den Tiegel aus dem Feuer und zieht nach hinlänglichem Erkalten die Masse mit warmem Wasser aus. Sie lässt sich leicht herauspülen und setzt ein schweres weisses Pulver ab, von welchem die Flüssigkeit abgossen wird. Man wäscht dasselbe mit etwas kaltem Wasser, und trocknet es über Schwefelsäure.

Eigenschaften. Das saure Kaliumpyroantimoniat ist ein specifisch schweres Pulver, welches in 90 Th. siedendem oder 250 Th. kaltem Wasser löslich ist. Das Präparat wird nicht therapeutisch, sondern als Reagens verwendet. Seine gesättigte wässrige Lösung dient als Reagens auf Natriumverbindungen. Zur Darstellung des Reagens kocht man 1 Th. saures Kaliumpyroantimoniat kurze Zeit mit 200 Th. Wasser, lässt erkalten und filtrirt. Die Lösung muss klar und neutral sein und darf mit Kalium- oder Ammoniumchloridlösung keine Niederschläge geben, muss aber mit Natriumchloridlösung einen zunächst gelatinösen, bald körnig werdenden Niederschlag bilden. Für den Gebrauch des Reagens ist folgendes zu beachten:

Die zu prüfende natronhaltige Lösung darf ausser Kali und Natron keine anderen Basen enthalten, sie muss ferner hinreichend concentrirt und neutral oder alkalisch (l) sein. Versetzt man eine solche natronhaltige Lösung mit dem Reagens, so scheidet sich beim Reiben mit dem Glasstabe ein körniger Niederschlag von saurem pyroantimonsaurem Natrium $\text{Sb}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{Na}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ (in verdünnten Lösungen erst nach einigen Stunden) aus. Saure Lösungen stumpft man mit etwas reinem Kaliumkarbonat ab. Die Lösung ist nicht unbegrenzte Zeit haltbar, sondern sie wird schleimig und ist alsdann als Reagens unbrauchbar.

† **Nitrum stibiatum.** Der Salzrückstand des eingedampften Waschwassers der vorstehenden Substanz, welcher Kaliumnitrat, Kaliumnitrit, auch wohl Kaliumarseniat und Kaliumantimoniat enthält. Ist nicht mehr im Gebrauch.

† **Chininum stibicum.** Antimonsaures Chinin. Chininantimoniat. 10,0 saures Kaliumpyroantimoniat werden in 300,0 warmem destillirtem Wasser gelöst und mit 7,5 basischem Chininsulfat (Chininum sulfuricum, Germ. IV, a. Bd. I, S. 756) gelöst in 100,0 destillirtem Wasser und 4,0 verdünnter Schwefelsäure versetzt. Nach einem halben Tage wird der Niederschlag gesammelt, mit 100,0 kaltem Wasser ausgewaschen und an einem lauwarmen Orte getrocknet. Ausbeute gegen 12 Th. Das weisse in Wasser kaum lösliche Salz wurde von italienischen Aerzten als ein eröffnendes, schweisstreibendes und antipyretisches Mittel empfohlen und zu 0,1–0,3–0,3 mehrere Male des Tages gegen Wechselfieber, bei Gicht, Rheuma, herpetischen Hautausschlägen angewendet.

† **Stibium chinotannicum.** Antimonium chinotannatum. Antimonchinotannat, Antimontannat. Eine kolirte heisse Abkochung von 100,0 brauner Chinarrinde in 1200,0 Wasser wird mit 20,0 gepulvertem Brechweinstein versetzt, unter Umrühren $\frac{1}{2}$ Stunde der Digestionswärme ausgesetzt, dann an einen kalten Ort gestellt. Der Bodensatz wird in einem Filter gesammelt, mit kaltem Wasser so lange gewaschen, als das Abtropfende sauer reagirt, endlich in gelinder Wärme getrocknet und zu einem Pulver zerrieben. Es ist als Contrastimulans zu 0,2–0,3–0,4 mehrmals des Tages angewendet worden.

V. † Stibium oxydatum fuscum. Crocus metallorum. Crocus Antimonii. Braunes Splieglassoxyd. Braunes Antimonoxyd. Metallsafran. Antimonsafran. Oxysulfure d'antimoine fondu (Gall.).

Darstellung. Ein Pulvergemisch aus gleichen Theilen schwarzem, möglichst bleifreiem Schwefelantimon und Kalisalpeter wird in einer irdenen Schüssel zu einem ca. 5 cm hohen Haufen aufgeschüttet und durch ein brennendes Zündhölzchen angestündet. Nach

erfolgter Verpuffung wird die Masse zerrieben, mit Wasser ausgekocht und ausgewaschen, endlich getrocknet.

Eigenschaften. Antimonsafran ist ein feines, schwarzes, braunes oder grünlich-braunes, geruch- und geschmackloses Pulver, kaum löslich in Wasser. In der Glühhitze schmilzt es und erstarrt dann beim Erkalten zu einem Glase. In überschüssiger konzentrierter Salzsäure ist es beinahe vollständig löslich unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff, und die salzsaure Lösung lässt bei der Verdünnung mit einem Mehrfachen Wassers Antimonoxychlorid fallen.

Das Produkt aus der Verpuffung gleicher Theile Schwefelantimon und Salpeter war früher unter dem Namen *Hepar Antimonii* bekannt und ist ein Gemisch aus Antimonoxyd, Antimonoxyd-Kali, Kaliumantimontrisulfid, Kaliumsulfat nebst den gewöhnlichen Verunreinigungen des Schwefelantimons. Nach dem Auswaschen und Auskochen mit Wasser bleiben Antimonoxyd, Antimonoxyd-Kali mit etwas Antimontrisulfid zurück, welche den Antimonsafran zusammensetzen.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Früher wurde dieses Präparat als Antimonoxymaterial zur Darstellung des Brechweinsteins verwendet. Heute wird es zuweilen noch in der Praxis der Viehkurirer bei Drupe, Hantwurm, Mangel an Fresslust, Lungenentzündung der Pferde zu 5,0–10,0 drei- bis viermal täglich in Latwergenform gegeben.

VL. † Tartarus stibiatus (Germ. Helv.). Stibium-Kalio tartaricum. Antimonium tartaratum (Brit.). Antimonii et Potassii Tartaras (U-St.). Tartrate d'antimoine et de potasse (Gall.). Tartarus emeticus. Stibio-Kalium tartaricum. Brechweinstein. Antimonyl-Kaliumtartrat. Weinsaures Antimonylkalium. Emétique (franz.). Tartar Emetic (engl.). $C_4H_4O_6K(SbO) + \frac{1}{2}H_2O$. Mol. Gew. = 332.

Darstellung. Man erwärmt in einer Porcellanschale 60 Th. destillirtes Wasser bis nahe zum Sieden und trägt unter fortwährendem Umrühren mit einem Porcellanspatel eine innige Mischung aus 5 Th. Antimonoxyd und 6 Th. kalkfreiem, gereinigtem Weinstein allmählich ein. Die Auflösung geht ziemlich rasch vor sich. Nachdem die ganze Mischung eingetragen, wird mit dem Erwärmen und Umrühren, unter zeitweiligem Ersatze des verdunsteten Wassers durch heisses Wasser, noch einige Zeit fortgefahren, hierauf die Flüssigkeit heiss filtrirt, wobei man die Vorsicht gebraucht, den Trichter vorher zu erwärmen und auch die zur Aufnahme des Filtrates bestimmte Flasche in warmes Wasser zu stellen, damit sich während der Filtration keine Krystalle abscheiden. Nachdem Schale und Filter mit heissem Wasser nachgewaschen sind, dampft man das Filtrat bis zur Bildung einer Salzhaut (bis auf etwa 40 Th.) ein und stellt hierauf zur Krystallisation an einen kühlen Ort. Die ausgeschiedenen Krystalle werden in einem Trichter mit wenig kaltem destillirtem Wasser abgewaschen, hierauf zwischen Filtrirpapier bei sehr gelinder Wärme getrocknet. Die Mutterlaugen liefern durch Eindampfen weitere Mengen von Krystallen.

Vorsicht! Sämmtliche Rückstände sind so zu beseitigen, dass sie Menschen und Thieren nicht gefährlich werden.

Eigenschaften. Der Brechweinstein krystallisirt in farblosen, wasserhallen, nach einiger Zeit trübe und mürbe werdenden rhombischen Oktaëdern oder Tetraëdern; gepulvert ist er ein sehr weisses Pulver aus Krystallbrochstücken bestehend, mit Weingeist niedergeschlagen ein lockeres, schneeweisses Pulver aus mikroskopischen, oktaëdrischen und tetraëdrischen Krystallen bestehend. Der Geschmack ist etwas süß, hinten nach ekelhaft metallisch. Der Brechweinstein ist in 2 Th. kochendem oder 14 bis 15 Th. kaltem Wasser, nicht in Weingeist löslich. Die Lösung reagirt sauer und lässt sich nicht lange ohne Zersetzung aufbewahren; sie bildet im

COOK

CH.OH

CH.OH

COOSbO

Antimonyl-
Kaliumtartrat.

Verlaufe der Zersetzung Bodensätze.
Der aus Wasser krystallisirte und der aus wässriger Lösung durch Weingeist niedergeschlagene Brechweinstein haben beide die gleiche Zusammensetzung, sie entsprechen beide der Formel $C_4H_4K(SbO)_6 + \frac{1}{2}H_2O$.

Von diesem $\frac{1}{2}$ Mol. Krystallwasser verlieren die Krystalle einen Theil schon beim Liegen an trockener Luft, indem sie dabei undurchsichtig werden. Bei 100°C . wird das gesammte Krystallwasser abgeben, es hinterbleibt wasserfreier Brechweinstein $\text{C}_4\text{H}_4\text{K}(\text{SbO})\text{O}_4$. Dieser letztere giebt bei 300°C . nochmals intramolekular Wasser ab unter Bildung von Antimon-Kaliumtartrat $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_4\text{K}_2\text{Sb}$, welches beim Auflösen in Wasser wieder in Brechweinstein übergeht.

Höher erhitzt wird der Brechweinstein völlig zersetzt, unter Funkensprühen bilden sich brennliche Produkte und weisse Dämpfe von Antimonoxyd. Beim Glühen im geschlossenen Gefässe hinterbleibt eine pyrophorische, kohlige Masse, in welcher eine Legirung von Antimon mit Kalium enthalten sein dürfte.

In der wässrigen Lösung des Brechweinsteins erzeugen Salzsäure, Schwefelsäure und Salpetersäure Niederschläge von antimonomer Säure SbO_2H_3 , welche sich in einem Ueberschuss der genannten Säuren, auch in Weinsäure, wieder auflöst. Arsensäure, Phosphorsäure, Oxalsäure, Gerbsäure scheiden Niederschläge von nicht näher bekannter Zusammensetzung aus, welche im Ueberschuss dieser Säuren auch nicht löslich sind. Essigsäure, Weinsäure und Arsensäure bewirken dagegen keine Fällung.

Kalium- und Natriumhydroxyd, sowie Ammoniakflüssigkeit und Alkalikarbonate, fallen aus der wässrigen Lösung weisses Antimonoxyd Sb_2O_3 , welches in einem Ueberschuss von Kalium- oder Natriumhydroxyd (nicht aber von Ammoniak und Alkalikarbonat) löslich ist. Ebenso werden Fällungen von Antimontrioxyd hervorgerufen durch Kalkwasser und Barytwasser.

Die wässrige Lösung des Brechweinsteins wird durch Schwefelwasserstoff nur gelb gefärbt; wurde sie vorher mit einer Mineralsäure (HCl) angesäuert, so fällt Schwefelwasserstoff orangerothes Antimontrioxyd Sb_2S_3 .

Pulverung. Der Brechweinstein wird als ein sehr feines Pulver vorrätig gehalten. Das Pulvern grösserer Mengen, welches nur in Mörsern aus Stein oder Porcellan vorgenommen werden darf, ist eine unangenehme Arbeit. Man kann sie umgehen, wenn man das Salz aus seiner Lösung durch Weingeist fällt: Man löst 2 Th. des krystallisirten Salzes in 5 bis 6 Th. siedendem heissem Wasser und giesst die heisse (wenn nöthig filtrirte) Lösung unter Umrühren in 5 Th. Weingeist. Nach dem Erkalten bringt man den Salzbrei auf ein leinwandenes Kolatorium, presst ihn sanft aus und trocknet ihn, auf Filcspapier ausgebreitet und vor Staub geschützt, an einem lauwarmen Orte. Aus der Mutterlauge kann man den Weingeist zum grössten Theile durch Destillation wiedergewinnen, alle Brechweinstein enthaltenden Rückstände aber sind sorgfältig zu beseitigen (s. oben).

Prüfung. Wenn der Brechweinstein ein ungefärbtes Pulver darstellt, so kann man sich darauf beschränken, auf Arsen zu prüfen und den Gehalt an Antimonoxyd festzustellen: 1) Man schüttelt 1 g Brechweinstein mit 8 ccm Barrespon'schem Reagens (s. S. 942). Er geht dabei in Lösung; die letztere darf innerhalb einer Stunde weder Braunfärbung noch Ausscheidung brauner Flocken zeigen (Arsen). — 2) Löst man 0,2 g Brechweinstein (genau gewogen) sowie 0,2 g Weinsäure in 100 ccm kaltem Wasser und fügt 2 g Natriumbikarbonat sowie einige Tropfen Stärkelösung hinzu, so sollen zur Blaufärbung der Flüssigkeit 12 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Jodlösung erforderlich sein. Da die Elawirkung des Jods auf den Brechweinstein unter diesen Umständen nach der Gleichung $2[\text{C}_4\text{H}_4\text{KO}_4(\text{SbO}) + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}] + 4\text{J} + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HJ} + 2[\text{C}_4\text{H}_4\text{KO}_4(\text{SbO}_2) + \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}]$ verläuft, so lässt sich daraus berechnen, dass 1 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Jodlösung, welcher 0,0127 g Jod enthält = 0,0166 g Brechweinstein entsprechen. Daraus ergibt sich, dass die zu verbrauchenden 12 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Jodlösung einem Gehalt von 99,6 Proc. reinem Brechweinstein obiger Formel entsprechen. — Bei dem Zusatz der Jodlösung trübt sich die Flüssigkeit bisweilen; diese Trübung besteht aus ausgeschiedener Antimonsäure SbO_2H_3 , sie ist auf das Ergebniss indessen ohne Einfluss.

Anwendung. In konc. Lösung auf die Haut gebracht, wirkt Brechweinstein reizend, als Salbe eingegeben, erzeugt er pustulösen Ausschlag, bei unvorsichtiger Anwendung kann es zu tiefgreifenden Vereiterungen und Nekrose des Knochens kommen. Innerlich regen kleine Gaben bis 0,005 g unter Appetitverlust die Speichel- und Schweisssekretion an.

Nach etwas grösseren Gaben erfolgt Uebelkeit, Abgeschlagenheit. Grössere Gaben (0,03 bis 0,075 g) erzeugen Erbrechen, meist mit starken Durchfällen. Grosse Gaben können den Tod zur Folge haben, infolge Entzündung der Schleimhäute des Magens und des Darmes. Man benutzt den Brechweinstein: Aeusserlich als ableitendes Mittel, innerlich als Expektorans, schweisstreibendes Mittel, namentlich aber als Brechmittel.

Höchstgaben: *pro dosi*: 0,2 g (Austr. Germ. Helv.), *pro die*: 0,5 g (Austr. Helv.), 0,6 g (Germ.).

Brechweinsteinersatz. Als Ersatz des Brechweinsteins in der Technik sind eine Anzahl wasserlöslicher Doppelsalze des Antimons mit Erfolg eingeführt worden, welche sämtlich bezwecken, die theure Weinsäure zu umgehen, z. B.:

Doppellantimonfluorid $\text{SbF}_3 + \text{NaF}$. In triklinen Prismen krystallisirendes Salz mit 66 Proc. Antimonoxyd, löslich in rund 2 Th. kaltem Wasser.

Antimonfluorid-Ammoniumsulfat mit 47 Proc. Antimonoxyd.

Antimonkaliumoxalat $\text{Sb}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 3\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 12\text{H}_2\text{O}$.

Sapo stibiatus. Sapo antimonialis. Man reibt in einem erwärmten Porcellanmörser Kali caustici fusi 1,5 g und Stibii sulfurati aurantiaci 1,2 g zu einem feinen Pulver zusammen, besprengt dieses mit Aquae destillatae gut. X, arbeitet durcheinander und mischt Saponis medicati 7,5 dazu. — Pulverige, grauweisse Masse, in Wasser löslich. Dieses obsoleete Präparat hält sich auch bei guter Aufbewahrung nur kurze Zeit, man bereite es daher *ex tempore*. Man gibt es zu 0,2–0,4–0,5 g zwei bis dreimal täglich in Pillen.

† **Vinum stibiatum. Vinum emeticum. Brechwein. Vin emétique. Aqua benedicta RULAND. Vinum antimoniale HUXHAM. Vinum benedictum.** Die Vorschriften der einzelnen Pharmakopen weichen von einander ab sowohl bezüglich des Gehaltes an Brechweinstein als auch bezüglich der zu verwendenden Weinsorte und der übrigen Zuthaten.

Austr. **Vinum Stibio-Kali tartaricif.** Rp. Tartari stibiat 1,0, Vini Malacensis 250,0.

Brit. **Vinum antimoniale.** Rp. Tartari stibiat 4,0 lbst man in 44 ccm siedendem Wasser und füllt mit Vini Xerensis bis zu 375 ccm auf. 1 g Brechweinstein ist in rund 226 ccm des Weines enthalten.

Germ. **Vinum stibiatum.** Rp. Tartari stibiat 1,0, Vini Xerensis 249,0.

Helv. **Vinum stibiatum.** Rp. Tartari stibiat 1,0, Vini Marsalensis 249,0.

U-S4. **Vinum Antimonii.** Rp. Tartari stibiat 4,0 g, Aquae destillatae ebullientis 65,0 g, Spiritus (95 Vol-Proc.) 150 ccm, Vini albi q. s. ad 1 l.

Der Brechwein sei klar und werde vorsichtig aufbewahrt.

Unguentum Tartari stibiat (Germ. Helv.). Pommade stibée (Gall.). Unguentum stibiatum. Unguentum Stibio-Kali tartaricif. Brechweinsteinsalbe. Pocken-salbe. Pommade d'ANTHONY. Unguentum Autenriethii. ANTHONY'sche Salbe.

Vorsicht. Brechweinsteinsalbe ist nicht zu verwechseln mit dem Plumbum tannicum puliforme auf S. 686. Man beachte: ANTHONY's Salbe gegen das Durchfliegen ist = Plumbum tannicum puliforme, ANTHONY's Salbe dagegen = Brechweinsteinsalbe. Sollte „ANTHONY's Salbe“ verordnet sein, so wird der Apotheker unter allen Umständen gut thun, erst genau festzustellen, was der Arzt gemeint hat!

Gall. **Pommade stibée.** Rp. Tartari stibiat 10,0, Adipis benzoati 30,0.

Germ. **Unguentum Tartari stibiat.** Rp. Tartari stibiat 2,0, Unguenti Paraffini 8,0.

Helv. **Unguentum Tartari stibiat.** Rp. Tartari stibiat 2,0, Adipis coilli 8,0.

Man bereitet diese Salbe, indem man den Brechweinstein ohne Zusatz von Wasser mit einem Theil der Salbesgrundlage feinreibt und den Rest der letzteren schliesslich zusetzt. Da diese Salbe nur selten und in geringen Mengen verordnet wird, so bereitet man sie gewöhnlich *ex tempore*. — Brechweinsteinsalbe, auf die Haut eingerieben, erzeugt einen pustulösen Ausschlag, der zu tiefgreifenden Zerstörungen der Gewebe, selbst der Knochen führen kann.

Aqua emetica.

Aqua stibiata. Brechwasser.

Rp. Tartari stibiat 6,2

Aquae destillatae 60,0.

Vielstündlich einen Esslöffel bis zum Erbrechen.

Charia antichemicae BACON

Bacon's Giftpapier.

Rp. 1. Gummi resinae Ammoniac 80,0

2. Terebinthina Veneta 40,0

3. Tartari stibiat sub. pulv. 10,0

Man schmilzt 1 und 2, kühlt, mischt 3 darunter und streicht die Mischung mittels eines Pinsels einzeln auf Papier.

Collyrium antimoniatum PARRELLA.

Rp. Tartari stibiat 0,55
Aque destillatæ 50,0.

Dreimal täglich einige Tropfen in's Auge zu tropfen. Bei chronischer Augenentzündung neben Hornhautflecken.

Emplastrum contra raneæ CUMINO.
CUMINO'S Mutterkornpflaster.

Rp. Tartari stibiat sub. pulv. 1,0
Emplastr. Galbani crocni 5,0.

Auf Zeug oder Leder gestrichen auf das Mutterkorn aufzulegen, bis Pustelbildung eintritt.

Emplastrum Tartari stibiat.**Emplastrum antimoniatum KASCHENFELD.**

Rp. 1. Tartari stibiat sub. pulv. 2,0
2. Cerati rosacei Plin. 8,0.

Man schmelze 2 bei mäßiger Hitze und mische 1 darunter.

Guttas antarthriticas HEN.

Rp. Liquoris Saponis stibiat

Tincturæ Genuæ ammoniacæ aa.

Viermal täglich 30 Tropfen.

Liquor Saponis stibiat.

Tincturæ Antimoni JACOBI.

Sulfur auratum liquidum.

Rp. 1. Stibii sulfurat auratum
2. Kali caustici fusi aa 5,0
3. Saponis medullæ 18,0
4. Aquæ destillatæ
5. Spiritus (100 Vol. Proc.) aa 50,0.

Man mischt 1 und 2 durch Zermahlen im Porcellanmörser und schüttet die Mischung in ein Kolbchen. Dann giebt man 3—5 hinzu, erwärmt $\frac{1}{2}$ Stunde gelinde, filtrirt und schneidet das Filtrat auf 100,0. Jedemal frisch zu bereiten, da sich das Präparat nur wenige Tage hält. Dosis 0,5 bis 1,0 g mehrmals täglich. Obsolet.

Magnesia stibiata.

Rp. Magnesiæ carbonatæ 1,0
Tartari stibiat 0,1.

Misc.

Mixtura stibiata oplata GRAYES.

Rp. Tartari stibiat 0,5
Extracti Opæ 0,12
Aquæ destillatæ 150,0
Sirupi Sacchari 50,0.

1—2 stündlich einen Esslöffel bei Dittirium potiorum.

Pilule alieffice stibiatæ.

SCHNOKKEN VAN DEN KOLE.

Rp. Tartari stibiat 0,25
Extracti Aloës 4,0.

Flat pilule No. 60. Dreimal täglich 2—3 Pillen bei Geisteskrankheiten.

Pulvis antimoniatus.

Pulvis Antimoni compositus. Pulvis antimoniatus JAMES. Pulvis JACOBI Antimoni powder. JAMES' powder. JAMES' Fieberpulver.

Rp. Stibii oxydati via stem parat 1,0
Calcii phosphoricæ 4,0.

† Pulvis contra ratas et muræ sine Arsenico. Arsenfreies Ratten- und Mäusegift.

Philanthropæ euphobæ (JACQUES SAISON).

Rp. Tartari stibiat
Fructus Anisi
Sacchari albi
Farinæ secalinæ aa 5,0
Carbonis Ligni 2,0.

Flat pulvis.

Pulvis cinereus (Form. Berol.).

Rp. Tartari stibiat 0,1
Radici Ipomeanthæ 1,5.

Vel. Electuarium antisepticum æquum.

Rp. Tartari stibiat 10,0
Aloës 20,0
Radici Gentianæ
Fructus Anisi
Fructus Foeniculi aa 50,0
Natrii sulfurici 250,0
Farinæ secalinæ 100,0
Aquæ communis q. s.

Flat electuarium. Morgens, Mittags und Abends soviel wie ein Hühnerel gross zu geben (bei Mangel an Fresslust und vermindelter Darmsecretion).

Vel. Electuarium anticephaliticum.

Rp. Tartari stibiat
Aloës aa 30,0
Kali nitricæ 100,0
Kali sulfurici 300,0
Radici Liquiritiæ
Radici Althæe aa 100,0
Aquæ communis q. s.

Flat electuarium. Alle 2 Stunden soviel wie ein Hühnerel gross einzugeben (nach geschwollenen Adern bei rasendem Hitz der Fieber).

Vel. Electuarium antipyrreticum fortius æquum.

Rp. Tartari stibiat 35,0
Herbæ Hyssopami
Fructus Anisi aa 50,0
Foliorum Digitalis 15,0
Kali nitricæ 50,0
Kali sulfurici 300,0
Radici Liquiritiæ
Farinæ secalinæ aa 250,0
Aquæ communis q. s.

Flat electuarium. Stündlich soviel wie ein Hühnerel gross zu geben (nach geschwollenen Adern bei Brustentzündung, Lungenentzündung).

Vel. Electuarium antipyrreticum mitis æquum.

Rp. Tartari stibiat 10,0
Kali nitricæ 100,0
Natrii sulfurici 500,0
Radici Liquiritiæ
Farinæ secalinæ aa 200,0
Aquæ q. s.

Flat electuarium. Anfangs alle 2, später alle 3 Stunden den achten Theil zu geben (bei katarrhalischen und rheumatischen Entzündungen stunden der Pferde).

Vel. Pilulas antiphlogisticæ æquum.

Rp. Tartari stibiat 30,0
Kali sulfurici 100,0
Kali nitricæ 50,0
Fructus Anisi
Radici Althæe aa 50,0
Aquæ communis q. s.

Flat pilulas paulum molles decem. Alle 2 bis 3 Stunden eine Pille (bei Entzündungen der Respirationsorgane, akutem Rheumatismus, Verschlag, Verlangsamung).

Vel. Pilulas antifebriles æquum.

Englische Fieberpille.
Rp. Camphoræ 2,0
Kali nitricæ 3,0
Tartari stibiat 2,0
Piceæ Lini pulv. 30,0
Mellis q. s.

et Flat Bolus No. 1. Nicht mehr als zwei solcher Bolus im Tage zu geben.

Vel.	Pulvis analgicus aequum.
Rp.	Tartari stiblati 5,0
	Opil pulverat 2,0
	Natrii sulfidat 150,0
	Fructus Foeniculi 30,0
	Herbari Hyoscyami 15,0.

Divide in tres partes aequales. Ein Pulver mit $\frac{1}{2}$ Liter lauwarmen Wasser zu mischen und einzugleichen (beim Anfall rheumatischer Koth, dann den anderen und dritten Tag ein Pulver.

Vel.	Pulvis emeticus.
Rp.	Tartari stiblati 0,15 (—0,2)
	Radicle Ipecacuanhae
	Sacchari albi M q.s.

Reichpulver. Innerhalb einer halben Stunde auf zweimal zu geben (bei kleinen Kindern, Katzen und Schweinen wird meist $\frac{1}{2}$ Pulver genügen, um Erbrechen herbeizuführen).

Vel.	Pulveris stiblati aequum.
Rp.	Tartari stiblati 5,0
	Stibii sulfurati nigri 10,0
	Radicle Liquiritiae 5,0.

Fiat pulvis subtilis. Dentur tales doses decem (10). Früh und Abends 1 Pulver auf das aufgeschobene Futter zu streuen (bei katarthallischen und rheumatischen Leiden, Influenza etc.).

Flechtenpulver aus St. Lubes in Frankreich. 100 Th. Salpeter, 10 Th. Antimonchlorid, 200 Th. Antimonoxyd. Jede Dosis zu 1,5 g. (WIRSZKIN, Analyt.)

Mittel gegen Trunksucht von J. H. ROSEN in Wandsbek. Eine wässrige Lösung von Brechweinstein mit $3\frac{1}{4}$ Proc. des letzteren und $\frac{1}{4}$ Proc. einer indifferenten organischen Substanz. (250 g 8 Mk.) (E. HAMM, Analyt.)

Trunksuchtmittel von FRANZ SCHUMACHER in Köln a. Rh. Ist eine Brechweinsteinlösung.

Stibium sulfuratum.

I. Stibium sulfuratum nigrum (Aust. Germ. Helv.). Sulfure d'antimoine du commerce (Gall.). Antimonii Sulphidum (U-St.). Antimonium crudum. Schwarzes oder graues Schwefelantimon. Spieseglanz. Antimonium. Splitzglas. Sb_2S_3 . Mol. Gew. = 336.

Diese Antimonverbindung kommt natürlich als Grauspieseglanz vor, ist aber häufig von den Sulfiden anderer Metalle begleitet, z. B. von Schwefelblei, Schwefelkupfer, und Schwefelarsen. Auf Grund seiner leichten Schmelzbarkeit (bei 450° C.) kann es ohne Schwierigkeit von den beigemengten Bergarten durch Saigerung getrennt werden. Dies geschieht, indem man die Erze in durchgeherten Tieglern schmilzt, worauf das geschmolzene Schwefelantimon durch die Löcher abschmilzt. Als das beste Schwefelantimon gilt das bei Rosenau in Ungarn geförderte; es ist fast frei von Arsen und Blei und enthält nur sehr kleine Mengen Schwefelarsen. Helv. schreibt vor, wenn möglich das Rosenauer Produkt zu verwenden. Weitere brauchbare Sorten sind die englischen, ferner die von Schleiz und Harzgerode.

Das im Handel vorkommende schwarze Schwefelantimon bildet mehr oder weniger breite oder abgestumpfte kegelförmige, graue, glanzlose Kuchen oder Stücke, innen metallglänzend graphitfarben. Es ist abfärbend und zerreiblich, zerrieben schwärzer und beinahe glanzlos. Die ziemlich gleichmässige Bruchfläche zeigt ein strahlig-krystallinisches Gefüge mit blüdförmigen und parallelen Strahlen. Spec. Gew. 4,6.

Es kommt je nach Fundort und Reinheit zu verschiedenen Preisen in den Handel. Die gewöhnlichen Verunreinigungen sind die Schwefelverbindungen des Arsens, Bleies, Kupfers und Eisens, welche, wenn sie nicht zu gross sind, seine Verwendung zu chemischen Präparaten nicht hindern, weil sie während der Bearbeitung beseitigt werden, für den innerlichen Gebrauch soll aber das Schwefelantimon das möglichst geringste Maass von Arsen, Blei und Kupfer enthalten. Ein völlig arsenfreies Schwefelantimon ist im Handel eine besondere Seltenheit. Das als arsenfrei gerühmte Rosenauer Schwefelantimon ist nicht ganz frei von Arsen, es enthält aber doch sehr wenig davon und ist bis auf wenig Schwefelarsen ziemlich oder ganz frei von Blei und Kupfer. Auch Schleiz liefert ziemlich reine Schwefelantimone. Im allgemeinen ist das rohe Schwefelantimon um so reiner, je grobstrahliger und ausgebildeter sich das Krystallgefüge zeigt. Die Gegenwart der fremden Schwefelmetalle verhindert mehr oder weniger die Krystallbildung. Da die

Drogisten besonders die Rosenauer Waare auf Lager haben, so ist dieselbe auch erreichbar. Das Rosenauer schwarze Schwefelantimon enthält etwa 0,1—0,15 Proc. Arsensulfid.

Prüfung. Erhitzt man 2 g des fein gepulverten schwarzen Schwefelantimons mit 20 cem conc. Salzsäure zunächst gelinde, allmählich zum Kochen, so muss es sich schliesslich bis auf einen nicht mehr als 0,02 g betragenden Rückstand auflösen. Da Arsensulfid in Salzsäure unlöslich ist, so würde damit dessen Menge auf höchstens 1 Procent festgestellt sein.

Aufbewahrung. Das rohe Schwefelantimon wird als mittelfeines (nicht als grobes) Pulver für Zwecke der Veterinärpraxis und der Pyrotechnik vorrätig gehalten. Zum innerlichen Gebrauch für Menschen dient das unten folgende gereinigte Präparat II.

Anwendung. Das schwarze Schwefelantimon gilt in der Viehheilkunde als ein die Absonderungen vermehrendes, die Thätigkeit des lymphatischen Systems und auch die Fresslust ausregendes, den Geschlechtstrieb herabsetzendes Mittel. Im allgemeinen wird hier einem arsenhaltigen Schwefelantimon eine Wirkung nicht abzusprechen sein, doch ist es auch schon vorgekommen, dass ein stark arsenhaltiges in grosser Dosis tödtliche Vergiftungen herbeigeführt hat. — Es sollte der Vorsicht halber das Maass des Arsens in dem rohen Schwefelantimon stets bestimmt werden und sollte derselbe nie über 0,5 Proc. betragen. Ueber die Prüfung auf Arsen vergl. weiter unten.

Pferden giebt man es bei Drupe, Katarrh, Hautwurm, Wurmkrankheit, Mangel an Fresslust, chronischen Hautkrankheiten zu 10,0—15,0, Rindern zu 7,5—10,0, Schweinen zu 1,5—2,0 (eine Messerspitze), Schafen zu 3,0—4,0 in Verbindung mit schleimigen Substanzen drei- bis viermal täglich.

Zur Herabsetzung des Geschlechtstriebs (Ransen) der Schweine gebe man 3,0 (vermischt mit 1,0 Kalisalpeter) viermal täglich.

Vorsicht. Das Schwefelantimon ist oft ein Bestandtheil von Feuerwerksätzen. Hier ist wohl zu beachten, dass es mit Kaliumchlorat (chlorsaurem Kali) nicht zusammengerieben werden darf, dass hierbei höchst gefährliche Explosionen sich ereignen können. Die Mischung beider pulverigen Substanzen wird auf einem Bogen Papier mit einer Federfahne bewirkt! Vergl. auch unter Kalium chloricum, S. 186.

II. Stibium sulfuratum nigrum laevigatum (Ergänz.). *Antimonium nigrum purificatum* (Brit.). *Antimonii Sulphidum purificatum* (U-St.). *Sulfure d'antimoine pur* (Gall.). Gereinigtes Schwefelantimon. Präparirtes Schwefelantimon. Sb_2S_3 . Mol. Gew. = 336.

Darstellung. Diese bezweckt einmal, das schwarze Schwefelantimon in ein höchst feines Pulver zu verwandeln, sodann aber das in ihm enthaltene Schwefelarsen zu beiseitigen.

1) Man liest die schönsten krystallinischen Stücke des reinsten käuflichen Schwefelantimons aus, pulvert sie fein und unterwirft sie in einer Reibmaschine oder im Porcellanmörser dem Schlämmverfahren mit Wasser. 1000 Th. dieses geschlämmten Schwefelantimons übergiesst man in einer weithalsigen Flasche mit 400 Th. 10 procentiger Ammoniakflüssigkeit und macerirt die Mischung 5 Tage unter häufigem Umschütteln. Man verdünnt alsdann die Mischung mit Wasser, lässt den Niederschlag absetzen, bringt ihn auf ein Kolatorium, wäscht ihn aus und trocknet ihn in dünner Schicht bei 30—40° C. aus.

2) Gall. stellt das reine Schwefelantimon dar durch Zusammenschmelzen einer Mischung von 1250 Th. gepulvertem reinem Antimon und 500 Th. arsenfreiem Schwefel.

Eigenschaften. Ein gutes rohes schwarzes Schwefelantimon bildet abfärbende, stahlgraue, metallisch-glänzende, auf dem Bruche strahlig-krystallinische Massen von 4,30 bis 4,50 spec. Gew. Es ist nicht sehr hart, aber spröde und giebt ein schwarzgraues, schwach glänzendes Pulver. Noch unter der Glühhitze (bei ca. 450° C.) schmilzt es. Vor dem Löthrohre auf Kohle schmilzt es sehr schnell und verdüchtigt sich beim weiteren Erhitzen, unter Entwicklung von Schwefelsäure, in Gestalt weisser Antimonoxyddämpfe, welche die Kohle weiss beschlagen. Durch seine leichte Schmelzbarkeit unterscheidet es sich von dem ihm ähnlichen, aber sehr schwer schmelzbaren natürlichen Mangankyperoxyd (Braunstein). Das geschlämmte und gereinigte schwarze Schwefelantimon ist

grünlich-schwarz, wenig glänzend und zwischen den Fingern unfehlbar, dabei geruch- und geschmacklos.

Konzentrirte Chlorwasserstoffsäure löst es in der Wärme unter Schwefelwasserstoffgasentwicklung auf und bildet damit Antimontrichlorid. Von concentrirter Schwefelsäure wird es in der Siedehitze unter Entwicklung von Schwefelgas in schwefelsaures Antimonoxyd verwandelt. Salpetersäure verwandelt es unter gleichzeitiger Abscheidung von Schwefel in unlösliches Antimontetroxyd Sb_2O_4 . Mit der hinreichenden Menge Kalisalpeter verpufft, liefert es Kaliummetantimoniat, Kaliumnitrit und Kaliumsulfat. Mit Alkalisulfiden erwärmt, geht es in Lösung unter Bildung von Alkalisalzen der Antimonosulfosäuren.

Prüfung. Diese richtet sich namentlich gegen einen Gehalt an fremden Metallsulfiden, und gegen einen zu hohen Gehalt an Schwefelarsen. 1) Man mischt in einem Porcellantiegel 2 g des gereinigten Schwefelantimons mit 8 g Heparamischung (Kalium-Natriumcarbonat und Schwefel, s. S. 936) und erhitzt die Mischung im bedeckten (1) Tiegel zum Schmelzen und bis zur Verflüchtigung des überschüssigen Schwefels. Behandelt man nach dem Erkalten die Schmelze mit Wasser, so geht alles Antimon in Lösung, während die Sulfide von Kupfer, Blei, Eisen (Zink) ungelöst zurückbleiben und weiter untersucht werden können (s. S. 948). — 2) Man mischt 2 Th. Schwefelantimon mit 8 Th. Natriumnitrit und trägt diese Mischung in kleinen (1) Theilen in einen glühenden Porcellantiegel ein und fügt eine neue Menge nicht eher hinzu, als bis die vorher zugegebene Menge vollständig verpufft ist. Man sticht die Masse noch heiss aus dem Tiegel heraus, zerreibt sie und kocht sie mit 25 cem Wasser aus. Das Antimon bleibt als Natriummetantimoniat ungelöst, das Arsen geht als Natriumarseniat in Lösung. Man filtrirt und fügt unter Erhitzen tropfenweise soviel Salpetersäure hinzu, bis alles Natriumnitrit zersetzt ist, bis also auf Zusatz einiger weiterer Tropfen Salpetersäure rothe Stickoxyde nicht mehr entweichen. Man lässt erkalten, fügt 10 Tropfen Silbernitratlösung (1:20) hinzu und lässt auf die klare, nöthigenfalls filtrirte Flüssigkeit vorsichtig einige Tropfen Ammoniakflüssigkeit auffliessen. Bei Anwesenheit von Arsen entsteht an der Berührungsstelle des Ammoniaks eine Auscheidung. Diese ist bei Spuren von Arsen nur weisslich, bei mehr als 0,1 Proc. Arsen gelblich bis röthlich bis roth. 0,1 Proc. Arsen wird durch U-St. zugelassen.

Anwendung. Das schwarze, von Arsen ganz oder fast ganz freie Schwefelantimon will seine in früheren Zeiten sehr gerühmte Heilwirkung nicht mehr zeigen und ist daher ziemlich ausser Gebrauch gekommen. Man giebt es zu 0,3—0,5—1,0 zwei- bis dreimal des Tages bei Hautleiden aller Art, Skrophulose, alten Katarrhen und Blennorrhöen, Gicht, nach übermässigem Gebrauch giftiger Metallpräparate und bei chronischen Intoxikationen durch diese. Es geht im ganzen so unverändert mit den Faeces fort, wie es eingenommen wird. Ueber die Anwendung des gepulverten rohen Schwefelantimons vergl. oben S. 960.

III. Stibium sulfuratum rubrum sine Oxydo stibico. Oxydfreier Mineral-hermes. Rother Antimontrisulfid. Antimonium sulphuratum (U-St.). Sb_2S_3 . Mol. Gew. = 330. Die amorphe Modifikation des Antimontrisulfids.

Darstellung. 10 Th. flüchtigtes schwarzes Schwefelantimon, 33 Th. Aetzkalklauge von 30 Proc. KOH und 150 Th. destillirtes Wasser werden unter Umrühren eine halbe Stunde hindurch in einem eisernen Kessel gekocht, dann nach Zusatz von 500 Th. kochend heissem destillirtem Wasser schnell filtrirt und der im Filter verbleibende Rückstand mit kochendem Wasser nachgewaschen. Das Filtrat wird nun unter Umrühren in eine Mischung aus 45 Th. verdünnter Schwefelsäure (von 16 Proc.) und 100 Th. destillirtem Wasser gegossen, der daraus entstandene Niederschlag mit kaltem destillirtem Wasser ausgewaschen, in eine Porcellanschale gegeben, mit 80 Th. destill. Wasser angerührt und dann mit einer Mischung von 20 Th. verdünnter Schwefelsäure (von 16 Proc.) mit 80 Th. destill. Wasser unter beständigem Umrühren 15 Minuten hindurch erhitzt, wiederum mit destill. Wasser ausgewaschen, hierauf in einer Lösung von 4 Th. Natriumbikarbonat in 80 Th. kaltem destill. Wasser zwei Tage hindurch digerirt, endlich mit destill. Wasser ausgewaschen, ausgedrückt und an einem nur lauwarmen, vor Tageslicht geschützten Orte getrocknet.

Eigenschaften. Es ist dieser oxydfreie Mineralkermes ein rothbraunes Pulver, welches aus Antimontrisulfid und nur Spuren Antimonoxyd besteht, im übrigen sich dem Mineralkermes ähnlich verhält.

Aufbewahrung. In dicht geschlossener Flasche, geschützt vor Tageslicht.

Anwendung. Diese ist eine mit der des Goldschwefels übereinstimmende. Als ein den anderen officinellen Antimonsulfiden gegenüber sehr überflüssiges und auch wenig mehr leistendes Präparat hat es ausserhalb der Vereinigten Staaten keinen Eingang gefunden.

Antimonzinnober (nicht zu verwechseln mit Cinnabaris Antimonii) ist ein dem vorher besprochenen Präparate entsprechendes Sulfid. Man stellt es z. B. dar durch Erwärmen einer Mischung von 2 Th. einer sauren Antimontrichloridlösung von 1,35 spec. Gew. mit einer Lösung von 3 Th. Natriumthiosulfat in 6 Th. destill. Wasser; und durch Auswaschen des Niederschlages mit verdünntem Essig und verdünnter Weinsäurelösung.

Der Antimonzinnober hat eine sehr schöne rothe Farbe, welche nur durch Alkalien zerstört wird, und auch als Oelfarbe ihre Färbekraft bewahrt, hier selbst bei Gegenwart von Bleiweiss.

Cinnabaris Antimonii wird durch Erhitzen von Antimontrisulfid mit Mercurichlorid gewonnen. Es enthält dieses Präparat kein Antimon, sondern ist Mercurisulfid oder Zinnober.

Antimonblau, wie es unter diesem Namen in den Handel kommt, ist ein Eisen-cyanid mit nur Spuren Antimonoxyd.

Antimongelb ist = Antimonsaures Bleioxyd.

IV. Stibium sulfuratum rubeum (Ergänzb., Heiv.). *Kermes par vole humide. Stibium sulfuratum rubrum cum Oxydo stibico. Stibium oxysulfuratum. Antimonium oxysulfuratum. Kermes minerale. Pulvis Carthusianorum. Karthäuser Pulver. Mineralkermes.*

Darstellung. 100 Th. krystall. Natriumkarbonat, gelöst in 1000 Th. Wasser, werden in einem eisernen Kessel zum Sieden erhitzt und unter Umrühren nach und nach mit 4 Th. lävigirtem, von Arsen und Blei möglichst freiem, schwarzem Schwefelantimon versetzt. Das Kochen wird zwei Stunden hindurch unter wiederholtem Ersatz des verdampfenden Wassers unterhalten. Dann wird die kochend heisse Flüssigkeit in ein Gefäss, welches etwa 200 Th. kochendes Wasser enthält, filtrirt. Der nach dem Erkalten vorhandene Bodensatz wird in einem Filter gesammelt und darin mit kaltem destillirten Wasser soweit ausgewaschen, bis die ablaufende Flüssigkeit anfängt gefärbt abzutropfen und sie aufhört, alkalisch zu reagiren. Nun wird der Filterinhalt durch Pressen zwischen Fliesspapier möglichst vom Wasser befreit, an einem dunklen Orte bei einer Temperatur, welche 30° C. nicht überschreitet, ausgetrocknet, und endlich zu einem feinen Pulver zerrieben.

An Stelle von 100 Th. kryst. Natriumkarbonat können auch 94 Th. Aetznatronlauge von 1,33 spec. Gewicht genommen werden. Die Kochung ist eine kürzere, aber die Farbe des Präparats ist eine weniger lebhaft.

Der Kermesniederschlag ist nicht nur mit vielem destill. Wasser auszuwaschen, damit er nicht Sulfantimonigsanres Natrium zurückhält, er fordert auch ein schnelles Trocknen bei nur lauer Wärme, welche 30° C. nicht überschreiten darf, weil der Mineralkermes eine grosse Neigung hat, sich zu oxydiren und zwar unter Bildung von Antimonpenta-sulfid und Antimonoxyd: er muss auch gut ausgetrocknet sein, denn etwas feucht schreitet die Antimonoxymbildung beim Aufbewahren fort. Man presst daher den gut ausgewaschenen Niederschlag Anfangs zwischen Fliesspapier und breitet ihn in dünner Lage an einem lauwarmen Orte über Fliesspapier aus. Nach dem Austrocknen wird er zerrieben und in gut verstopften trockenen Gläsern an einem schattigen oder dunklen Orte aufbewahrt.

Eigenschaften. Der Kermes stellt ein feines, rothbraunes Pulver dar, in welchem sich unter dem Mikroskope neben amorphem rothen Antimontrisulfid nadelförmige Krystalle von Antimonoxyd (?) erkennen lassen. Er wird deshalb auch als ein Gemenge von rothem amorphem Antimontrisulfid mit krystallisirtem Antimonoxyd (bez. Natriummetaantimoniat) aufgefasst, und zwar beträgt der Gehalt an letzterem etwa 8 Proc. Kermes ist geruch-

sind geschmacklos, in Wasser und in Alkohol unlöslich. Von konzentrierter Salzsäure wird er in der Wärme unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff zu Antimontrichlorid gelöst. Weinsäure löst aus dem Kermes nur das Antimonoxyd heraus und lässt das Antimontrisulfid ungelöst zurück. Im Lichte färbt sich der Kermes dunkler, selbst schwarz.

Prüfung. Diese richtet sich namentlich gegen einen Gehalt an Arsen. 1) Man kocht eine Mischung von 1 g Mineralkermes und 100 ccm Wasser bis auf etwa 10 ccm ein und filtrirt nach dem Erkalten, worauf man das Filtrat auf 1 ccm eindampft. Wird diese Flüssigkeit mit 3 ccm BERTHOLLET'S Reagens (s. S. 942) vermischt, so darf im Verlaufe einer Stunde weder eine braune Färbung noch ein brauner Niederschlag auftreten. — 2) Wird 1 g Mineralkermes mit 10 ccm Wasser geschüttelt, so reagire das Filtrat nicht alkalisch und hinterlasse beim Verdampfen keinen Rückstand (Natriumkarbonat).

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt.

Anwendung. Man giebt den Kermes unter den nämlichen Indikationen wie den Goldschwefel (s. diesen), aber in etwas kleineren Dosen, nämlich zu 0,025—0,05—0,1 g dreimal täglich.

† **Vitrum Antimonii. Antimonglas. Spiessglanglas.** 100,0 rohes gepulvertes schwarzes Schwefelantimon werden in einen nicht tiefen, unglasirten thönernen Topf, welcher auf eine Sandschicht gestellt ist, gegeben, an einem luftigen Orte allmählich mehr und mehr erhitzt und hierbei mit einem Glasstabe anhaltend umgerührt, so lange schwefelige Dämpfe entweichen und bis das Pulver eine graue Farbe angenommen hat. Diesem Pulver hat man auch den Namen *Cinis Antimonii, Antimonasche*, gegeben. Je 60,0 dieser Antimonasche werden mit 7,5 lävigirtem schwarzen Schwefelantimon gemischt und in einem bedeckten Hensischen Tiegel so stark erhitzt, bis sie zu einer flüssigen Masse geschmolzen sind, und eine mit einem thönernen Stabe herausgenommene Portion, erkaltet, die Form eines dunkelrothen durchscheinenden Glases darbietet. Diese flüssige Masse wird auf eine erwärmte Marmor- oder Porcellanfläche ausgegossen, nach dem Erkalten in Stücke zerbrochen und in gut verschlossenen Glasgefäßen in der Reihe der starkwirkenden Arzneikörper aufbewahrt.

Bei der Schmelzung hat man das Hineinfallen von Kohle und Kohlenstaub zu verhindern, und die Schmelzung muss möglichst schnell bewerkstelligt werden. Zeigt die herausgenommene Probe eine nicht genügend gesättigte rothe, vielmehr eine gelbliche Farbe, und ist sie nicht durchscheinend, so ist noch ein kleiner Zusatz von Schwefelantimon, hat sie aber mit Graphit Aehnlichkeit, so ist ein Zusatz von Antimonasche zu machen. Das Präparat ist ein Gemisch von Antimonoxyd mit ungefähr 6 Proc. Antimontrisulfid und wird auch als Antimonoxysulfid bezeichnet. Die Gabe, welche bei den grösseren Hausthieren Anwendung findet, ist ungefähr doppelt so gross wie vom Brech Weinstein.

† **Hepar Antimonii. Stibium oxydatum fuscum non ablutum. Kalk stibiato-sulfuratum. Spiessglangleber.** Ein Gemisch aus Antimonoxyd, Antimonoxyd-Kali, Kaliumantimontrisulfid, Kaliumsulfat nebst den gewöhnlichen Verunreinigungen des rohen Schwefelantimon. Die Darstellung ist folgende: Gleiche Theile rohes schwarzes Schwefelantimon und gereinigter Kalisalpeter werden zu einem feinen Pulver gemischt, dann gelind erwärmt in einer flachen erwärmten Schale zu einem Haufen aufgeschüttet und dieser an der Spitze angezündet. Nach der Verpöfung und dem Erkalten wird die Aschenmasse gepulvert und alsbald in ein Glasgefäss geschüttet, welches dicht zu verschliessen ist. Es ist die Spiessglangleber ein mehr oder weniger braungraues, etwas hygroskopisches Pulver. Die Anwendung ist dieselbe, wie vom Stibium oxydatum fuscum angegeben ist, die Gabe ist ungefähr eine $\frac{1}{4}$ grössere.

V. Stibium sulfuratum aurantiacum (Ausz. Germ. Helv.). **Antimonium sulfuratum** (Brit.). **Soufre doré d'antimoine** (Gall.). **Sulfur stibiatum aurantiacum. Sulfur auratum Antimonii. Stibium persulfuratum. Antimonpentasulfid. Goldschwefel. Soufre doré. Sulfuraurat. Sulfaurat** Sb_2S_5 . Mol. Gew. = 400.

Darstellung. Diese zerfällt in die Darstellung des SCHLAFER'schen Salzes und in die Abcheidung des Goldschwefels aus der Lösung des letzteren durch Salzsäure oder Schwefelsäure. Die Darstellung des SCHLAFER'schen Salzes wiederum kann auf trockenem oder auf nassem Wege erfolgen. Der letztere ist im Geltungsbereiche der deutschsprachigen Pharmakopöen der gebräuchlichere.

A. Auf trockenem Wege. (Gall.) Man bereitet eine Mischung aus 40 Th. schwarzem Schwefelantimon, 140 Th. Schwefelblumen, 240 Th. calcinirter Soda und 30 Th.

Holzkohle. Diese Mischung schmilzt man in einem bedeckten Tiegel, bis die graue Färbung verschwunden ist. Wenn dies der Fall ist, so gießt man die Schmelze auf eine Unterlage aus Stein aus. Nach dem Erstarren zerstößt man die Masse, zieht sie mit einer möglichst geringen Menge Wasser aus, filtrirt die Lösung, engt sie durch Abdampfen ein und bringt sie zur Krystallisation. Es scheiden sich beim Erkalten die Krystalle des Schürer'schen Salzes aus.

B. Auf nassem Wege. 70 Th. rohes krystallisirtes kohlensaures Natrium werden in 250 Th. Wasser in einem eisernen Kessel gelöst und der kochend heißen Lösung unter beständigem Umrühren mit einem hölzernen Spatel 20 Th. frisch gebrannter Kalk, mit 80 Th. Wasser zu einem Brei gelöscht, dann 36 Th. lüvirtes schwarzes Schwefelantimon und 7 Th. sublimirter Schwefel, die beiden letzteren zu einem laugen Gemisch zusammengerieben, hinzugesetzt. Alles wird unter beständigem Umrühren und unter wiederholtem Ersatz des verdampfenden Wassers (2–3 Stunden) gekocht, bis die graue Farbe gänzlich verschwunden ist, und nun filtrirt. Der Rückstand wird mit 150 Th. Wasser nochmals aufgekocht, filtrirt und mit heissem Wasser gut ausgewaschen. Die gewonnenen (filtrirten) Flüssigkeiten werden durch Eindampfen zur Krystallisation gebracht und die Krystalle mit stark verdünnter Aetznatronlauge abgewaschen.

Da das Schürer'sche Salz ($\text{SbS}_4\text{K}_2 + 9\text{H}_2\text{O}$) sehr gut krystallisirt, so ist es leicht rein zu erhalten; namentlich verbleibt das etwa gleichzeitig gebildete Natriumsulfarseniat in den Mutterlauge. Das Abwülen der Krystalle mit verdünnter Natronlauge hat den Zweck, die arsenhaltige Mutterlauge abzuwaschen.

Gleichgültig ob man die Krystalle des Schürer'schen Salzes nach A oder B gewonnen hatte, so verfährt man zur Abschäidung des Goldschwefels wie folgt:

Von den Krystallen des sogenannten Schürer'schen Salzes löst man 24 Th. in 100 Th. destillirtem Wasser, filtrirt, wenn es nöthig ist, verdünnt die Lösung mit 600 Th. destillirtem Wasser und gießt sie (nicht umgekehrt!) unter Umrühren in ein erkaltetes Gemisch, aus 9 Th. Schwefelsäure und 200 Th. destillirtem Wasser bereitet. Den Niederschlag bringt man nach kurzem Absetzen auf ein Filter oder leinwand Tuch, wäscht ihn auf demselben mit destillirtem Wasser vollständig aus, presst ihn ab und trocknet ihn auf Filtrirpapier oder auf Biscuitporcellan an einem dunklen, lauwarmen (30°C .) Orte.

Da diese Zersetzung des Goldschwefels mit einer reichlichen Entwicklung von Schwefelwasserstoff einhergeht, so ist sie im Freien oder an einem sonstigen zugigen Orte auszuführen, wo der Schwefelwasserstoff nicht lästig fällt.

Eigenschaften. Goldschwefel oder Antimonpentasulfid bildet ein gesättigt orangerothes, hartes, sehr feines, geruch- und geschmackloses Pulver, welches, unter Luftabschluss erhitzt, in Schwefel und schwarzes Antimontrisulfid zerfällt: $\text{Sb}_2\text{S}_5 = \text{S}_2 + \text{Sb}_2\text{S}_3$. Er ist unlöslich in Wasser und Weingeist, ferner in den Lösungen des Natriumbikarbonates oder Ammoniumcarbonates. Kalilauge und Ammoniakflüssigkeit, auch Kaliumcarbonatlösung in der Hitze, lösen ihn auf unter Bildung von antimonsauren Salzen und metaantimon-sauren Salzen. Schwefelalkalien lösen ihn unter Bildung von Salzen der Sulfantimonsäure. Chlorwasserstoffsäure löst ihn unter Entwicklung von Schwefelwasserstoff, Abscheidung von Schwefel und Bildung von Antimontrichlorid SbCl_3 . Durch Glühen bei Luftzutritt geht der Goldschwefel schliesslich in antimonsaures Antimonoxyd Sb_2O_5 über.

Während der Aufbewahrung unterliegt der Goldschwefel Veränderungen. Insbesondere unter dem Einflusse des Lichts und bei Gegenwart von Feuchtigkeit tritt Oxydation ein, durch welche freie Schwefelsäure und Antimonoxyd gebildet werden. Zugleich wird der Goldschwefel heller, die vom Sonnenlichte direkt getroffenen Partien können selbst völlig weiss werden.

Aufbewahrung. Mit Rücksicht auf das oben erwähnte Verhalten werde der Goldschwefel vor Licht geschützt aufbewahrt. Man fülle ihn möglichst trocken in die Gefässe, drücke ihn, um nicht zu viel Luft darin zu belassen, etwas ein und verstopfe die Gefässe sorgfältig.

Prüfung. Dieselbe erstreckt sich auf einen Gehalt an Arsenverbindungen, an Chlor, Alkalisulfiden und Schwefelsäure. — 1) Man koche 1 g Goldschwefel mit 100 ccm Wasser in einer Porcellanschale auf 10 ccm ein, filtrire nach dem Erkalten und dampfe das Filtrat auf 1 ccm ein. Macht man diese Flüssigkeit mit 3 ccm BARRANSON'S Reagens

(s. S. 942), so darf im Verlaufe einer Stunde eine Färbung nicht eintreten, widrigenfalls ist Arsen zugegen. Durch diese Prüfung würden zunächst die in Wasser löslichen Arsenverbindungen, z. B. arsenige Säure, angezeigt werden. Sie würde aber auch Schwefelarsen nachweisen, weil dieses beim längeren Kochen mit Wasser an der Luft zu arseniger Säure oxydirt wird. — 2) Man schüttelt 1 g Goldschwefel mit 20 cem Wasser und filtrirt. Das Filtrat wird in zwei Hälften getheilt. Die eine derselben wird mit Silbernitratlösung versetzt: es darf nur geringe weissliche Opalescenz eintreten. Starke weisse Trübung würde zu hohen Gehalt an Chlor (in diesem Falle dürfte die Zersetzung des Schmelze-salzes durch Salzsäure erfolgt sein), bräunliche Trübung die Anwesenheit von Eisen-Sulfiden, z. B. Alkalisulfiden und damit anzeigen, dass bei der Zersetzung nicht hinreichend Säure angewendet wurde. — Die andere Hälfte darf durch Baryumnitratlösung nicht sofort getrübt werden, sonst ist der Gehalt an Schwefelsäure ein zu hoher.

Anwendung. Grosse Gaben wirken brechenenerregend und abführend, kleine Gaben diaphoretisch und expectorirend. Man giebt ihn gegenwärtig fast nur noch als Expectorans bei Bronchial-Katarrhen. Die Anwendung als Alterans ist sehr selten geworden. Ueber die Schicksale des Präparates im Organismus weiss man nichts Bestimmtes. Die Einen sprechen dem reinen Goldschwefel jede Wirkung ab; andere schreiben die Wirksamkeit der gewöhnlichen Präparate deren Gehalt an Antimonoxyl (oder auch an Arsen) zu. — Obgleich in Mischungen Kalomel und Goldschwefel sich gegenseitig umsetzen, so werden doch solche Mischungen ziemlich häufig als *Pulvis* und *Pilulae Plummeri* verordnet.

Goldschwefel für die Veterinärpraxis. Man kocht 6 Th. Aetzkalk, welchen man durch Besprengen mit Wasser in Kalkhydrat verwandelt hat, 1 Th. krystallisirte Soda, 8 Th. schwarzes Schwefelantimon und 2 Th. Schwefel mit 50 Th. Wasser in einem eisernen Gefässe unter Umrühren, bis die Flüssigkeit eine dunkelbraune Farbe annimmt. Sowie die Stoffe aufeinander einwirken, findet ein Aufschäumen der Flüssigkeit statt. Man kolirt, kocht den breiigen Rückstand noch einmal mit 50 Th. Wasser aus und kolirt zu der ersten Abkochung. Die Kolaturen werden bis ungefähr auf 200 Th. mit gemeinem Wasser verdünnt, absetzen gelassen, dekantirt und in die hinreichende Menge (16 Th.) roher Salzsäure, welche mit der 20fachen Menge Wasser verdünnt ist, gegossen. Die Ausbeute beträgt wenig mehr als das verwendete schwarze Schwefelantimon. Der auf diese Weise gewonnene Goldschwefel enthält stets etwas Schwefel beigemischt, weshalb er auch heller an Farbe ist.

In der Veterinärpraxis giebt man den grossen Hausthieren bei Druss und Katarrhen 5,0–10,0–15,0 zwei- bis dreimal täglich.

Emplastrum antarthriticum Helgolandi
(Hamb. V.)

Helgolander Pflaster.

Rp.	1. Cerae flavae	60,0
2.	Picea canad.	220,0
3.	Picea liquida	100,0
4.	Collii sublim-sulfurati	60,0
5.	Ol. Olivae	50,0

Man schmelzt 1 mit 2, fügt 3 hinzu und vermischt in nicht zu warmer Mischung 4, welches mit 5 fein angerieben worden ist. Darauf wird die Masse sogleich auf Stülping gestrichen.

Pastilli bronchiales (Hamb. V.)
Bronchial-Pastillen.

Rp.	Stibii sulfurati aurantiaci	
	Acidi tartarici	55 7,5
	Saccl. liquoritiae depurati	
	Aquae destillatae	55 10,0
	Spiritus diluti (70 pcc.)	54,0
	Sacchari pulverati	550,0

Man bereite daraus 500 Pastillen.

Pastilli Kermels (Heir.).

Rp.	Tragacanthae pulv.	
	Kermels	55 1,0
	Sacchari pulverati	55,0
	Aquae	5,0

Fiant pastilli No. 100.

Pilulae Luskii.

Pilulae Lacae. LUKAS'sche Wunderpillen.

Rp.	Ol. myrcennaticae e ligno	
	lucis (Braunkohlentheer)	
	Stibii sulfurati nigri	55 4,0
	Ol. Olivae	1,0
	Silpicii Dalmatiani	2,0
	Cerae flavae	2,0

Fiant pilulae ponderis 0,15.

Pulvis antimonalis (Ph. parisi.)

Rp.	Stibii sulfurati nigri lavigati	2,0
	Magnesi carbonici	0,5
	Cardioli Cinnamomi	0,25
	Sacchari albi	3,9

Masse tales X.

Pulvis antimonalis (Brit. U-St.)

Pulvis Jamsell JAMIES Powder.

Rp.	Antimoni oxydati	25,0
	Calcii phosphoric	50,0

Pulvis diaphoreticus (Ph. parisi.)

Rp.	Stibii sulfurati aurantiaci	
	Chinapurae	55 5,0
	Sulfuris depurati	
	Sacchari albi	55 5,0

Masse. Divide in partes IV, Zwei- bis dreimal täglich $\frac{1}{4}$ Pulver.

Tabletten de Kermès (Gall.).
Rp. Kermès 5,0
Sacchar albi 450,0
Gummi arabici pulv. 45,0
Aque Amantill. Horum 40,0.

Man bereite Pastillen von 1 g Schwere.

Trochisc. Stibii sulfurati aurantiaci.
BARRÉ'sche Brustpastillen.

Rp. Stibii sulfurati aurantiaci 15,0
Tingacanthas 1,5
Sacchar albi 1000,0.

Man bereite 1000 Pastillen.

Trochisc. Stibii sulfurati cum Ipecacuanha.

Rp. Stibii sulfurati aurantiaci 15,0
Radicle Ipecacuanhae 7,5
Sacchar albi 1000,0
Tingacanthas pulveratae 1,5
Aque destillatae q. s.

Man bereite 1000 Pastillen.

Sirupus contra tussim.

Hustensaft.

Rp. Stibii sulfurati aurantiaci
Extract Hyocyami aa 0,3
Sirup Althaeae
Aque Foeniculi aa 25,0.

Stündlich $\frac{1}{2}$ — $\frac{3}{4}$ Theelöffel voll. Für Kinder
mittlern Alters.

Vel. Pulvis Equeorum.
Drosselpulver.

Rp. Stibii sulfurati nigri 50,0
Natrii sulfurici pulv. 350,0
Fructus Juniperi 100,0.

Auf jedes Futter 1 Esslöffel zu streuen.

Vel. Pulvis Yaccarum.
Milchpulver.

Rp. Stibii sulfurati nigri
Sulfuris sublimati aa 100,0
Fructus Foeniculi pulv.
Fructus Carvi pulv.
Fructus Juniperi pulv. aa 50,0
Natrii chlorid 500,0.

Auf jedes Futter 1 Esslöffel, bei Schafen und
Ziegen 1 Theelöffel zu streuen.

Vel. Pulvis suum.
Schweinepulver.

Rp. Stibii sulfurati nigri 50,0
Kaffi citrici
Capdis mortuum aa 35,0.

Gegen Gelbhitze und Harnschmerz auf jedes Futter
1 Theelöffel voll.

Antimon-Brikettes von Apotheker Dr. FLEISSNER in Posenitz. Jedes Brikett besteht aus: Stibii sulfurati nigri, Natrii chlorati aa 3,0, Calcii carbonici 6,0, Hafermehl aufgeschwommen 3,0. Gegen Appetitlosigkeit der Pferde.

Dr. med. HOHL's Blutreinigungspulver. Rp. Stibii sulfurati rubri 0,4, Sacchari albi 12,0, Pflanzenpulver 7,5, divide in partes X.

Carignan-Pulver. Besteht nach einem angeblich von der Prinzessin CARIGNAN an die Herren PRAT und DAVREUX übergebenen Rezept aus Gummi Gutti 25,0, Bernstein 37,5, rother Koralle 12,5, Siegelerde 12,5, Zinnober 1,2, Mineralskermes 1,2, Beinschwartz 1,2. Das gemischte Pulver wird in Portionen à 0,1 getheilt.

Derby Condition Powders von SIMPSON J. THOMAS, Proprietor zu New-York, sicheres unfehlbares und schnell heilendes Mittel bei Druse, Husten, Erkältung, Ueberfressen, Würmern, Maulfäule, Hornverlust bei Pferden und anderen Hausthieren. 2,0 Brechweinstein, 20,0 Antimonium crudum, 10,0 Schwefel, 10,0 Salpeter, 40,0 Foenum graecum, 20,0 Wachholderbeeren. (1,05 Mk.) (SCHLÖTZER, Analyt.)

Pillen gegen Schwindsucht von Dr. REIMANN in Berlin. 12 Centigramm schwere mit Lycopodium bestreute Pillen aus 6 Th. eisenhaltigem Salniak, 12 Th. Goldschwefel, 4 Th. Bibernellenextrakt und 12 Th. Konsistenz machendem Pulver. 300 Pillen = 8 Mk. (HAGEN, Analyt.)

Apotheker TACH'S Magenpillen. Bestehen nach AUFRECHT aus Aloë, Goldschwefel, Eisen, Pflanzenextrakten und kleinen Mengen Chinin und Pepsin.

Stillingia.

Gattung der Euphorbiaceae — Hippomaniaceae.

1. *Stillingia silvatica* L. Heimisch in den südlichen Vereinigten Staaten. Strauch mit festsitzenden, schmalen Blättern und handförmig gespaltenen Nebenblättern. Verwendung findet die Wurzel:

† Radix Stillingiae. Stillingia (U-St.). — Queen's Root. Yaw-root.

Sie ist gegen 30 cm lang, 5 cm dick, fast stielrund, im Bruche faserig. Im Besttheile Fasern, ferner dort sowie in den Markstrahlen des Holzes Sekretnschläuche. Geruch der frischen Wurzel stark und unangenehm, Geschmack bitter und scharf, etwas brennend.

Bestandtheile. 8,25 Proc. ätherisches Oel, Harz, fettes Oel und angeblich ein Alkaloid.

Die Wurzel wirkt abführend, sie wird besonders gegen Syphilis angewendet.

Extractum Stillingiae fluidum (U-St.). Fluid Extract of Stillingia wird genau so wie Extractum Spigelliae fluidum (s. S. 912) dargestellt.

Elisir Corydalis compositum (Nat. form.).
Compound **Elisir of Corydalis**.

Rp. Extracti Corydalis fluid. ¹⁾	60 cem
Extracti Stillingiae fluid.	80 "
Extracti Xanthoxyl fluid. ²⁾	80 "
Extracti Iridis fluid. (U-St.)	80 "
Spiritus (Bi proc.)	125 "
Kalki Jodali	50 g
Elisir aromatici (U-St.)	

q. a. ad 1000 cem.

Elisir Stillingiae compositum (Nat. form.).
Compound **Elisir of Stillingia**.

Rp. Extracti Stillingiae fluidi compos.	250,0 cem
Elisir aromatici (U-St.)	750,0 "

Extractum Stillingiae fluidum compositum
(Nat. form.).

Compound Fluid Extract of Stillingia.

Rp. Radicis Stillingiae pur. (No. 46)	250 g
Tubercis Dicotyles canad.	250 "
Rhizomatis Iridis versicolor.	125 "

Florum Sanchuel canad.	125 g
Foliorum Chamaephil.	
ombell.	125 "
Fructus Coriandri	85 "
Fructus Xanthoxyl. amer.	80 "
Durch Pectoliren mittels einer Mischung aus	
Spiritus (Bi proc.)	600 cem
Glycerin	250 "
Aqua	250 "

darauf mittels q. a. verdünntem Weingeist (44 proc.) bereitet man l. a. 1000 cem. Fluidextrakt.

Syrupus Stillingiae compositus (Nat. form.).
Compound **Syrup of Stillingia**.

Rp. 1. Extracti Stillingiae fluidi	
compositi	250 cem

3. Talc. purificati	15 g
3. Aqua	375 cem
4. Sacchari	700 g
5. Aqua	q. a. ad 1000 cem.

Man schüttelt 1 mit 2 und 3, Stirrt, löst im Filtrat 4, und bringt dasselbe durch Nachwaschen mit 5 auf 1000 cem.

II. Stillingia sebifera Michx. In China heimisch, dort und in den Tropen kultiviert. Liefert aus den Samen ein Fett:

Stillingiatalg. Chinesischer Talg. Vegetabilischer Talg. — Sulf d'arbre. — Vegetable tallow of China.

Spec. Gew. 0,918, schmilzt bei 35,0–44,5° C., die Fettsäuren bei 56–57° C.

Bestandtheile. Palmitin und wenig Stearin.

Verwendung. Zur Kerzen- und Seifenfabrikation.

Strontium.

Strontium. Strontianum. Strontiane (franz.). Strontium (engl.). Sr. Atomgew. = 87,5.

Die Verbindungen des Strontiums stehen analytisch und überhaupt in ihrem Verhalten denen des Calciums und Baryums nahe. Man erkennt die Strontiumverbindungen an folgenden Reaktionen: 1) Die farblose Flamme wird prachtvoll purpurroth gefärbt. — 2) Aus den Lösungen der Strontiumsalze wird durch Schwefelsäure oder Sulfatlösungen weisses Strontiumsulfat SrSO_4 gefällt (löslich in etwa 7000 Th. Wasser). — 3) Nicht gefällt werden die Strontiumsalzlösungen durch Kaliumchromat oder Kieselfluorwasserstoff (Unterschied von Baryumsalzen). — 4) Strontiumchlorid ist in absolutem Weingeist löslich, Baryumchlorid darin unlöslich.

Von den Verbindungen des Strontiums finden einige beschränkte therapeutische Verwendung, im allgemeinen werden die Strontiumsalze mehr in der Technik benutzt.

1. Strontium chloratum. Strontiumchlorid. Chlorstrontium. Wasserfrei: SrCl_2 . Mol. Gew. = 158,5. Krystallisirt = $\text{SrCl}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 266,5.

Das krystallisirte Salz wird durch Auflösen von Strontiumcarbonat in Salzsäure und Eindampfen der Lösung bis zum Salzhäutchen dargestellt. Es krystallisirt in farblosen, ziemlich luftbeständigen, nadelförmigen Prismen, welche in weniger als dem gleichen Gewichte Wasser, auch in Weingeist löslich sind. Man benutzt dieses Salz zur Darstellung rother Spiritusflammen, indem man es in Spiritus auflöst und diesen alsdann entzündet.

Man bewahrt dieses Salz in gut verschlossenen Gefäßen auf, da es in feuchter Luft allmählich zerfließt.

Das wasserfreie Salz erhält man durch Austrocknen des krystallisirten Salzes.

¹⁾ Aus den Knollen von *Dicentra canadensis* mittels 3 Vol. Weingeist, 1 Vol. Wasser.

²⁾ Aus der Rinde von *Xanthoxylum americanum* wie Extr. Sabinæ fluidum (S. 764).

II. Strontium bromatum crystallisatum. Strontiumbromid. Bromstrontium. Strontii Bromidum (U.-St.). $\text{SrBr}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 355,5.

Darstellung. Man neutralisirt reine verdünnte Bromwasserstoffsäure genau mit Strontiumcarbonat und dampft die filtrirte Lösung zur Krystallisation ein. Die nach dem Erkalten ausgeschiedenen Krystalle werden von der Lauge getrennt und getrocknet. Das Trocknen muss vorsichtig geschehen, da das Salz bei erhöhter Temperatur verwittert.

Eigenschaften. Das so erhaltene Salz hat die Formel $\text{SrBr}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ und enthält 30,88 Proc. Krystallwasser. Es bildet lange, zerbrechliche, hygroskopische, säulenförmige Krystalle, die sich leicht in Wasser (1:1) lösen und auch in Alkohol löslich sind. Am Platindrahte erhitzt, ertheilt es der Flamme karmoisinrothe Färbung. Beim Erhitzen auf $120-130^\circ\text{C}$. entweicht alles Krystallwasser und es bleibt wasserfreies Strontiumbromid zurück, welches in Form eines weissen Pulvers als Strontium bromatum anhydricum in den Handel kommt.

Prüfung. 1) In der wässrigen Lösung des Salzes 1 = 10 dürfen durch Schwefelwasserstoff nicht Schwermetalle nachzuweisen sein. — 2) Kieselfluorwasserstoffsäure (spec. Gew. 1,06) darf in dieser Lösung auch nach längerem Stehen keine Trübung oder Fällung von Kieselfluorbaryum erzeugen. — 3) Der Gehalt an Chlorid darf 1,5 Proc. nicht übersteigen. Die Ermittlung desselben geschieht durch Titriren mit $\frac{1}{10}$ -Normalsilberlösung, in dem vorher bei $120-130^\circ\text{C}$. getrockneten Salze. 0,3 g des trockenen Salzes dürfen nicht mehr als 24,5 cem $\frac{1}{10}$ -Silbernitratlösung verbrauchen.

Strontium bromatum anhydricum oder siccum darf höchstens 5 Proc. Wasser enthalten. Zur Bestimmung desselben wird eine gewogene Menge bei $120-130^\circ\text{C}$. bis zur Gewichtskonstanz getrocknet.

Aufbewahrung. Man bewahre das Strontiumbromid in gut verschlossenen Glasgefässen auf und beachte seine Hygroskopicität.

Anwendung. Das Präparat wird auf Empfehlung französischer Aerzte (Lazordon, Desjardins-Braumetz, G. Sés) bei Magenaffektionen, besonders Hyperacidität, ferner bei Bright'scher Nierenkrankheit und Epilepsie angewendet. Als höchste Tagesdosis werden 4 g des Salzes, auf die drei Mahlzeiten vertheilt, gegeben. Bei Epilepsie wird die Dosis bis zu 10 g pro die erhöht.

III. Strontium iodatum. Strontiumjodid. Jodstrontium. Strontii Iodidum (U.-St.). $\text{SrI}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 440,5.

Darstellung. Man neutralisirt verdünnte Jodwasserstoffsäure genau mit Strontiumcarbonat, filtrirt die Lösung und bringt sie durch Eindampfen zur Krystallisation. Die Krystalle werden, damit sie nicht verwittern, rasch bei etwa 30°C . getrocknet.

Eigenschaften. Farblose, durchsichtige, hexagonale Tafelchen ohne Geruch, von bitterlich-salzigem Geschmack. Der Luft und dem Lichte ausgesetzt, zerfließen sie und färben sich auch gelb. Sie lösen sich in 9,6 Th. kaltem oder 0,27 Th. siedendem Wasser zu neutralen Flüssigkeiten, sie lösen sich auch in Alkohol, kaum in Aether. Der Krystallwassergehalt beträgt 24,03 Proc. Werden die Krystalle vorsichtig erhitzt, so werden sie zunächst wasserfrei, beim starken Erhitzen wird Jod abgespalten unter Hinterlassung von Strontiumoxyd.

Prüfung. Auf einen unzulässigen Gehalt an Chlor prüft man wie folgt: Löst man 0,3 g des völlig wasserfreien Salzes in 50 cem Wasser und fügt 3 Tropfen neutrale Kaliumchromatlösung hinzu, so sollen zum Eintritt bleibender Rothfärbung nicht mehr als 18 cem $\frac{1}{10}$ -Silbernitratlösung erforderlich sein, was einem Gehalt von 98 Proc. des reinen Salzes entspricht. Die übrige Prüfung erfolgt wie bei Strontiumbromid.

Aufbewahrung. Wegen der hygroskopischen Eigenschaften in gut verschlossenen Gefässen.

Anwendung. An Stelle der Alkalijodide bei Endocarditis chronica mit Insufficiens der Aortenklappen im Gaben von 0,5—1,0 g drei bis viermal täglich.

IV. Strontium nitricum. Strontiumnitrat. Salpetersaurer Strontian. Strontian-Salpeter. Azotate de strontiane. Strontii Nitras. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$. Mol. Gew. = 211,5.

Zur Darstellung löst man Strontiumkarbonat in verdünnter Salpetersäure und lässt das Salz aus der heissen und gesättigten Lösung sich abscheiden. Man erhält es alsdann wasserfrei, während es sich aus der kalten und verdünnten Lösung mit 4 und $\frac{1}{2}$ Mol. Krystallwasser abscheidet. Das technische Strontiumnitrat erhält man durch Auflösen von Strontianit in Salpetersäure und reinigt es durch Umkrystallisiren. Nur das wasserfreie Salz eignet sich zu Zwecken der Feuerwerkerei.

Eigenschaften. Das Strontiumnitrat bildet oktaëdrische farblose Krystalle, welche in 5 Th. kaltem und in $\frac{1}{4}$ Th. siedendem Wasser, wenig in verdünntem Weingeist, nicht in wasserfreiem Weingeist löslich sind. (Baryumnitrat erfordert 12 Th. Wasser von 15° C. zur Lösung und ist in verdünntem Weingeist nicht löslich.)

Aufbewahrung. In Pulverform thunlichst gut ausgetrocknet in wohlverschlossenen Gefässen. Das Strontiumnitrat ist genügend rein, wenn es mit 5—10 Th. destillirtem Wasser eine klare Lösung giebt, welche durch Silbernitrat gar nicht oder schwach opalisirend getrübt wird.

Anwendung. Strontiumnitrat findet in der Feuerwerkerei Verwendung. Hier wird es mit Schwefel, Kohle, Kaliumchlorat etc. gemischt, — bei diesen Mischungen ist die Vorsicht, auf welche unter Kalium chlorium besonders hingewiesen ist, nie aus den Augen zu lassen (s. S. 186).

Signallichter. Rothet: Kaliumchlorat 100, Strontiumnitrat 100, Holzkohle 10 (Vorsicht!); — grünes: Kaliumchlorat 100, Baryumnitrat 100, Holzkohle 10; — weisses: Kaliumchlorat 100, schwarzes Schwefelantimon 10, gekochtes Leinöl 15. (Vorsicht bei der Mischung!)

Roths Theaterflamme. Rauchfrei brennend. Man giebt in einen Kessel aus Kupfer oder Eisen 4 Th. trockenes und gepulvertes Strontiumnitrat sowie 1 Th. Schellack, mischt sie etwas durcheinander und erhitzt den Kessel unter kräftigem Umrühren des Inhaltes. Die Mischung schmilzt nicht, sondern erweicht nur zu einer sähen Masse. Man lässt erkalten, pulvert die Masse sofort, schlägt sie durch ein grobes Pulversieb und bringt das gemischte Pulver in gut zu verschliessende Gefässe.

Bei zu starkem Erhitzen kann die Masse sich entzünden. Die alsdann entweichenden Gase (Stickstoffoxyde) haben in einem Falle zu Berlin den Tod eines Apothekenbesizers zur Folge gehabt. Daher Vorsicht.

V. Strontium lacticum. Strontiumlactat. Milchsaurer Strontium. Lactate de strontiane. Strontii Lactas (U-St.). $\text{Sr}(\text{C}_4\text{H}_5\text{O}_6)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 319,5.

Darstellung. Man erhält dieses Präparat, indem man verdünnte Milchsäure mit kohlensaurem Strontium genau neutralisirt und die filtrirte Lösung zur Krystallisation eindampft. Die ausgeschiedenen Krystalle werden von der Lauge getrennt, getrocknet und in ein grübliches Pulver verwandelt.

Eigenschaften. Ein weisses, krystallinisches Pulver ohne Geruch, von bitterlich-salzigem Geschmack, luftbeständig. Es löst sich in 4 Th. kaltem, oder 0,5 Th. siedendem Wasser; die Lösungen sind neutral oder sehr schwach sauer. Auch in Alkohol ist es löslich. Bei 110° C. wird das Salz wasserfrei unter Abgabe von 16,9 Proc. Krystallwasser. Beim stärkeren Erhitzen verkohlt es unter Entwicklung braunbarer, nicht leuchtender Dämpfe. Im Rückstande verbleibt ein Gemenge von Strontiumkarbonat und Kohle.

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung 1 = 10 darf durch Schwefelwasserstoff nicht verändert werden (Metalle), und nach dem Ansäuern mit Salpetersäure durch Silbernitrat keine Trübung erleiden (Chlor). — 2) Durch Kieselfluorwasserstoffsäure darf in der wässrigen Lösung 1:10 auch nach mehrstündigem Stehen weder Trübung noch Niederschlag von Kieselfluorbaryum entstehen. Die mit Essigsäure angesäuerte Lösung 1:20 darf durch gelbes Kaliumchromat nicht getrübt werden. (Baryum.)

Anwendung. C. GAYL fand, dass das milchsaurer Strontium bei verschiedenen Nierenkrankheiten den Eiweissgehalt des Harns wesentlich herabsetzt, ohne Diarrhoe zu

erzeugen. Man kann, ohne unangenehme Nebenwirkungen befürchten zu müssen, 8–10 g *Strontium lacticum pro die* geben, für gewöhnlich ist die Dosierung die nämliche, wie die des *Strontiumbromids*.

Strophanthus.

Gattung der Apocynaceae — Echimoldeae — Echimideae.

I. *Strophanthus hispidus* D. C. Heimisch in Westafrika (Ober-Guinea). Kletternder Strauch mit meist gegenständigen, elliptischen, zugespitzten, ganzrandigen, kurz-



gestielten, behaarten Blättern. Blütenstand rispig, reichblütig, endständig. Kelch klein, klappig. Krönchen gelb, glockig, am Rande mit 10 Schuppen, die 5 Zipfel in 20 cm lange, gedrehte Fortsätze ausgehend (daher *Strophanthus*: „Seilblume“). Antheren oben spitz. Griffel fadenförmig, nach oben verdickt, mit cylindrischem, unten häutig gerandetem Narbenknopf. Frucht 2 an der Bauchnaht aufspringende Kapseln, die bis 180° spreizen, bis 40 cm lang, schlank, getrocknet schwarzbraun mit weissen Flecken (Fig. 150). Samen braun, behaart, nach oben in eine lange Granne vorgezogen, die in einen zierlichen, spreuwedelartigen Haarschopf ausgeht, am Grunde mit einem ungestielten Haarschopf, der beim Herausreten des Samens aus der Frucht abbricht. Auf dem Querschnitt läßt der Samen innerhalb der Samenschale ein mässig starkes Endosperm und den Embryo mit flach auf einander liegenden Keimblättern erkennen (Fig. 151). Im Grunde der Kapsel kommen häufig Samen vor, die verhältnismässig dick sind und die Keimblätter mit den Rändern um einander geschlagen zeigen. Das kurze Würzelchen ist gegen die Granne gerichtet. Dicht unter der Granne tritt das Gefäßbündel des langen Funiculus (Fig. 152) (der aber leicht abbricht) in die Samenschale und verläuft bis über die Mitte, sich in der zweiten Hälfte etwas verbreiternd.

Fig. 150. Aufspringende Kapseln von *Strophanthus hispidus* (nach Praxa).

schale ein mässig starkes Endosperm und den Embryo mit flach auf einander liegenden Keimblättern erkennen (Fig. 151). Im Grunde der Kapsel kommen häufig Samen vor, die verhältnismässig dick sind und die Keimblätter mit den Rändern um einander geschlagen zeigen. Das kurze Würzelchen ist gegen die Granne gerichtet. Dicht unter der Granne tritt das Gefäßbündel des langen Funiculus (Fig. 152) (der aber leicht abbricht) in die Samenschale und verläuft bis über die Mitte, sich in der zweiten Hälfte etwas verbreiternd.

II. *Strophanthus Kombe* Oliver. Heimisch in Ostafrika. Blütenstand armblütig, an kurzen, wenig beblätterten Seitenästen endständig. Samen grünlich-braun.

Beide Arten liefern officinelle Samen:

† Semen Strophanthi (Germ. Helv. Austr.). *Strophanthi semina* (Brit.). *Strophanthus* (U-St.). — *Strophanthussamen*. — *Semences de strophanthus* (Gall. Suppl.). — *Strophanthus Seeds*.

Die Angaben der Arzneibücher, welche Art die geforderten Samen liefert, sind mehrfach ungenau, da man im allgemeinen den Kombesamen für den werthvolleren hält und da man andererseits eine Zeitlang der Meinung war, Str. Kombe sei nur eine Varietät von Str. hispidus. So kommt es, dass Austr. Helv. und U-St. die Stammpflanze Str. hispidus nennen und dann mehr oder weniger genau die grünlichen Kombesamen beschreiben. Gall. Suppl. bezeichnet die Stammpflanze dieser Anschauung entsprechend als Str. hispidus var. Kombe. Nur Germ. IV und Brit. bezeichnen die Pflanze richtig und beschreiben die entsprechenden Samen. Wie man sieht, geht das Bestreben dahin, die Kombesamen an die erste Stelle zu rücken.

Die Samen gelangen in den Handel oder doch in die Hände des Apothekers ohne die Kapseln und ohne die Granne mit dem Haarschopt. — Sie sind folgendermassen zu charakterisiren:

a) *Strophanthus Kombe*. Der Same ohne Granne ist lanzettförmig, 9—15 mm (ausnahmsweise bis 22 mm) lang, 3—5 mm breit, bis 3 mm dick, stark behaart, die Haare gegen die Spitze des Samens gerichtet, grünlichgrünbraun oder grünlichbraun, jedenfalls stets mit ausgesprochen grünlichem Farbston, bei älteren



Fig. 151. Querschnitt durch den Samen von *Strophanthus hispidus*.

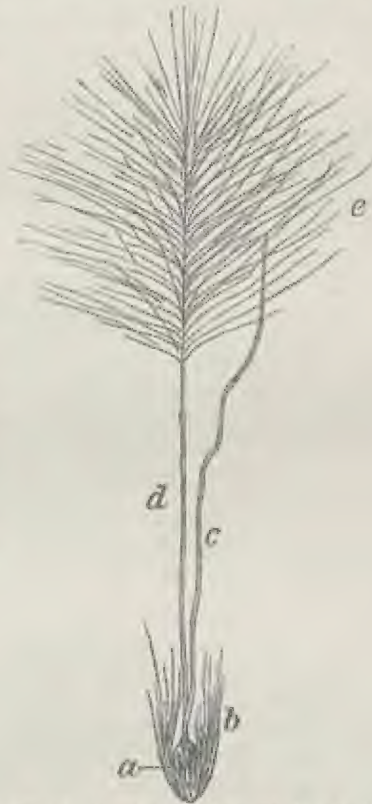


Fig. 152. Vollständiger Same von *Strophanthus*. a Basis. b Grundständiger Haarschopt. c Funiculus. d Granne. e Endständiger Haarschopt.

Samen verblasst die Farbe etwas. Geschmack stark bitter. — Die Samenschale (Fig. 153) besteht 1) aus der Epidermis, deren Zellen nach oben in die erwähnten Haare ausgezogen sind, diese entspringen in der Mitte der Zelle. Die Zelle zeigt auf den Seitenwänden eine nach innen halbrund hervorspringende, also ringförmige Verdickungsleiste. 2) Der Nährschicht aus zusammengedrückten Zellen, diese enthält in der unmittelbar an die Epidermis grenzenden Schicht zuweilen gut ausgebildete Einzelkrystalle von Kalkoxalat. Nun folgt das Endosperm. Dasselbe besteht aus gleichförmigem Parenchym, das fettes Öl, ganz kleine, nadelförmige Oxalatkrystalle (meist nur mit dem Polarisationsmikroskop zu sehen), wenig Stärke und Aleuronekörner enthält. Letztere mit wenig Globoiden und bis 8 μ gross.

Die Keimblätter enthalten ebenfalls fettes Öl und Aleuronekörner, die bis 7,6 μ gross werden und zahlreiche kleine Globoiden enthalten. In ihrem Gewebe fehlen Drüsen

von Kalkoxalat, dagegen erkennt man mehrere Gefäßbündelanlagen und zarte Milchsaftschläuche. — Bringt man auf einen Querschnitt durch den ganzen Samen einen Tropfen

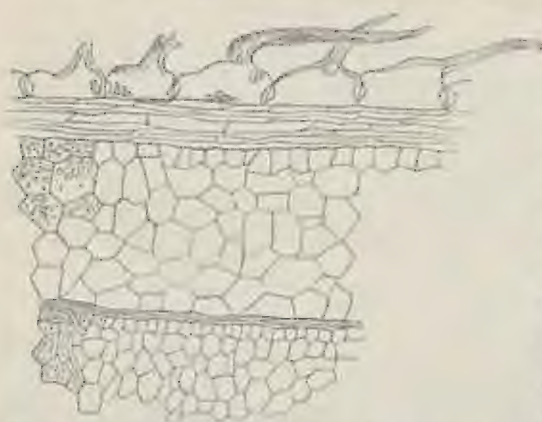


Fig. 153. Querschnitt durch den Samen von *Strophanthus hispidus*, von der Epidermis bis in den Embryo.

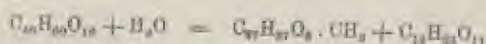
Schwefelsäure (konzentrierte oder mit 20 Proc. Wasser zum spec. Gew. 1,73 verdünnt), so wird das ganze Endosperm und die äusseren Theile des Embryo, sowie häufig die Zellen um die Gefäßbündelanlagen schön spangrün, allmählich geht die Farbe durch bläulich in Roth über.

b) *Strophanthus hispidus*. Wir führen nur die Unterschiede von a) auf. Farbe ausgesprochen braun. Länge 11–15 mm, Breite 3,0–3,5 mm. Die Haare der Samenschale entspringen in der nach oben gerichteten Hälfte der Epidermiszellen (Fig. 153). In der Nährschicht Oxalatkrystalle sehr selten.

Bestandtheile. Die giftigen Arten der Gattung verdanken ihre Wirksamkeit Glukosiden. Es enthält *Strophanthus* Kombe: *Strophanthin* $C_{40}H_{60}O_{16}$, Schmelzpunkt 167°. Wird mit Schwefelsäure grün. Dreht rechts. Bei der Hydrolyse liefert es *Strophanthobiose*methylether und *Strophanthidin*.



Als Glukosid von *Strophanthus hispidus* wird angenommen Pseudo-*Strophanthin* (ψ -*Strophanthin*) $C_{40}H_{60}O_{16}$ (oder $C_{38}H_{58}O_{15}$). Schmelzpunkt 179°. Wird mit Schwefelsäure roth. Dreht rechts. Bei der Hydrolyse liefert es ψ -*Strophanthidin* und *Saccharobiose*.



Da dieses Glukosid mit Schwefelsäure roth wird, die Samen selbst damit aber grün werden, so muss es zweifelhaft erscheinen, ob es wirklich aus echten *Hispidosamen* hergestellt war. Nach dem unten beschriebenen Bestimmungsverfahren aus *Str. hispidus* hergestelltes Glukosid wird mit Schwefelsäure grün.

Ferner enthalten die Samen 23,5 Proc. fettes Oel. Das von *Str. hispidus* hat spec. Gew. 0,9285, Säurezahl 33,1, Verseifungszahl 187,9, Hübnische Jodzahl 73,02, Hanzen'sche Zahl 95,3, Reichardt-Mann'sche Zahl 0,5. Es besteht aus Olein und Palmitin. Endlich hat man in den Samen Cholin und Trigonellin nachgewiesen.

Bestimmung des Gehaltes an Strophanthin nach Fromme: 3,0 g fein zerkochte Samen werden mit 80,0 g Alkohol absolutus in einer 100–125 g-Flasche 2 bis 3 Stunden unter öfterem Schütteln macerirt und filtrirt. Von dem Filtrat werden 51,5 g (= 5 g Samen) in einer Porzellanschale von 10 cm Durchmesser im Dampfbade vom Alkohol befreit. Zur Entfernung des fetten Oeles wird der Rückstand mit 5 cem Petroleumäther abgosses, dieser durch ein glattes Filter von 5 cm Durchmesser filtrirt und Schale und Filter mit Petroleumäther nachgespült. Der Rückstand auf dem Filter wird mit kleinen Mengen kochenden Wassers (5–8 g) in die Schale zurückfiltrirt, diese zur Lösung des Restes erwärmt und mit 3 Tropfen Liq. Plumbi subacetici versetzt, gut umgeschwenkt und durch ein glattes 5 cm-Filter filtrirt, Schale und Filter mit etwa 10 cem kochenden Wassers nach und nach ausgewaschen. Zur Entbleiung wird das Filtrat mit 4–5 cem Schwefelwasserstoffwasser geschüttelt, erhitzt und heiss in eine tarirte Porzellanschale filtrirt; Gefäss und Filter werden mit heissem Wasser gut nachgewaschen. Die Lösung wird dann abgedampft und der Rückstand bis zur Gewichtskonstanz im Dampfbade getrocknet und gewogen.

Das Gewicht $\times 20$ = Procentgehalt der Samen.

Nach CAESEN und LOBERT schwankt der Glukosidgehalt bei *Str. Kombe* zwischen 1,68 Proc. und 3,23 Proc., bei *Str. hispidus* zwischen 1,52 Proc. und 3,80 Proc. In der Voraussetzung, dass alle diese Bestimmungen mit echten Samen ausgeführt sind, sollte der Apotheker keine Samen verwenden, die unter 2,5 Proc. Glukosid enthalten.

Verfälschungen und Verwechslungen. Als fremde Samen, die als *Strophanthus* vorgekommen sind, werden genannt diejenigen von:

1) *Kickxia africana* Benth. aus Westafrika. Die Samen haben nur am unteren Ende einen Haarschopf. Sie sind rothbraun, kahl, 12–18 mm lang, 2–3 mm breit. Die Keimblätter sind in einander gefaltet. Die Epidermiszellen der Samenschale haben netzförmig anastomosirende Verdickungsleisten. Im Embryo Oxalatdrüsen. Sie werden mit Schwefelsäure nicht grün. Früher beobachtet.

2) *Strophanthus* von Westafrika, vielleicht von einer *Asclepiadacee* stammend. Samen an der Spitze mit einem ungestielten Haarschopf. Bis 7 mm lang, bis 3 mm breit, dunkelbraun bis schwarz. Epidermis der Samenschale mit nach aussen verdickten Zellen, in der Nährschicht zahlreiche Oxalatkristalle. Zuletzt 1901 und früher wiederholt beobachtet.

Viel wichtiger als diese unschwer zu erkennenden Verfälschungen ist, dass den echten Samen beigezengt oder an ihrer Stelle so häufig die Samen anderer *Strophanthus*-arten vorkommen, dass nach unseren Erfahrungen gegenwärtig ein grosser Theil der im Handel befindlichen Samen im höchsten Grade verdächtig ist, so dass diese sehr giftige Droge die grösste Aufmerksamkeit des Apothekers verlangt. Da die Samen, wenn sie behaart sind, sich meist sehr ähnlich sehen und man sie früher gewöhnlich ohne Kapseln und ohne Haarschopf importirte, auch die Arzneibücher meist die Prüfung mit Schwefelsäure nicht vorschreiben, so erklärt sich das Vorkommen solcher falscher Samen leicht. Auch die neuerdings von der englischen African Lakes Comp. in Kapseln eingeführte Waare unter der Marke *Mandala* ist noch wenig zufriedenstellend und besteht nur im günstigsten Fall theilweise aus echten *Kombe*-Früchten. Als Samen anderer Arten, die gegenwärtig zu berücksichtigen sind, sind mit grösserer oder geringerer Wahrscheinlichkeit erkannt diejenigen von *Strophanthus Courmentii* Saclaux, *Str. Stahlmanni* Pax, *Str. armentosus* β -*verrucosus* A. P. D. C., *Str. Schuchardti* Pax. Wir können auf die Beschreibung der einzelnen Samen nicht eingehen, sondern verweisen auf C. HARTWICH, Einige Bemerkungen über Samen *Strophanthi*. Apotheker-Zeitung 1901. Festzuhalten ist für die Beurtheilung, dass diese falschen Samen, wenn sie als *Kombe* erscheinen, meist nicht deutlich grünlich, sondern mehr grau oder graubraun und die als *Hispidus* erscheinenden nicht so lebhaft braun sind, wie die echten Samen. Ferner geben sie gewöhnlich mit Schwefelsäure keine grüne, sondern eine rothe oder blaue Farbe, wobei aber darauf aufmerksam zu machen ist, dass es auch mehrere falsche Samen giebt, die mit Schwefelsäure grün werden. Ausser der Reaktion hat also der Apotheker beim Einkauf auch die Grösse etc. der Samen und ihre Farbe zu berücksichtigen. — Ferner ist darauf aufmerksam zu machen, dass solche falschen Samen in der Regel im Embryo Oxalatdrüsen und zuweilen Einzelkristalle enthalten, die bei den officinellen Arten fehlen. — Am gefährlichsten ist es, dass im Handel den echten Samen oft falsche beigezengt sind oder auch falsche Samen aus einem Gemenge mehrerer Arten bestehen. Der Apotheker soll daher beim Einkauf pro Kilo mindestens 20–30 Samen aussuchen, die nach Form, Farbe und Grösse möglichst verschieden sind, mit zweifellos echten Samen oder doch mit der obigen Beschreibung vergleichen, von jedem einzelnen Samen einen Querschnitt machen, diesen mit einem Tropfen Schwefelsäure bedecken und unter dem Mikroskop bei 40–50 facher Vergrösserung oder mit einer guten Lupe untersuchen, ob mindestens das Endosperm stark grün wird. Hält nur ein Same die Probe nicht aus, so ist die Droge zurückzuweisen. — Ob die von anderen Arten stammenden Samen, die die Probe auch geben, den officinellen gleichwerthig sind, muss abgewartet werden, vorläufig können sie nicht zugelassen werden.

Wirkung und Anwendung. Wirkt nach Art der *Digitalis* auf den Herzmuskel, ohne wie diese zugleich die Gefässe zu verengern. Die Pulsfrequenz wird verlangsamt, der Blutdruck gesteigert, die Harnabsonderung vermehrt. Nachtheilige Wirkung auf Magen und Darm ist seltener als bei *Digitalis*, kumulativ soll *Strophanthus* nicht wirken. — Wegen der Ungleichmässigkeit der Handelswaare und der dadurch bedingten Unzuverlässigkeit der Wirkung hat die Droge an Vertrauen verloren und wird wenig angewendet. — Von dem oben genannten *Strophanthin* aus *Str. Kombe* beträgt die letale Dosis per Kilo Kaninchen bei subkutaner Anwendung 0,0006 g. bei dem vielleicht von *Str. hispidus*

stammenden *Pseudostrophanthin* 0,0003 g. — Nach anderer Angabe sind dagegen beide Sorten (die Samen) in der Wirkung gleich; da auch der Glukosidgehalt ungefähr gleich ist, lässt sich das schwer mit der ersten Angabe vereinigen. — Nach einer dritten Angabe differirte die Intensität der Wirkung bei verschiedenen Sorten um das Dreissigfache. — Noch einmal sei dem Apotheker eine möglichst sorgsame Behandlung dieser wichtigen und stark giftigen Droge an das Herz gelegt.

Strophanthus und die Zubereitungen daraus sind dem freien Verkehr entzogen und dürfen nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden.

† *Extractum Strophanthi alcoole paratum* (Gall. Suppl.). *Extrait alcoolique de Strophanthus Kombé*. Wie *Extractum Colae* (Bd. I, S. 219) zu bereiten.

† *Tinctura Strophanthi*. *Strophanthustinktur*. *Teinture de Strophanthus*. *Tincture of Strophanthus*. Germ. IV: Aus 1 Th. mittelfein gepulvertem Samen und 10 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.). — Helv.: 10 Th. Samen werden zerstoßen, durch Perkoliren mit Petroläther vollständig entfettet, gepulvert (V) und mit q. s. verdünntem Weingeist (62 proc.) im Verdrängungswege erschöpft (zum Befeuchten 3 Th.). Man fängt die ersten 95 Th. für sich auf, dampft die übrigen Auszüge auf 2 Th. ein und mischt, so dass man 100 Th. Tinktur erhält. — Austr.: 5 Th. grob gepulverter Samen werden mit Aether entfettet, dann mit Weingeist (87 proc.) im Verdrängungswege erschöpft, so dass man 100 Th. Tinktur erhält. — Brit.: 25 g gepulverte Samen (Nr. 30) setzt man im Perkolator (zum Befeuchten 6 cem) mit Weingeist (70 vol.-proc.) aus, sammelt 500 cem Perkolat und bringt durch Zusatz von Weingeist auf 1000 cem. — U-St.: Aus 50 g gepulverten Samen (Nr. 30) und q. s. einer Mischung aus 650 cem Weingeist (91 proc.) und 350 cem Wasser. Man digerirt zuerst 2 Tage mit 70 cem und perkollirt dann, bis man 1000 cem Tinktur erhalten hat. — Gall. Suppl.: Aus 1 Th. grob gepulverten Samen und 5 Th. Weingeist (60 proc.) durch 10 tägige Maceration. Vorsichtig aufzubewahren.

Grösste Einzelgabe: Germ. 0,5 Austr., Helv. 1,0 Brit. 0,9.
Grösste Tagesgabe: " 1,5 " 3,0

Grösste Gabe für Pferde: 10,0—25,0 (Faust).

Strophanthustinktur soll klar, gelbbraunlich und sehr bitter sein. Eine Prüfung hat our Helv. aufgenommen: Trockenrückstand bei 100° C. wenigstens 1,25 Proc.; 10 Tr. mit 10 Tr. Schwefelsäure nach 1 Stunde rein grün. Bei der fertig bezogenen Tinktur ist die Ausführung dieser Proben unerlässlich!

Zu obigen Vorschriften ist folgendes zu bemerken: Nach Germ. IV, die nicht mehr, wie Germ. III, die Samen entfetten lässt, wird erfahrungsgemäss keine klare oder klar bleibende Tinktur erhalten,¹⁾ überdies ist das Verwandeln der ölreichen Samen in ein mittelfeines Pulver eine mühsame Arbeit. Bei dem von Austr. vorgeschriebenen Entfetten mit Aether geht nachweislich *Strophanthin* in Lösung; es ist demnach die Behandlung mit Petroläther (Vorschr. d. Helv.) vorzuziehen, welcher kein Glukosid löst. Vor der weiteren Verarbeitung werden die Samen durch Trocknen an der Luft vom anhängenden Extraktionsmittel befreit. Der Wirkungswerth der nach den verschiedenen Arzneibüchern bereiteten Tinktur stellt sich folgendermassen:

1 g Samen <i>Strophanthi</i> entspricht					
Gall.	Germ.	Helv.	Austr.	U-St.	Brit.
5 g	10 g	20 g	20 cem	40 cem	<i>Tinct. Strophanthi</i> .

Der Umstand, dass bei einem stark wirkenden und wichtigen Arzneimittel eine so geringe Uebereinstimmung im Gehalte an wirksamem Bestandtheil herrscht, mahnt zur grössten Vorsicht bei Anfertigung von fremdländischen Verordnungen, die *Strophanthustinktur* enthalten.

Seimen Strophanthi pulveratum deoileatum. Entölt *Strophanthussamen* wird von den Drogisten zur Bereitung der Tinktur vorrätzig gehalten. 70 Th. entsprechen 100 Th. nicht entöltem Samen. Da derselbe haltbar ist und eine völlig klare Tinktur giebt, so würde gegen seine Verwendung nichts zu sagen sein, wenn man die Sicherheit hätte, dass er aus zuverlässigem Material hergestellt ist. Die *Strophanthinreaktion* würde nichts beweisen, da ein Gemenge guter und schlechter Samen sie auch geben würde.

Strophanthinum. *Strophanthin*. Unter dem Namen „*Strophanthin*“ sind zur Zeit noch zwei Substanzen im Handel, welche von einander chemisch verschieden sind, da

¹⁾ Vielleicht würde das unter Extr. *Strychni* erwähnte Paraffinverfahren auch hier zu einem guten Ergebnisse führen.

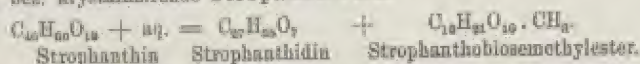
sie verschiedene Spaltprodukte liefern, und die sich ausserdem auch durch ihre physiologische Wirkung von einander unterscheiden. FIEBIGER hat diese Verhältnisse aufgeklärt und bezeichnet diese beiden Strophanthus-Glukoside als Strophanthin und Pseudostrophanthin.

†† Strophanthinum (verum). Strophanthin (von FIEBIGER-FIEBIGER). Strophanthine (Gall.). Wasserfrei = $C_{40}H_{60}O_{10}$). Mol. Gew. = 850. Ist das vorzugsweise in den Komba-Samen enthaltene Glukosid, von FIEBIGER zuerst näher studirt.

Darstellung (nach FIEBIGER). Die durch absoluten Aether oder Schwefelkohlenstoff entfetteten Samen von Strophanthus Komba werden mit 70procentigem Alkohol ausgezogen. Der alkoholische Auszug wird der Destillation unterworfen. Der hinterbleibende Destillationsrückstand wird mit Wasser aufgenommen, filtrirt und mit Gerbsäure unter Vermeidung eines erheblichen Ueberschusses (welcher lösend wirkt) gefällt. Der so erhaltene grüne Niederschlag wird mit Bleioxyd gemischt, eingetrocknet und alsdann mit Alkohol ausgezogen. Aus der alkoholischen Lösung wird das Strophanthin durch Aether gefällt.

Eigenschaften. Ein farbloses, feines Krystallmehl, welches wasserfrei der Formel $C_{40}H_{60}O_{10}$ entspricht, aber wechselnde Mengen von Wasser bindet. Das lufttrockne Präparat scheint der Formel $C_{40}H_{60}O_{10} + 3H_2O$ zu entsprechen. Dieses (Krystall-)Wasser geht beim Trocknen nicht ohne Zersetzung des Glukosides weg. Strophanthin löst sich leicht in Wasser, weniger leicht in Alkohol; in Aether, Benzol, Chloroform, Schwefelkohlenstoff ist es fast unlöslich, von Amylalkohol wird es aus der wässrigen Lösung in geringer Menge aufgenommen. Die wasserfreie Verbindung schmilzt nach FIEBIGER bei $167^{\circ} C$. Strophanthin reduziert die Fehling'sche Lösung als solches nicht. Trägt man eine Spur desselben in konzentrierte Schwefelsäure ein, so entsteht smaragdgrüne Färbung. Es enthält eine Methoxyl-Gruppe. Die wässrige Lösung ist schwach rechtsdrehend.

Wird es langsam mit 0,5procentiger Salzsäure erwärmt, so wird es bei $70^{\circ} C$. plötzlich gespalten in die wasserlösliche Zuckerart Strophanthobiosemethylester und das unlösliche, bez. krystallisirende Strophanthidin.

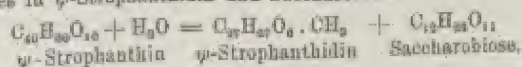


Bei dieser Spaltung findet sich die Methoxylgruppe bei dem Kohlehydratspaltstück wieder.

†† Pseudo-Strophanthin. ψ -Strophanthin. Wurde zuerst von ARNAUD aus grünen Samen dargestellt und ist in verschiedenen grünen und braunen Samen namentlich aber in Strophanthus hispidus enthalten. ARNAUD gab ihm die Formel $C_{41}H_{64}O_{10}$, doch ist nach FIEBIGER hierfür die Formel $C_{40}H_{60}O_{10}$ anzunehmen, welche gleichfalls auf die analytischen Daten von ARNAUD stimmt.

Darstellung. Man zieht die zerkleinerten Samen mit Alkohol von 70 Procent aus, verjagt einen Theil des Alkohols durch Verdunsten, beseitigt das sich abscheidende Oel, fällt die Flüssigkeit mit Bleiessig, filtrirt ab, entbleit das Filtrat durch Schwefelwasserstoff und dampft das bleifreie Filtrat bei $50^{\circ} C$. zum dünnen Sirup ein. Das ψ -Strophanthin krystallisirt alsdann aus.

Eigenschaften. Ein neutrales, mikrokrySTALLINISCHES, sehr hygroskopisches Pulver von stark bitterem Geschmacke, in Wasser und in Weingeist leicht löslich. Der Schmelzpunkt der wasserfreien Substanz liegt bei etwa $179^{\circ} C$. Nach ARNAUD ist es rechtsdrehend, nach Anderen schwach linksdrehend. Es enthält eine Methoxylgruppe. Bei der Hydrolyse zerfällt es in ψ -Strophanthidin und Saccharobiose



¹⁾ Die Gall. giebt diesem Strophanthin die ARNAUD'sche Formel $C_{41}H_{64}O_{10}$; da sie ihr Präparat aber aus Str. Komba darstellen und mit Schwefelsäure sich grün färben lässt, so dürfte es wohl mit dem wahren Strophanthin identisch sein.

Bei dieser Hydrolyse bleibt die Methoxy-Gruppe beim ψ -Strophanthidinspalatstück. Zur Zerlegung muss das ψ -Strophanthidin mit 2,4procentiger Salzsäure bis zum Sieden erhitzt werden. ψ -Strophanthidin giebt mit konz. Schwefelsäure rothe Färbung.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig und wegen seiner hygroskopischen Eigenschaften am besten in kleinen Gläschen, die in ein grösseres Gefäss über Aetzalkali gestellt werden.

Anwendung. Strophanthin und ψ -Strophanthin gebören zu den stärksten Herzgiften und sind von männlicher Wirkung wie das Digitalin. Sie werden dem letzteren vorgezogen, weil sie die Athmung nicht in gleichem Maasse wie dieses ungünstig beeinflussen, und weil sie nicht kumulirend wirken.

Quantitativ sind nun Strophanthin und ψ -Strophanthin in ihrer Wirkung keineswegs gleich, das letztere wirkt vielmehr etwa doppelt so stark wie das erstere.

Arzt und Apotheker werden sich diese Verhältnisse gegenwärtig zu halten haben. Der Arzt muss wissen ob er Strophanthin oder ψ -Strophanthin verwenden will. Der Apotheker wird bei der Bestellung genau angeben, ob er Strophanthinum verum oder ψ -Strophanthin haben will und die Präparate mittels der Schwefelsäure-Reaktion prüfen. Dies ist um so wichtiger, als zur Zeit das ψ -Strophanthin noch das billigere und häufiger dargestellte Präparat ist.

Als Höchstgaben hat man anzusehen: A) für Strophanthin 0,0005 g *pro dosi* 0,002 g *pro die*, B) für ψ -Strophanthin 0,0003 g *pro dosi* 0,001 g *pro die*.

†† **Quabaïn (Quabain).** $C_{26}H_{40}O_{12}$. Mol. Gew. = 598. Ist von ANNAUD ursprünglich aus dem Quabaïholz, welches die Somali zur Darstellung von Pfeilgift benutzen, dargestellt, später ebenfalls von ARMAND aus den Samen von *Strophanthus glaber* von Gabon isolirt worden.

Quabaïn bildet in kaltem Wasser ziemlich schwer, in heissem Wasser und in Alkohol leichter lösliche, in Aether unlösliche Krystalle vom Schmelzpunkt $290^{\circ}C$. Es ist linksdrehend und schmeckt schwach bitter. Es wird durch verdünnte Schwefelsäure oder Salzsäure in der Siedehitze in eine Verbindung $C_{24}H_{44}O_8$ und Rhamsäure $C_6H_{12}O_4$ gespalten.



In seiner physiologischen Wirkung steht das Quabaïn dem Strophanthin nahe, doch wirkt es noch bei weitem intensiver und sicherer wie dieses. Therapeutisch ist es bisher gegen Keuchhusten der Kinder (zu 0,00006 g viermal täglich) angewendet worden. Bei den Somali ist es Bestandtheil des Pfeilgiftes.

Strychninum.

I. **Strychninum.** *Strychnina* (Brit. U-St.). *Strychnine* (Gall.). *Strychnin*. $C_{21}H_{23}N_3O_6$. Mol. Gew. = 334. Die freie Strychninbase.

Darstellung. Zur Gewinnung des Strychnins werden ausschliesslich die Samen von *Strychnos Nux Vomica* benutzt, welche das Alkaloid neben Brucin und anderen, nicht näher bekannten Basen enthalten. Die Darstellung kann mit Vortheil nach zwei Methoden geschehen, welche in folgendem kurz beschrieben sind:

I. Die zerkleinerten Krähenaugen werden mit heissem Wasser angefeuchtet, wodurch sie aufquellen und sich zu einem schleimigen Brei vermahlen lassen. Dieser wird in geeigneten Extraktionsapparaten, welche zu einem System mit einander verbunden sind, mit heissem Weingeist erschöpft und der Auszug durch Destillation von Weingeist befreit. Das hinterbleibende wässrige Extrakt wird mit Bleizuckerlösung versetzt, wodurch Extraktivstoffe, welche die Abscheidung des Alkaloids erschweren, gefällt werden, der Ueberschuss an Blei durch Schwefelwasserstoff oder Schwefelsäure entfernt oder aus der so gereinigten Lauge durch Sodälösung die Alkaloide abgeschieden. Strychnin fällt fast vollständig aus, während das in Wasser leichter lösliche Brucin theilweise gelöst bleibt.

II. Nach einem zweiten Verfahren werden die Samen mit schwefelsäurehaltigem Wasser, welches $\frac{1}{10}$ — $\frac{1}{12}$ der angewendeten Krähenaugen an Schwefelsäure enthält, 24 Stunden unter zeitweiligem Erwärmen des verdampfenden Wassers in aus Blei gefertigten

Gefäßen gekocht, wodurch der Schleim in Zucker verwandelt wird und die Samen vollständig erweichen. Sie werden scharf abgepresst, und der klare, braun gefärbte Auszug mit einem Ueberschuss an Kalkhydrat versetzt, wodurch die Alkaloide gefällt werden. Dem abgepressten, aus Strychnin, Brucin, Glipa, überschüssigem Kalk und anderen Körpern bestehenden Niederschläge werden die Alkaloide durch Auskochen mit verdünntem Weingeist entzogen und scheiden sich nach dem Abdestilliren des letzteren aus.

Zur Reinigung des auf die eine oder andere Art erhaltenen Rohstrychnins muss zuerst das demselben beigemengte Brucin entfernt werden. Dies geschieht durch Behandlung des getrockneten Alkaloidgemenges mit starkem Weingeist, welcher Brucin mit Leichtigkeit löst, Strychnin dagegen nur wenig aufnimmt. Letzteres wird abgepresst, getrocknet, in verdünnter Essigsäure oder Schwefelsäure gelöst, die Lösung über etwas Thierkohle filtrirt und mit Natriumkarbonat oder Ammoniak gefällt. — Das Strychnin scheidet sich als weisser krystallinischer Niederschlag ab, welcher mit kaltem Wasser ausgewaschen, getrocknet und aus verdünntem Weingeist umkrystallisirt wird. Zur Darstellung von Strychninsalzen kann man von dem präcipitirten Strychnin ausgehen.

Bedarf man zu irgend einem Zwecke die freie Strychninbase, so stellt man sich diese dar durch Fällung einer Strychninnitratlösung durch Natriumkarbonat.

Eigenschaften. Die freie Strychninbase krystallisirt in farblosen, rhombischen Säulen, welche wasserfrei sind und erst über 260° C. unter Zersetzung schmelzen. Die Lösungen lenken die Ebene des polarisirten Lichtes nach links ab. Es löst sich in etwa 7000 Th. kaltem oder 2500 Th. siedendem Wasser zu alkalisch reagirenden Flüssigkeiten, es löst sich ferner in etwa 150 Th. kaltem oder 12 Th. siedendem Alkohol von 90 Proc. dagegen fast gar nicht in Aether. — 100 Th. Benzol lösen 0,507 Th., 100 Th. Amylalkohol = 0,55 Th., 100 Th. Chloroform bei gewöhnlicher Temperatur = 15,8 Th. der freien Base. Die wässrige Lösung schmeckt noch in einer Verdünnung von 1:700000 Th. deutlich bitter. Concentrirte Schwefelsäure löst Strychnin farblos auf, concentrirte Salpetersäure löst dasselbe mit gelblicher Farbe unter Bildung von Nitrostrychnin. Das Strychnin ist eine starke Base und liefert mit Säuren gut krystallisirende Salze, welche gegen Lackmus neutral sind. In ihren Lösungen bringen Gerbstoffe, Kaliumquecksilberjodid und Phosphorwolframsäure weisse Niederschläge hervor, Phosphormolybdänsäure und Goldchlorid erzeugen gelbe, Jodlösung braune Fällung, Ammoniak, kohlensaure und kaustische Alkalien scheiden aus den Lösungen die freie Base in feinen Nadeln ab, welche im Ueberschuss des Fällungsmittels unlöslich sind. In den Lösungen des Strychnins und seiner Salze in concentrirter Schwefelsäure wird durch Oxydationsmittel, wie Kaliumdichromat, Kaliumpermanganat, Crocyduloxyd eine bald verschwindende blaue oder violette Färbung hervorgerufen. Auf dieses Verhalten gründen sich einige wichtige Farbenreaktionen, welche zur Erkennung des Strychnins dienen.

Reaktionen. 1) Versetzt man eine schwefelsaure Strychninlösung mit Kaliumdichromat, so erfolgt Ausscheidung gelber Nadelchen von Strychninchromat. Man beachte aber, dass z. B. eine neutrale Strychninsalzlösung durch gelbes Kaliumdichromat nicht gefällt wird. — 2) Löst man ein Körnchen Strychnin oder Strychninsalz durch Verreiben mit 10–20 Tropfen konc. Schwefelsäure auf einem Uhrglase, legt alsdann auf das Uhrglas ausserhalb der Schwefelsäure ein angefeuchtetes Kryställchen von Kaliumdichromat und lässt auf dieses einen Tropfen Wasser auffliessen, so erzeugt die von diesem abfließende Kaliumdichromatlösung in der Schwefelsäure blau-violett-rothe Streifen, welche allmählich verschwinden. Bei kleinen Mengen stellt man diese Reaction zweckmässig wie folgt an: Man versetzt die thunlichst concentrirte und mit etwas Schwefelsäure angesäuerte Lösung des Strychninsalzes mit Kaliumdichromatlösung. Bei Gegenwart von Strychnin entsteht ein gelber Niederschlag. Man saugt von diesem die Mutterlauge mit Filtrirpapier ab, wäscht den Niederschlag durch Zugabe von 1–2 Tropfen Wasser, saugt auch diese mit Filtrirpapier ab und giesst auf den Rückstand konc. Schwefelsäure. Man erhält alsdann prachtvoll blau-violette Farbenreaktion. Ist die Menge des Strychnins erheblich, so kann man natürlich auch das ausgeschiedene Strychninchromat abfiltriren, mit Wasser auswachen, man natürlich auch kleine Antheile in konc. Schwefelsäure eintragen. — 3) Löst man eine Spur Strychnin oder eines Strychninsalzes in einigen Tropfen konc. Schwefelsäure und fügt dann einige Körnchen Crocyduloxyd (s. Bd. I, S. 207) zu, die man mit dem Glasstabe verreibt, so tritt eine von blau nach violett und roth gehende prachtvolle Färbung auf. — 4) An Stelle von Crocyduloxyd kann man in vorstehender Reaction auch Kaliumpermanganat verwenden. — 4) Versetzt man die genügend konc. Lösung eines Strychninsalzes mit einer Lösung (1:20) von Rhodankalium oder Rhodanammonium, so scheidet sich das Strychnin-

rhodanid in prachtvoll krystallisirenden vierseitigen Säulen aus. Man bringt am besten einen Tropfen der Strychninlösung auf einen Objektträger, fügt ein Tröpfchen der Rhodanidlösung zu, wartet die Ausscheidung der Krystalle ab und betrachtet alsdann bei ca. 50facher Vergrößerung. Die Krystalle des Strychninrhodanids fallen namentlich durch ihre ausgezeichnet scharfen Kanten auf.

Ueber den physiologischen Nachweis des Strychnins s. unter Toxikologisches. Seinen chemischen Eigenschaften nach ist das Strychnin als Tertiäres Monamin aufzufassen.

Prüfung. 1) 0,1 g Strychnin hinterlasse beim Verbrennen auf dem Platinbleche höchstens unwägbare Spuren eines glühbeständigen Rückstandes. — 2) Uebergiesst man 0,05 g Strychnin in einem Probirglase mit 5 cem Salpetersäure von 1,3 spec. Gew., so soll sich die Säure nur gelb, nicht roth färben (Brucin würde zu Rothfärbung Veranlassung geben).

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig, unter den direkten Giften.

Anwendung. Die freie Base wird in Deutschland nicht sowohl therapeutisch, als zur Darstellung der Strychninsalze verwendet, im Auslande dient sie zur Bereitung mehrerer galenischer Zubereitungen. Ueber die physiologische Wirkung s. unter Strychninum nitricum.

Toxikologisches. Um das Strychnin in Leichen theilen etc. nachzuweisen, macht man diese mit Natronlauge zunächst schwach alkalisch, dann mit Weinsäure deutlich sauer und extrahirt mit 96proc. Alkohol. Verarbeitet man den alkoholisch-weinsäuren Auszug in der Bd. I, S. 210 u. L. angegebenen Weise weiter, so erhält man schliesslich eine weinsäure, wässrige Flüssigkeit, in welcher das Strychnin enthalten ist. Diese saure Lösung schüttelt man zur Reinigung zunächst wiederholt mit Chloroform aus. Wenn dieses nichts mehr aufnimmt, so übersättigt man die Lösung deutlich mit Natronlauge und schüttelt nunmehr wiederholt mit Chloroform aus. Man wäscht die Chloroformlösung einmal mit wenig Wasser und destillirt alsdann das Chloroform aus dem Wasserbade ab, wobei das Strychnin zurückbleibt, oder man entsieht der Chloroformlösung das Strychnin mit schwefelsaurem Wasser, schüttelt die schwefelsaure Lösung 2—3 mal mit Chloroform aus, macht sie dann alkalisch, schüttelt wiederum mit Chloroform aus, reinigt die Chloroform-Auszüge durch zweimaliges Waschen mit Wasser und destillirt alsdann das Chloroform ab. Das Strychnin hinterbleibt als fast farbloser Sirup, der aber über Calciumchlorid bald in Krystalle übergeht. Man identificirt diese durch den intensiv bitteren Geschmack und durch die oben angegebenen Reaktionen. Von diesen sind besonders wichtig die Blaufärbung des Chromats beim Eintragen in Schwefelsäure, die Reaktion mit Ceroxydxydul und die Bildung des krystallisirenden Strychninrhodanids. Schliesslich stellt man noch einen physiologischen Versuch an:

Man bereitet sich durch Auflösen des Strychnins in Wasser unter Zusatz einer Spur verdünnter Schwefelsäure eine Lösung von Strychninsulfat und spritzt davon einem mittelgrossen Frosch subkutan ein. Den Frosch bringt man alsdann unter eine Glasglocke. War Strychnin vorhanden, so bekommt der Frosch nach einigen Minuten krampfartige Zuckungen. Klopft man nun auf den Tisch oder berührt man den Frosch mit der Nadel der Spritze, so löst jede dieser Erschütterungen oder Berührungen einen tetanischen Krampfanfall aus. Der Frosch geht schliesslich im Tetanus zu Grunde. Er hat seine vier Beine ausgestreckt und ist so steif, dass man ihn an einem Beine ziemlich wagrecht halten kann.

Der Nachweis in der menschlichen Leiche ist unter günstigen Umständen (z. B. wenn die Leiche gefroren war) mehrere Monate hindurch möglich. Wenn jedoch intensive Fäulnis eingetreten ist, wird der Nachweis nur sehr viel kürzere Zeit möglich sein. Man hat dies namentlich bei der Untersuchung von Händen zu beachten, die mit Strychnin vergiftet worden sind.

In allen Fällen, in denen man Strychnin nachgewiesen hat, verabsäume man nicht, auch auf die Anwesenheit von Brucin zu prüfen. — Ausserdem hat man zu beachten,

dies wiederholt Fkalmisshasen beschrieben worden sind, welche Aehnlichkeit mit Strychnin haben.

II. †† Strychninum hydrochloricum. Strychninchlorhydrat. Salzsaurer Strychnin. *Strychninae Hydrochloridum* (Brit.). *Chlorhydrate de strychnine*. $C_{21}H_{23}N_3O_2 \cdot HCl + 2H_2O$. Mol. Gew. = 400,5.

Zur Darstellung übergiesst man 10 Th. freie Strychninbase mit 100 Th. heissem destillirtem Wasser, fügt 4,4 Th. Salzsäure von 25 Procent hinzu, erwärmt bis zur Auflösung, filtrirt wenn nöthig und dunstet im Wasserbade ein, bis ein Tropfen, auf eine kalte Glasscheibe gebracht, Krystalle absetzt.

Farblos, prismatische Krystalle, welche an der Luft verwittern. Sie lösen sich bei 15° C. in 35 Th. Wasser oder 60 Th. Weingeist zu neutraler, bitter schmeckender Flüssigkeit. Bei 100° C. werden sie wasserfrei unter Abgabe von 8,85 Proc. Krystallwasser.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig. *Anwendung.* Wie das salpetersaure Salz.

†† Strychninum hydrobromicum. Strychninbromhydrat. Bromwasserstoffsaurer Strychnin. *Strychninae Hydrobromidum*. *Bromhydrate de Strychnine*. $C_{21}H_{23}N_3O_2 \cdot HBr + H_2O$. Mol. Gew. = 433.

Die Darstellung erfolgt ebenso wie die des salzsauren Salzes durch Auflösen von 10 Th. freier Strychninbase in einer Mischung von 100 Th. heissem Wasser und 9,7 Th. Bromwasserstoffsäure von 25 Proc.

Farblose Krystalle, in Wasser schwieriger löslich als das salzsaure Salz.

†† Strychninum hydrojodicum. Strychninjodhydrat. Jodwasserstoffsaurer Strychnin. $C_{21}H_{23}N_3O_2 \cdot HI + H_2O$. Mol. Gew. = 480.

Man fällt eine wässrige Lösung von 10 Th. Strychninnitrat mit einer wässrigen Lösung von 4,3 Th. Kaliumjodid und krystallisirt den entstehenden Niederschlag aus siedendem Weingeist um.

Farblos, glänzende, vierseitige Nadeln, in Wasser schwer löslich, desgleichen in siedendem Alkohol.

†† Strychninum jodato-hydrojodicum wird durch Lösung von 10,0 Strychninnitrat in 150,0 heissem destill. Wasser, Versetzen der Lösung mit einer Lösung von 4,5 Kaliumjodid und 3,3 Jod in 50,0 destill. Wasser und Stellen an einen kalten Ort dargestellt. Der Niederschlag wird in Weingeist gelöst und zur Krystallisation gebracht. Es sind kleine dunkelrothe nadelförmige Krystalle, von welchen die Gabe $\frac{1}{2}$, grösser ist als vom Strychninnitrat.

III. †† Strychninum sulfuricum (Helv.). *Sulfate de strychnine* (Gall.). *Strychninae Sulfas* (U-St.). Strychninsulfat. Schwefelsaurer Strychnin. $(C_{21}H_{23}N_3O_2)_2 \cdot H_2SO_4 + 5H_2O$. Mol. Gew. = 850.

Darstellung. Man übergiesst 10 Th. freie Strychninbase mit 100 Th. heissem Wasser, neutralisirt genau mit verdünnter Schwefelsäure unter Prüfung mit Methylorange-Papier (wozu etwa 8,8 Th. der 16,66proc. verdünnten Schwefelsäure erforderlich sind), filtrirt die Lösung und bringt sie durch Eindunsten auf dem Wasserbade zur Krystallisation. Da das Salz verwittert, so dürfen die Krystalle nicht an einem warmen Orte getrocknet werden.

Eigenschaften. Farblos, prismatische Krystalle, an der Luft verwitternd. Löslich in 50 Th. Wasser oder in 110 Th. Alkohol bei gewöhnlicher Temperatur oder in 2 Th. siedendem Wasser oder in 8,5 Th. siedendem Alkohol, fast unlöslich in Aether. Durch Austrocknen bei 100° C. wird es wasserfrei unter Abgabe von rund 10,8 Proc. Krystallwasser. Das wasserfreie Salz schmilzt gegen 200° C.

Prüfung, Aufbewahrung, Anwendung. Wie bei Strychninum nitricum. Bei der Aufbewahrung beachte man, dass das Salz leicht verwittert.

IV. †† Strychninum nitricum (Anstr. Germ. Helv.). *Azotate de strychnine* (Gall.). Strychninnitrat. Salpetersaurer Strychnin. *Strychninae Nitras*. $C_{21}H_{23}N_3O_2 \cdot HNO_3$. Mol. Gew. = 397.

Darstellung. Man übergiesst 100 Th. freie Strychninbase mit 1000 Th. siedendem Wasser und fügt soviel Salpetersäure hinzu, dass eine kleine Menge des Strychnins ungelöst bleibt. (Theoretisch bedarf man zur Neutralisation von 100 Th. Strychnin = 75,8 Th. Salpetersäure von 25 Proc., man wird also 72–74 Th. Salpetersäure zusetzen

dürfen.) Aus den heiss filtrirten Lösungen scheidet sich beim Erkalten das Strychninnitrat in glänzenden Krystallen ab, welche zu sammeln und an der Luft zu trocknen sind.

Ein Ueberschuss von Salpetersäure ist bei der Darstellung zu vermeiden, da diese auf das Strychnin verändernd einwirkt.

Eigenschaften. Farb- und geruchlos, seideglänzende, meist zu Nadeln verwachsene Massen, welche luftbeständig sind und einen äusserst bitteren Geschmack besitzen. Sie lösen sich in etwa 90 Th. kaltem und in 3 Th. kochendem Wasser, in 70 Th. kaltem und in 5 Th. siedendem Weingeist von 90 Procent zu neutral reagirenden Flüssigkeiten. Etwas löslich ist das Salz in Chloroform, unlöslich in Aether und Schwefelkohlenstoff. Zerreibt man einige Krystalle mit concentrirter Schwefelsäure, so entsteht eine gelblich gefärbte Lösung, indem die frei werdende Salpetersäure auf das Strychnin einwirkt. Erhitzt man ein Kryställchen mit etwas Salzsäure allmählich zum Kochen, so färbt sich die Flüssigkeit schön roth. Zur Nachweisung der Salpetersäure schichtet man die stark verdünnte wässrige Lösung auf Diphenylamin-Schwefelsäure oder man fällt aus der wässrigen Lösung das Strychnin erst durch Natriumkarbonat, säuert das Filtrat mit verdünnter Schwefelsäure an, fügt etwas Ferrosulfat zu und schichtet die Mischung auf conc. Schwefelsäure. Im ersteren Falle zeigt ein blauer, im letzteren ein brauner Ring die Gegenwart von Strychninsäure an.

Prüfung. 1) Strychninnitrat sei farblos und in wässriger Lösung neutral gegen Lackmuspapier. 0,1 g des Salzes muss auf Platinblech, ohne einen wägbaren Rückstand des Salzes zu hinterlassen, verbrannt (mineralische Verunreinigungen). — 2) Mit Salpetersäure verrieben, giebt reines salpetersaures Strychnin eine gelblich gefärbte Lösung, ein Brucin enthaltendes Präparat dagegen löst sich in Salpetersäure mit rother Farbe auf.

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig, unter den direkten Giften.

Anwendung. Strychninnitrat wirkt in kleinen Gaben zunächst anregend auf die sensiblen und sensorischen Nerven. Man giebt es daher innerlich in Gaben von 0,001—0,005 g bei Amaurosen (völlige Aufhebung der Funktion des Sehnervs), ferner als Stomachicum; der Gebrauch bei Tabes dorsalis schadet mehr als er nützt. Ausserdem wendet man es in Form subkutaner Injektionen und äusserlich in Salben und Emulsionen an.

Grössere Dosen Strychnin steigern die Reflexerregbarkeit des Rückenmarkes, erregen das motorische und Athmungscentrum, es kommt in der Folge zu Krämpfen, Trismus (Mundstarre) und Opisthotonus (tetanischer Krampf), wobei der Rumpf durch Kontraktion der Streckmuskeln der Wirbelsäule nach hinten gebeugt wird; ferner wird der Blutdruck gesteigert, es tritt Cyanose ein. Die Krämpfe werden durch die geringsten Aussen Reize ausgelöst. Auf die peripheren motorischen Nerven wirkt Strychnin nicht ein. Der Tod erfolgt bei grossen Dosen infolge inspiratorischen Krampfes der Respirationsmuskeln, durch Erstickung oder durch Lähmung des Rückenmarkes und der Athmungsorgane.

Antidote. Solange das Gift noch im Magen ist, ist die Magenpumpe oder ein Brechmittel angezeigt, auch giebt man wohl Gerbsäure, um das leicht lösliche Strychninnitrat in schwer lösliches Strychningerbsat zu verwandeln. Wenn die Resorption schon begonnen hat, wird als spezifisches Antidot Chloralhydrat mit und ohne Kaliumbromid gegeben. (Andererseits gilt Strychnin auch als spezifisches Antidot des Chloralhydrats (s. Bd. I, S. 791).

Dispensation. Man beachte, dass Strychninnitrat wirklich völlig gelöst abgegeben wird und dass es auch aus der Lösung nicht wieder auskrystallisiert. Daher bereite man die Lösungen grundsätzlich auch ohne Anwendung von Wärme. Ferner vermeide der Arzt zu Strychninlösungen solche Zusätze zu verordnen, welche (wie Kaliumjodid oder Gerbsäure) zur Bildung von Niederschlägen führen, so dass die Gefahr vermieden wird, dass der Patient mit dem letzten Löffel eine zu starke Dosis Strychnin erhält.

Höchstgaben: *pro dosi*: 0,007 g (Aust.), 0,01 g (Germ. Helv.), *pro die*: 0,02 g (Aust. Germ. Helv.) *pro injectione*: 0,005 g *dosis simplex*, 0,01 g *dosis quotidiana* (Helv.).

Strychnin als Ungeziefermittel. Strychninnitrat ist ein häufig zur Vertilgung von Ungeziefer benutztes Gift. Die Apotheker geben hierzu meist das reine Strychninnitrat ab, die Drogluten verkaufen zu dem gleichen Zwecke ein rohes Strychninnitrat, welches zu einem grösseren Theile aus Brucianitrat besteht. Dies ist bei Strychninvergiftungen, welche Gegenstand eines gerichtlichen Verfahrens werden, wohl zu beachten.

Von Zeit zu Zeit werden ferner Mittheilungen gemacht, dass es Strychninsorten gebe, welche sich zum Vergiften von Thieren (Füchsen) als ungeeignet erweisen, und dass ursprünglich wirksames Strychnin im Verlaufe der Aufbewahrung in seiner Wirkung zurückgehe. Diese Verhältnisse sind bisher wissenschaftlich nicht begründet worden, und es muss angenommen werden, dass sie sich in irgend einer blüthigen Weise würden erklären lassen.

Triticum venenatum. Man giebt in ein Glasgefäss 1000 g Weizen, übergiesst diese mit einer Lösung von 3 g Strychninnitrat in 500 g Wasser, lässt unter häufigem Umschütteln stehen, bis die Lösung durch Quellung von den Körnern aufgenommen ist. Dann färbt man mit einer alkoholischen Lösung von etwa 0,5 g Fuchsin und trocknet bei 30 bis 40° C. In der nämlichen Weise bereitet man Strychnin-Gerste, Strychnin-Hafer und Strychnin-Mais.

Sacchario-Strychninweizen. Siehe S. 768.

†† **Strychninum aceticum.** Strychninacetat. Essigsäures Strychnin. $C_{21}H_{29}N_2O_6$. Mol. Gew. = 394.

Zur Darstellung löst man 10 Th. freie Strychninbase in einer Mischung von 40 Th. Wasser und so viel (6–7 Th.) Essigsäure von 30 Proc., dass die Lösung schwach aber deutlich sauer reagirt. Die wenn nöthig filtrirte Lösung wird zur Trockne abgedampft bei einer 60° C. nicht übersteigenden Wärme.

Ein weisses, krystallinisches Pulver, in schwach essigsaurem Wasser leicht löslich. Das Salz ist nur wenig beständig und dunstet leicht Essigsäure ab.

†† **Strychninum valerianicum.** Strychninvalerianat. Baldriansäures Strychnin. Valeriansäures Strychnin. $C_{21}H_{29}N_2O_6 \cdot C_8H_{15}O_4$. Mol. Gew. = 436.

Zur Darstellung löst man 10 Th. freie Strychninbase und 3 Th. wasserfreie Baldriansäure unter Erwärmen in 100 Th. Alkohol und lässt die Lösung bei etwa 30° C. verdunsten. Der Rückstand wird zerrieben und sorgfältig gemischt.

Ein weisses, krystallinisches, nach Baldriansäure riechendes Pulver.

Elisir Cinchonae, Ferri et Strychninae
(Nat. form.).

Rp. Strychnini sulfurici 0,175 g
Aquae 15,0 cem
Elisir Ferri et Cinchonae
q. s. ad 1,0 l.

Elisir Cinchonae, Ferri, Bismuti et Strychninae
(Nat. form.).

Rp. Strychnini sulfurici 0,175 g
Aquae 10,0 cem
Elisir Cinchonae, Ferri et
Bismuti 99,0 cem.

Elisir Cinchonae, Pepsini et Strychninae
(Nat. form.).

Rp. Chinini sulfurici 2,0 g
Cinchonidini sulfurici 1,0 „
Strychnini sulfurici 0,175 g
Elisir Pepsini (S. 567)
q. s. ad 1,0 l.

Elisir Ferri Phosphatis, Cinchonidinae et Strychninae (Nat. form.).

Rp. Ferri phosphoricum 35,0 g
Kali citricum 4,5 „
Cinchonidini sulfurici 6,5 „
Strychnini sulfurici 0,175 g
Spiritus (34 Vol.-Proc.) 65,0 cem
Aquae 30,0 „
Elisir aromaticum q. s. ad 1,0 l.

Elisir Ferri, Chinini et Strychnini (Nat. form.).

Rp. Tincturae Ferri Cloro-Chloridi
(Vol. I, S. 1105) 125,0 cem
Chinini hydrochlorici 2,0 g

Strychnini sulfurici 0,175 g
Spiritus (34 Vol. Proc.) 30,0 cem
Elisir aromaticum q. s. ad 1,0 l.

Elisir Pepsini, Bismuti et Strychnini
(Nat. form.).

Rp. Strychnini sulfurici 0,175 g
Elisir Pepsini et Bismuti
(S. 567) 1,0 l.

Elisir Strychninae Valerianalis (Nat. form.).

Rp. Strychnini valerianici 0,175 g
Acidi acetic (30 proc.) 15,0 cem
Tincturae Persicae compositae (Vol. I, S. 772) 15,0 cem
Tincturae aromaticae
q. s. ad 1,0 l.

Ferri et Strychninae Citras (U-St.).

Rp. 1. Ferri citrici ammoniaci 58,0
2. Aquae destillatae 100,0
3. Strychnini puri 1,0
4. Acidi citrici 1,0
5. Aquae destillatae 30,0.

Man löst 1 in 5, ferner 3 und 4 in 5, mischt beide Lösungen, dampft die Mischung zum Syrup ein (bei nicht über 60° C.) streicht diesen auf Platten und bringt in Lamellenform.

Granulae de strychnine (Gall.).

Rp. Strychnini puri 0,1 g
Sacchari lactis 4,0 „
Gummi arabici puri 1,0 „
Mellis depurati q. s.

Fluat granulae No. 139. Jedes Körnchen enthält 0,001 g Strychnin.

Liquor Strychninae Acetatis (Nat. form.).

Hall's solution of Strychnine.

Rp. Strychnini acetat	2,1 g
Acet. (6 Proc.)	85,0 com
Spiritus (94 Vol.-Proc.)	250,0 "
Thiuronum Carthageni compositum	10,0 "
Aquae	q. s. ad 1,0 l.

Linalmentum autamanreticum ORSINIUS.

Rp. Strychnini puri	1,0
Oil Amygdalarum	12,0

Linalmentum stimulosum NIELBOER.

Rp. Strychnini puri	1,0
Oil Olivae	25,0

Pillulae Aloini, Strychninae et Belladonnae (Nat. form.).

Rp. Aloini	1,5 g
Strychnini puri	0,05 "
Extracti Belladonnae foliorum spiritalis	0,8 "

Piant pilulae No. 100.

Pillulae Aloini, Strychninae et Belladonnae compositae (Nat. form.).

Rp. Aloini	1,5 g
Strychnini puri	0,05 "
Extracti Belladonnae foliorum spiritalis	0,8 "
Extracti Rhamni Purshianae	0,25 "

Piant pilulae No. 100.

Pillulae antidyspepticae (Nat. form.).

Antidyspeptic Pill.	
Rp. Strychnini puri	0,15 g
Indicia Ipecacuanhae	0,05 "

Baume's Mittel gegen Magenleiden. Ist ein homöopathisches Geheimmittel (Tinktur), anscheinend Spuren von Strychnin enthaltend.

Extracti Belladonnae

foliorum spiritalis 0,85 g

Masse Hydragryi

(6. S. 38)

Extracti Colocythidis

compositi ad 15,0 "

Piant pilulae No. 100

Sirop de sulfate de strychnine (Gall.)

Rp. Strychnini sulfurici	0,95 g
Aquae destillatae	4,0 "
Sirupus Sacchari	106,0 "

Siropus Ferri Phosphatis cum Quina et Strychnina (Brit.). Easton's Sirop.

Rp. 1. Ferri in filis	8,0 g
2. Acidi phosphurici (66 Proc.)	49,5 com
3. Aquae destillatae	80,5 "
4. Strychnini puri	0,57 g
5. Chinini sulfurici	14,5 "
6. Sirupus Sacchari	700,0 com
7. Aquae	q. s. ad 1,0 l.

Mas Met 1 in 2 und 3 unter Erwärmen, Met dann noch 4 und 5, filtrir diese Lösung in 6 und wäscht das Filter mit 7 nach

U-St.
Siropus Ferri, Quinae et Strychninae Phosphatum (U-St.).

Rp. 1. Ferri phosphurici solubilis	
(n. Bd. I. S. 1127)	80,0 g
2. Chinini sulfurici	30,0 "
3. Strychnini puri	0,5 "
4. Acidi phosphurici (85 Proc.)	48,0 com
5. Glycerini	100,0 "
6. Aquae	50,0 "
7. Sirupus Sacchari	q. s. ad 1,0 l.

Man Met 1 in 6 unter Erwärmen, Met 2 und 3 sowie 4 zu, filtrir nach völliger Auflösung in 6 und 700 mit 7 auf.

Strychnos.

Gattung der Loganiaceae — Strychnae.

1. *Strychnos nux vomica* L. Heimisch von Vorderindien durch Hinterindien bis nach Nordaustralien. Kurzstämmiger Baum mit kurzgestielten, eiförmigen, derben, 3—5nervigen Blättern. Blütenstand eine gipfelständige Trugdold. Die meist 5zähligen Blüten sind grüngelb, stieltrichterförmig mit sitzenden Antheren. Frucht eine derbschalige Beere, die in einer weissen, gallertigen Pulpa 1—3 aufrecht gestellte Samen enthält. Verwendung finden die Samen:

† Samen *Strychni* (Austr. Germ. Helv.). *Nux vomica* (Brit. U-St.). *Nucca vomicae*. — Brechnuss. Krühenaugen. Strychnossamen. — Noix vomique (Gall.).

Beschreibung. Die Samen sind flach, kreisrund, Durchmesser bis 20 mm, Dicke bis 6 mm, am Rande abgerundet mit in der Mitte herumlaufendem Kiel. Häufig verbogen, graugelb. Sie sind durch anliegende, gegen die Peripherie gerichtete Haare glänzend, über den Haaren finden sich stellenweise Fetzen eines mattgrauen Häutchens (Reste der Fruchtpulpa). Der Mittelpunkt beider Seiten oder einer ist gewöhnlich warzenförmig erhöht, ebenso eine Stelle des Randes. Zwischen dieser Stelle und dem erhabenen Centrum verläuft anweilen eine flach-erhabene Linie. Die Erhabenheit im Centrum ist das Hilum, die Warze am Rande die Mikropyle, die Erhabenheit zwischen beiden zeigt die Lage des Embryo an. Derselbe ist etwa 6 mm lang, er besteht aus dem keulenförmigen Würzelchen und zwei herzförmigen, deutlich adrigen Keimblättern. Das Würzelchen ist gegen

die Mikropyle gerichtet. Das reichliche Endosperm ist durch einen Spalt in zwei Hälften getheilt, zwischen denen der Embryo liegt. Man erkennt diese Verhältnisse, wenn man den Samen längere Zeit in heissem Wasser aufweicht und dann spaltet (Fig. 154).

Die sehr dünne Samenschale besteht aus der Epidermis und der aus zusammengefallenen Zellen gebildeten Nährschicht. Die Epidermiszellen sind zu Haaren ausgewachsen, die dicht am Grunde umbiegen. Der unterste, gerade gestaltete Theil ist stark verdickt und porös, die Haare selbst haben Verdickungsleisten in Form fast gerade verlaufender abgerundeter Bänder. — Die Zellen des Endosperms sind stark verdickt. Sie enthalten Plasma, Zucker, fettes Oel und Aleuronekörner, die bis 50μ gross werden, mit Globoiden. Nach Behandlung von Schnitten mit Jodjodkalium sieht man, dass die Wände von Gruppen feiner Poren vollständig durchbohrt sind (Fig. 155). Geschmack stark und anhaltend bitter.

Bestandtheile. Die Samen verdanken ihre Giftigkeit zwei Alkaloiden: Strychnin und Brucin. Der Gesamtgehalt davon schwankt von 0,23 bis 5,34 Proc., Durchschnitt etwa 2,5 Proc. Der Gehalt an Strychnin allein beträgt etwas weniger als die Hälfte. Die Alkaloide sind an Igasursäure, die mit der Kaffoegerbsäure identisch zu sein scheint, gebunden. Das Endosperm enthält beide Alkaloide, der Embryo nur Brucin. Ausserdem enthalten die Samen ein Glukosid: Loganin. Der Fettgehalt beträgt 3,1–4,1 Proc., das Fett enthält Oel-, Palmitin-, Caprin-, Capron- und Buttersäure. Endlich enthalten sie 11 Proc. Protein und einen nicht krystallisirenden Zucker: Seminose.

Zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes nach KALLER werden in einem 200 g-Glas 12 g gepulverter Samen mit 80 g Aether und 40 g Chloroform übergossen. Nach $\frac{1}{2}$ Stunde fügt man 10 ccm Ammoniak hinzu und schüttelt während einer Stunde wiederholt kräftig um. Dann giebt man in 2–3 Portionen 15–20 ccm Wasser hinzu, schüttelt wiederum anhaltend um, bis die Lösung klar geworden ist. Dann giesst man 100 g der Flüssigkeit (= 10 g Samen) ab und schüttelt in einem Scheidetrichter so lange mit 0,5 proc. Salzsäure aus, bis einige Tropfen derselben mit MEYER'schem Reagens keine Trübung mehr geben. Die wässrige Alkaloidlösung wird dann in den Scheidetrichter zurückgebracht, mit Ammoniak alkalisch gemacht und mit einem Gemenge von 3 Th. Chloroform und 1 Th. Aether so lange ausgeschüttelt, bis eine kleine Probe desselben verdunstet und mit 0,5 proc. Salzsäure aufgenommen, mit MEYER'schem Reagens keine Trübung mehr giebt. Die vereinigten, nöthigenfalls filtrirten Chloroform-Aetherlösungen werden aus einem tarirten Kolbchen abdestillirt und der Rückstand zum konstanten Gewicht getrocknet. Sein Gewicht $\times 10$ = Alkaloidgehalt.

Zur titrimetrischen Bestimmung wird der Rückstand in wenig (etwa 5 ccm) Chloroform unter gelindem Erwärmen gelöst, 40 ccm Aether, 10 ccm Wasser und 1 Tropfen alkoholischer Jod- α -Nädlösung (1:100) zugegeben und 10 ccm $\frac{1}{10}$ -N.-Salzsäure zulassen gelassen. Dann wird kräftig umgeschüttelt und mit $\frac{1}{10}$ -N.-Ammoniak zurücktitrirt, bis die wässrige Flüssigkeit sich roth färbt. — 1 ccm $\frac{1}{10}$ -N.-Salzsäure = 0,9364 g Alkaloid. (Germ. verlangt mindestens 2,504 Proc.)

Zur Trennung des Strychnins und Brucins werden 0,3 g des getrockneten Alkaloidgemenges in einem Erlenmeyerkolben in 10 ccm 10 proc. Schwefelsäure im Wasserbade gelöst. Nach dem Erkalten setzt man 1 ccm konz. Salpetersäure (spez. Gew. 1,41–1,42) zu und schüttelt um. Man lässt dann $1\frac{1}{2}$ Stunden bei gewöhnlicher Temperatur stehen, fügt 40 g Chloroform und 40 g Aether zu, schüttelt gut um, giebt 10 ccm Ammoniak hinzu



Fig. 154. Samen Strychnos. 1. von aussen, m Mikropyle. 2. Der Länge nach aufgeschnitten, m Mikropyle, r Radicula, e Keimblätter, end Endosperm, l Samenschale. 3. Quer durchgeschnitten.



Fig. 155. Schnitt durch das Endosperm von Strychnos nuxvomica. In den Zellen Aleuronekörner.

und schüttelt während einiger Minuten kräftig um. Hierauf giesst man 40 g der Aether-Chloroformlösung (= 0,15 g Alkaloidgemenge) ab, filtrirt in ein tarirtes Kolbchen und destillirt im Wasserbade bis auf einen geringen Rest ab, den man weghlässt. Der Rückstand wird bei 25–100° C. getrocknet und gewogen. Er besteht aus Strychnin.

Zubereitung und Aufbewahrung. Das Pulvern der ganzen Samen bietet Schwierigkeiten. Man zerschneidet sie deshalb gröblich, oder man zerstampft sie nach mehrförmigem Trocknen soweit als möglich im Stößmörser, oder man setzt sie auf einem Siebe Wasserdämpfen aus (Gall.), bis sie soweit erweicht sind, dass sie sich in Scheiben zerschneiden lassen; alsdann werden sie längere Zeit im Trockenschrank, oder solange bei Wasserbadwärme getrocknet, bis sie sich in einem Mörser oder auf einer Mühle pulvern lassen. Man verwandelt sie so vollständig als möglich in ein gleichförmiges Pulver und hält ein feines zur Rezeptur und ein grobes für Auszüge vorrätig; es ist nicht zulässig, aus letzterem durch Absieben ein feineres herzustellen, da das alkaloidhaltige Endosperm und die unwirksamen Schalentheile nicht gleichmäßig durchs Sieb gehen; auch darf nur der zuletzt auf dem Sieb zurückbleibende, haarig-wollige Theil (am besten durch Verbrennen) beseitigt werden. Der Arbeiter benutze eine Schutzmaske und einen Mörser mit Kappe.

Abgesehen davon, dass das käufliche Pulver 2–3 mal so theuer ist, wie das selbst-bereitete, spricht auch der Umstand zu Gunsten des letzteren, dass man es einem gekauften Pulver nicht ansehen kann, ob bei seiner Herstellung nicht etwa ein Einweichen in Wasser, stärkeres Erhitzen u. dergl. angewendet worden sind. Das Pulver soll hellgrün sein, ein andersfarbiges weise man zurück. Germ. IV hat durch eine ausführliche Prüfungsvorschrift die Möglichkeit gegeben, die richtige Beschaffenheit eines Strychnosamenpulvers festzustellen.

Das Pulvis Seminiae Strychni eine epidermide des Handels aus geschälten Samen, das sich besonders zur Extraktbereitung eignet, entspricht streng genommen nicht den Forderungen des Arzneibuches, da es stärker ist als das aus ungeschälten Samen.

Strychnosamen und ihre Zubereitungen sind vorsichtig aufzubewahren. Sie sind dem freien Verkehr entzogen und dürfen nur gegen ärztliche Verordnung abgegeben werden.

Anwendung. Bei Verdauungsschwäche, veraltetem Magenkatarrh, Durchfall, Cholera, Lähmungen, Nervenleiden innerlich in der Form des Extrakts oder der Tinktur, seltener als Pulver. (Vergl. Strychninum.) Für letzteres ist die

Grösste Einzelgabe:	Germ. Halv. 0,1	Austr. 0,12	Brit. 0,25
Grösste Tagesgabe:	" " 0,2	" 0,5	—

Pferden und Rindern giebt man das Pulver zu 2–4 g; Ziegen und Schafen 0,5–1 g; Schweinen 0,4–0,8 g. Das grobe Pulver wird bisweilen zur Vertilgung von Raubthieren (gegen Giftschnecken) gebraucht; in der Regel zieht man hier das zuverlässigere Strychnin vor.

Die Homöopathen geben Nux vomica bei Magenleiden und Hämorrhoiden.

Aqua Strychni Rademacheri (Ergänz.). **Aqua Nucum vomicarum Rademacheri.** 32 Th. grob gepulverte Brechnüsse lässt man mit 3 Th. Weingeist und 54 Th. Wasser 24 Stunden stehen und destillirt dann 48 Th. ab. Den Destillationsrückstand verbrennt man, denn dieser, nicht das Destillat, enthält die Alkaloide.

† **Extractum Strychni aquosum** (Ergänz.). **Wässriges Brechnussextrakt.** 1 Th. grob gepulverte Brechnüsse lässt man zuerst mit 4, dann mit 3 Th. kochendem Wasser übergossen je 24 Stunden stehen und dampft die Pressflüssigkeiten zu einem trocknen Extrakte ein. Ausbeute etwa 17 Proc. Gelbbraun, in Wasser trübe löslich, nicht hygroscopisch. Vorsichtig aufzubewahren. Innerlich zu 0,05–0,15. Grösste Einzelgabe 0,2, grösste Tagesgabe 0,5 (Lewyn).

† **Extractum Strychni.** **Extractum Nucis vomicae.** **Extractum Strychni seu Nucum vomicarum spirituosum.** — **Brechnussextrakt.** — **Extrait de noix vomique.** — **Extract of Nux vomica.** Germ.: 10 Th. grob gepulverte Brechnüsse zieht man zuerst mit 20, dann mit 15 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.) je 24 Stunden bei höchstens 40° C. aus und dampft die filtrirten Auszüge zur Trockne ein. Ausbeute 7–8 Proc. Alkaloidgehalt = mindestens 17,47 Proc. — **Helv.:** 100 Th. Brechnuss (VI) entfettet man durch hinterlassen, trocknet bei gelinder Wärme und erschöpft im Verdampfungswage (s. Bd. I, S. 925 die Fussnote) mit verdünntem Weingeist (62 proc.; zum Befeuigen 50 Th.), verdunstet den Auszug bis auf 50 Th., filtrirt und dampft zur Trockne ein. Alkaloidgehalt = 15 Proc. — **Austr.:** Wie **Extractum Aconiti radice** Austr. (Bd. I, S. 155). — **Brit.:**

500 cem Extractum Nucis vomicae liquidum Brit. dampft man nach Abdestilliren des Weingeistes mit q. s. Milchsucker ein, so dass man 150 g dickes (firm) Extrakt erhält. Die erforderliche Menge Sacchar. Lactis findet man, indem man 50 cem zum dicken Extrakt eindampft und die an 15 g fehlende Gewichtsmenge mit 10 multipliziert. Enthält 5 Proc. Strychnin. — U-St.: 1000 g Brechnuss (Nr. 60) digerirt man 48 Stunden mit einer Mischung aus 750 cem Weingeist (91 proc.), 250 cem Wasser und 50 cem Essigsäure (36 proc.) und erschöpft dann im Verdrängungswege mit q. s. einer Mischung aus 750 cem Weingeist und 250 cem Wasser; man destillirt den Weingeist ab, dampft den Rückstand auf etwa 150 g ein, bringt ihn unter Nachspülen mit 50 cem Wasser in eine $\frac{1}{2}$ -l-Flasche, lässt erkalten und wäscht nun wiederholt unter behutsamem Schwenken (nicht Schütteln!) mit je $\frac{1}{4}$ Raumth. Aether, bis derselbe auf Papier keinen Fettilack mehr hinterlässt. Von den ätherischen Auszügen destillirt man den Aether ab, fügt zu dem öligen Rückstand 15 cem kochendes Wasser und Essigsäure tropfenweise bis zur sauren Reaktion, filtrirt durch ein gekostetes Filter, wäscht mit wenig Wasser nach, vereinigt das Filtrat mit dem Extrakt und dampft auf 200 g ein. Man bestimmt nun in Proben von 4–5 g den Alkaloid- und Feuchtigkeitsgehalt und bereitet durch Zusatz von q. s. Milchsucker und Eindampfen zur Trockne ein Extrakt mit 15 Proc. Gesamtalkaloiden. — Gall.: Man macerirt 1 Th. gerspelte Brechnuss je 3 Tage mit 6, dann mit 2 Th. Weingeist von 80 Proc., destillirt von den Pressflüssigkeiten den Weingeist ab und dampft den Rückstand zur Pillankonsistenz ein. — Bei Darstellung dieses Extrakts sind die vorgeschriebenen Wärme- und Zeitangaben, sowie die Stärke der Lösungsmittel aufs peinlichste einzuhalten, da hiervon wesentlich Extraktausbeute und richtiger Alkaloidgehalt abhängt. Der letztere wird festgesetzt:

von Germ.	Helv. U-St.	Brit.
auf mindestens 17,47 Proc.	15 Proc.	5 Proc. Strychnin.

Strychnos-Extrakt ist vorsichtig und vor Feuchtigkeit geschützt aufzubewahren. Das Präparat der Germ. besitzt die unangenehme Eigenschaft, in den Standgefäßen zusammenzufließen, so dass man es denselben nur nach vorherigen Erweichen in der Wärme entnehmen kann. Man pflegt es deshalb scharf ausgetrocknet in groben Stücken in möglichst kleinen Hafengefäßen, deren Korkverschluss man mit Paraffin dichtet, über Aetzkalk aufzubewahren. Das Zusammenfließen wird dem Gehalt an fettem Oele zugeschrieben und zu dessen Entfernung vorgeschlagen, bei der Darstellung das noch dickflüssige Extrakt mit Petroläther zu waschen. Auch ist empfohlen worden, den weingeistigen Auszug nach Abdestilliren des Weingeistes mit 10 Proc. Paraffin bei 70–80° C. zu schütteln und nach dem Erkalten die Fett und Farbstoffe einschliessende Schicht zu entfernen. Am einfachsten ist die Darstellung aus entfalteten Samen, wie sie Helv. vorschreibt. — Innerlich zu 0,01–0,05 in Pillen, äusserlich in Salbenform.

Grösste Einzelgabe: Germ. 0,05	Helv. Austr. 0,05	Brit. 0,05.
Grösste Tagesgabe: „ 0,1	„ „ 0,15	—

Ueber vorzüglich zu haltende Lösung des Extrakts s. Bll. I, S. 1074.

Zur Alkaloidbestimmung bringt man 1,5 g trockenes, fein gepulvertes Extrakt in ein 150 g-Glas mit 10 g Wasser und schüttelt bis zur gleichmässigen Mischung gut um. Dann fügt man 30 g Chloroform und 60 g Aether zu, schüttelt wieder um und giebt 5 cem Ammoniak hinzu. Dann schüttelt man wieder, lässt 30 Minuten stehen, worauf sich die Flüssigkeiten getrennt haben werden, giesst 60 g der Aether-Chloroformlösung (= 1 g Extrakt) ab, filtrirt, wenn nöthig, destillirt aus einem gewogenen Kolbchen ab, trocknet und wägt. (Vergl. S. 983). Zur Titration verfährt man ebenfalls wie S. 983 angegeben.

† Extractum Strychni fluidum. Extractum Nucis vomicae liquidum seu fluidum. Liquid or Fluid Extract of Nux vomica. Brit.: 500 g gepulverte Brechnuss (Nr. 20) erschöpft man l. a. mit Weingeist von 70 Vol-Proc. im Verdrängungswege (zum Befüllen 250 cem); man fängt die ersten 375 cem Perkolat für sich auf, giesst nach, bis man etwa 1875 cem Weingeist verbraucht hat, presst den Rückstand aus, vereinigt die Pressflüssigkeit mit dem zweiten Auszuge, destillirt den Weingeist davon ab, dampft den Rückstand auf 31 cem ein und fügt 93 cem Weingeist (90 vol-proc.) hinzu. Man vereinigt diese Mischung mit dem ersten Auszuge, bestimmt dann den Alkaloidgehalt und bereitet durch Zusatz von q. s. Weingeist (70 vol-proc.) ein Extrakt mit 1,5 g Strychnin in 100 cem. — U-St.: 1000 g gepulverte Brechnuss (No. 60) digerirt man 48 Stunden mit einer Mischung aus 750 cem Weingeist (91 proc.), 250 cem Wasser und 50 cem Essigsäure (36 proc.), erschöpft dann l. a. im Verdrängungswege mit einer Mischung aus 750 cem Weingeist und 250 cem Wasser, destillirt den Weingeist ab, dampft den Rückstand auf 200 g ein, bestimmt in einer Probe von 4 g den Alkaloidgehalt, fügt dann 300 cem Weingeist (91 proc.) und zuletzt so viel von einer Mischung aus 3 Raumth. Weingeist und 1 Raumth. Wasser zu, dass das Fluidextrakt in 100 cem 1,5 g Gesamtalkaloide enthält. Gabe 0,06–0,18.

† **Tinctura Strychni.** *Tinctura Nucis vomicae.* Brechnusstinktur. Krähenaugen- oder Strychnostinktur. Têsture ou Alcoolé de noix vomique. Tincture of Nux vomica. Germ.: Aus 1 Th. grob gepulverter Brechnuss und 10 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.) durch Maceration. — Helv.: Aus 10 Th. Brechnuss (VI) und q. a. verdünntem Weingeist (62 proc.) im Verdrängungswege; man beleuchtet mit 10 Th., fängt die ersten 95 Th. Perkolat für sich auf und bereitet f. a. 100 Th. Tinktur. — Austr.: Wie *Tinctura Aconiti radialis* Austr. (Bd. I, S. 155.) — Brit.: 100 cem Extractum Nucis vomicae liquidum Brit. mischt man mit 150 cem Wasser und 350 cem Weingeist von 90 Vol.-Proc. — U-St.: 20 g bei 100°C. getrocknetes Extractum Nucis vomicae U-St. löst man in so viel einer Mischung aus 8 Raumth. Weingeist (91 proc.) und 1 Raumth. Wasser, dass man 1000 cem Tinktur enthält. — Gall.: Aus 1 Th. grob gepulverter Brechnuss und 5 Th. Weingeist (80 proc.) durch 10 tägige Maceration. Klare, gelbe, sehr bittere Flüssigkeit. 5 Tropfen geben mit 10 Tropfen verdünnter Schwefelsäure im Wasserbade eingedampft violette Färbung, die auf Wassereinsatz verschwindet.

Der Strychningehalt soll betragen nach:

Germ.	U-St.	Brit.
0,251 g in 100 g	0,3 g in 100 cem	0,24–0,26 g Strychnin in 100 cem.

Innerlich zu 2–10 Tropfen, besonders häufig als Bestandtheil der sogen. Cholersinturen; äusserlich in weingeistigen Mischungen gegen Rheuma. — Vorsichtig aufzubewahren.

Grösste Einzelgabe: Germ. 1,0	Helv. 0,5	Austr. 1,0	Brit. 0,9
Grösste Tagesgabe: " 2,0	" 2,0	" 3,0	—

† **Tinctura Strychni aetherea** (Ergänzb.). Aetherische Brechnusstinktur. Aus 1 Th. grob gepulverter Brechnuss, 2,5 Th. Aether, 7,5 Th. Weingeist (87 proc.), Aufbewahrung und Anwendung wie bei der vorigen.

† **Tinctura Strychni Rademacheri** (Ergänzb.). **Rademacher's Brechnusstinktur.** Aus 1 Th. grob gepulverter Brechnuss, 3 Th. Weingeist (87 proc.), 3 Th. Wasser durch 3 tägige Maceration.

Guttae antemeticas KIRBY.

Rp. Aquae Lauraceae 10,0

Tincturae Strychni 8,0

Bei Erbrechen der Schwangeren zu 10 Tropfen

Guttae anticholericas BUNGE.

Rp. Tincturae Cinnaomoni

Tincturae Opli alnptile

Tincturae Strychni acidae

Tincturae Zingiberis aa

Jeinlich 15–25 Tropfen.

Guttae antidysentericae RADEMACHER.

Rp. Tincturae Castor. Caust.

Tincturae Strychni aa 10,0.

Pilulae antiparalyticae TRINUS.

Rp. Extracti Strychni aquosi

Semina Strychni aa 4,0

Mucilaginis Gummi Arabici q. a.

Man formt 100 Pillen. Bei Lähmungen.

Pilulae contra incontinentiam urinae

GRISOLE (vel MORSE).

Rp. Extracti Strychni 0,25

Puri phosphorici oxydatis 3,0

Extracti Quassiae 2,0

Radialis Gentianae q. a.

Zu 30 Pillen.

Pilulae Strychni catharticae MACKENZIE.

Rp. Extracti Strychni 1,0

Extracti Colocynthis compositi

Extracti Hyocyami

Extracti Rhei compositi. aa 4,0.

Man formt 50 Pillen.

Pulveres antieardialgici VOLT.

Rp. Extracti Strychni 0,04

Mucosi subultrici 0,03

Magnesi carbonici 0,2

Elaeocochleari Menthae piperitae 0,6

Pentur talis doses x ad chartam contem.

Bei Magenkrampf bis zu 6 Stck täglich.

Pulvis antidiurepticus HEN.

Rp. Semina Strychni 1,5

Liqui Quassiae 2,0

Calci carbonici 2,0.

Divide in partes aequales XX. 2mal täglich mit Pulver.

Tinctura contra incontinentiam urinae.

Rp. Tincturae Ferri pomatae

Tincturae Strychni aa 10,0.

Morgens und abends 10 Tropfen in Zuckerwasser.

Tinctura Strychni acida.

I.

Rp. Semina Strychni gr. pulv. 50,0

Acidi sulfurici 2,0

Spiritus diluti 500,0.

II. Formul. Régimentaire.

Rp. 1. Semina Strychni macul. 50,0

2. Spiritus 120,0

3. Acidi sulfurici 4,0

4. Spiritus 120,0.

Man macerirt I mit 2 vier Tage, nach Quassa von 3 nach vier Tage, presst, macerirt nochmals mit 4 und mischt die Pressflüssigkeiten.

Vel. Electuarium antidysentericum.

Rp. Semina Strychni 10,0

Catechu 30,0

Radialis Albucae 100,0

Radialis Gentianae 100,0

Rhizoma Asari 50,0

Magnesi carbonici 15,0

Fariuae Secula 200,0

Aqua q. a.

Bei Ruhr der Pferde nöthiglich lehnuret gross.

II. Strychnos Ignatii Berg.¹⁾ Heimisch auf den Philippinen. Kletterstrauch. Frucht doppelt so gross wie von I, grün, mit grünlicher Pulpe und in derselben bis 40 Samen, welche Verwendung finden:

† Samen Ignatii. Faba Ignatii. Faba indica febrifuga. — Ignatiusbohne. Ignatzbohne. — Fève de Saint-Ignace (Gall.). — St. Ignatius-Beans.

Beschreibung. Die Samen sind bis 3 cm lang, im Umriss eiförmig, aber durch gegenseitigen Druck kantig, grau oder braun, meist von der Samenschale entblösst, die mit dem Fruchtfleisch vereinigt bleibt. Wo sie sich am Samen befindet, ist sie haarig, wie bei I. Der Nabel liegt in einer kleinen Vertiefung an einer der Kanten. Das Endosperm ist hornartig, zuweilen hell durchscheinend. Der Embryo mit dickerer Radicula und kleineren Keimblättern wie I.

Im Pulver der Samen fehlen die Haare entweder oder, wenn sie vorhanden sind, sind sie durch Reste der Pulpa zu Bündeln zusammengeklebt.

Bestandtheile. Alkaloide wie bei I in einer Gesamtmenge von 1,25—3,39 Proc., Strychnin 0,84—1,65, Brucin 0,88—1,35 Proc., Loganin, Igsaursäure wie I.

Verwechslung. Unter dem Namen Fava de S. Ignacio werden in Mittel- und Südamerika andere Samen, unter denen sich die von *Pterodon pubescens* Benth. (Leguminosae) befinden, angewendet.

Hinsichtlich **Aufbewahrung** und **Anwendung** gilt das Gleiche wie für Samen Strychni. Höchstgabe 0,03—0,04.

† **Tinctura Ignatiae.** Tinctura Seminis Ignatii. Tinctura of Ignatia. Wie Tinctura Strychni zu bereiten. — Nat. form.: Aus 10 Th. grob gepulverten Samen und q. s. einer Mischung aus 8 Th. Weingeist (91 proc.) und 1 Th. Wasser im Verdrängungsweg. Man befeuchtet mit 10 Th., fängt die ersten 90 Th. Perkolat für sich auf und stellt l. s. 100 Th. Tinktur her. Hierin bestimmt man den Trockenrückstand und fügt dann so viel der weingeistigen Mischung hinzu, dass man eine Tinktur mit 1 Proc. Trockenextrakt erhält. Die Angabe der Nat. form., dass 100 Th. der Tinktur 10 Th. Ignatia entsprechen, trifft natürlich nur zu, sobald die Samen rund 10 Proc. Trockenextrakt liefern.

† **Tinctura (Seminis) Ignatii selda.** Aus 50,0 grob gepulv. Samen, 3,0 Schwefelsäure, 500,0 verdünntem Weingeist.

Als grösste Einzelgabe wäre für diese und die vorige Tinktur schon 0,4 anzunehmen.

† **Guttae amarae secundum Baumé** (Gall.).

Tinctura Bauméana.

Guttae amarae de Baumé.

Rp. Seminis Ignatii masati	500,0
Kalk carbonat.	5,0
Pulviscula splendens	1,0
Spiritus dilut. (60 proc.)	1000,0

Durch 100faches Anzählen.

Hämorrhoidenpulver von Rich. BERNH. Meliszucker mit einer Spur Strychnosamen.

Kirschner's Mittel gegen Bettlässern enthalten als wirksame Bestandtheile Strychnosextrakt und Eisen.

Nervenkapseln von F. G. LAROSSE (Paris) enthalten Leberthron, Sadebaumöl, Kampher und Strychnosextrakt.

Styrax.

Styrax (Brit. Germ. U-St.). **Styrax liquidus** (Austr. Helv.). **Storax.** **Balsamum Storacis.** — **Storax.** Flüssiger Storax. — **Styrax Liquide** (Gall.).

Ist I. der aus vorher verletzten Stämmen von **Liquidambar orientalis** Miller (**Hamamelidaceae** — **Bucklandioidae** — **Altingiaceae**) gewonnene Balsam. Der einem Aehnliche Baum ist heimisch in der südwestlichen Ecke von Kleinasien. Zu Ende des Frühlings werden die Ästhe angeschnitten, und der Balsam entsteht in zunächst

¹⁾ Nach BENTHAM ist vielleicht nicht diese, sondern *Strychnos multiflora* Benth. die Stammpflanze.

schizogenen, später lysigen werdenden Behältern des Holzes. Die äusseren Theile desselben und die Rinde werden abgehackt, der Balsam in Wasser ausgekocht und ausgepresst. Er kommt grossentheils über Triest in den Handel. Die Jahresproduktion beträgt etwa 2000 Meter-Centner. Der Pressrückstand liefert die als Räucherwerk noch benutzte *Cortex Thymiamatis* oder *Styrax Calamitus*, unter welchem letzteren Namen auch Kunstprodukte in den Handel kommen.

Beschreibung. Der rohe Balsam ist grau, zäh, klebrig, reichlich Wasser enthaltend, in demselben untersinkend, von angenehmem Geruch nach Benzöl und Perubalsam, und gewürzhaft kratzendem Geschmack. Er ist fast völlig löslich in Aether, Alkohol, Essigäther, Methylalkohol, Amylalkohol, Eisessig, Aceton, theilweise löslich in Petroläther und Toluol, zum grössten Theile löslich in Benzol und Chloroform. Spec. Gew. 1,112—1,115. Da der Styrax anscheinend fast immer verfälscht in den Handel kommt, so hält es schwer, genaue Normen für seine Beschaffenheit aufzustellen. K. Durrmann verlangt Folgendes: 1) Wassergehalt nicht über 30 Proc. 2) Asche nicht über 1 Proc. 3) Alkohollöslicher Antheil nicht unter 60 Proc. 4) Alkoholl unlöslicher Antheil nicht über 3 Proc. Säurezahl 55—75. Esterzahl 35—75. Verseifungszahl (kalt) 100—140.

Authentisch reiner Styrax gab folgende Werthe: Wasser 26,21—40,95 Proc., Asche 0,5—0,92 Proc., in Alkohol löslich 57,14—65,49 Proc., in Alkohol unlöslich 1,45 bis 2,61 Proc., Säurezahl 59,98—70,70. Esterzahl 35,42—74,45, Verseifungszahl (kalt) 104,67—135,36.

Bestandtheile nach VAN ITALLIE. Freie Zimmtsäure 23,1 Proc., Styrol und Vanillin 2,0 Proc., ferner Styracin (Zimmtsäure-Zimmtester), Zimmtsäure-Acetyl-ester, Zimmtsäure-Phenylpropylester, endlich Storacinal $C_{16}H_{14}O_2$, theils frei, theils als Zimmtsäureester.

Verfälschungen. Terpentin, Colophonium, Ricinusöl, Olivenöl und andere fette Oele, pflanzliche Reste, Wasser. Fette Oele drücken die Säurezahl herab, erhöhen die Ester- und Verseifungszahl. Terpentin erhöht die Säurezahl, drückt die Esterzahl herab.

Prüfung. Den Wassergehalt bestimmt man durch Trocknen bei 100°. Solchen getrockneten Styrax benutzt man zur Aschenbestimmung. Den alkohollöslichen Antheil bestimmt man durch Ausziehen von 10 g Styrax mit 96proc. Alkohol, Eindampfen, Trocknen und Wägen des Rückstandes. Es ist natürlich zu beachten, dass dabei das Wasser mit in den Alkohol übergeht.

Bestimmungen nach K. Durrmann. 1) Der Säurezahl: ca. 1 g Styrax löst man kalt in 100 cem 96proc. Alkohol und titirt mit alkoholischer $\frac{1}{2}$ -N.-Kalilauge und Phenolphthalein. Die Anzahl der verbrauchten cem Lauge $\times 28,08$ = Säurezahl.

2) Der Verseifungszahl: ca. 1 g Styrax übergiesst man in einer Literflasche mit 20 cem $\frac{1}{2}$ N. alkoholischer Kalilauge und 50 cem Benzol (0,7 spec. Gew.), lässt verschlossen 24 Stunden bei Zimmertemperatur stehen und titirt mit $\frac{1}{2}$ -N.-Schwefelsäure zurück. — Die Anzahl der gebundenen cem Kalilauge $\times 28,08$ = Verseifungszahl.

3) Der Esterzahl. Man subtrahirt 1 von 2.

Es ist bei diesen Bestimmungen natürlich zu beachten, dass man, wenn man nicht genau 1 g Styrax verwendete, die verbrauchte Lauge auf 1 g umzurechnen hat.

Aufbewahrung. Da die zähe Beschaffenheit des rohen sowohl als des gereinigten Storax eine Entnahme und Vorratung sehr erschwert, so muss man beide in Gefässen aufbewahren, die man ohne Gefahr auf eine heisse Platte oder ins Wasserbad stellen kann, um den Inhalt zu verflüssigen. Man wählt als Stundgefässe für die Offizin Porcellanbüchsen mit eingebrannter Schrift, zur Aufnahme der grösseren Vorräthe aber sturzwandige Einsatzbüchsen aus Weissblech, die sich leicht auswechseln lassen. Es ist darauf zu achten, dass zwischen Rand und Deckel kein Storax hängen bleibt; man reinige diese nach jedem Gebrauch sorgfältig mittels Fliesspapier, das man mit Weingeist befeuchtet hat.

Anwendung. Zum Räuchern, zu Zwecken der Parfümerie und als Bestandtheil von Räucherpapieren, -pulvern und -essenzen. Seine hauptsächlichste Verwendung findet

er aber als billiges und sicher wirkendes Krätzemittel. In der Regel genügt eine 1—2-malige Einarbeitung mit 50 g Styraxliniment; vor- und nachher reinigt man die befallenen Stellen mittels Seife. Obwohl ein durchgewaschener Storax für diesen Zweck genügen würde, soll er doch nach Vorschrift der Arzneibücher anvor einer Reinigung unterworfen werden, bei welcher ein Verlust an flüchtigen Bestandtheilen unvermeidlich ist.

Mischungen von Styrax mit fetten Oelen gelingen nur bei Anwendung gelinder Wärme; bei stärkerem Erhitzen entstehen harzige Ausscheidungen, die nicht wieder gleichmäßig zu vertheilen sind.

Styrax depuratus seu praeparatus. Gereinigter Storax. Prepared Storax. Germ.: Der durch Erhitzen im Wasserbade vom größten Theile des Wassers befreite Storax wird in 22 Weingeist gelöst, filtrirt; der Weingeist durch Eindampfen verjagt. — **Helv.:** Erwärmen auf 90° C., sonst ebenso. — **Austr.:** Lösen in $\frac{1}{2}$ Gewichtstheil Benzol, Filtriren und Eindampfen. — **Brit.:** Wie Germ.; doch ohne Angabe des Verhältnisses. — **E. Distreich:** 1000 Th. Storax schüttelt man in einer Flasche mit 750 Th. Aether bis zur Lösung, fügt 100 Th. entwässertes, gepulvertes Natriumsulfat hinzu, lässt stehen, so lange sich wässrige Flüssigkeit absondert, entfernt diese, filtrirt die ätherische Lösung in bedecktem Trichter und destillirt den Aether ab.

Da das Entwässern unter Erhitzen und das spätere Eindampfen, wenn man es nicht in einer Destillirblase vornimmt und das übergelaufene Styrol wieder mit dem gereinigten Storax vereinigt, keineswegs vortheilhaft für den Balsam ist, so muss das Distreich'sche Verfahren, welches denselben am wenigsten verändert, als das beste bezeichnet werden, umso mehr, als man hiernach 80—85 Proc. Ausbeute erzielt und den Aether zum Theil wieder gewinnt. Germ. und Helv. verlangen mindestens 65 Proc. Ausbeute. — Gereinigter Storax giebt mit 22 Weingeist eine klare Lösung, die durch mehr Weingeist getrübt wird (der Grund liegt nach Evers in der Ausscheidung eines Harzesters der Zimmtsäure); in Aether, Benzol, Schwefelkohlenstoff ist derselbe bis auf einige Flocken klar löslich.

Gereinigter Styrax ist in Essigäther völlig löslich, völlig oder bis auf einen geringen Rückstand löslich in 90 proc. Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol, theilweise löslich in Petroläther, Terpenthin, Schwefelkohlenstoff. Asche: keine bis 0,14 Proc. Säuresahl 56,34—84,00. Esterzahl 105,77—173,00. Verseifungszahl 178,45—257,00. Auch hier stimmen die mit authentischen Sorten ermittelten Werthe mit den angegebenen wenig überein. In Chloroform oder Monobromnaphthalin gelöst, findet er Verwendung zum Einschlüssen mikroskopischer Präparate.

Styrax liquidus expurgatus (Gall.) s. colatus. Styrax liquide purifié. Man schneidet Rohstyrax und presst durch Leinwand oder durch Flanell. Ausbeute etwa 85 Proc. Asche: keine bis 1,02 Proc., in Alkohol löslich 66,4 Proc., in Alkohol unlöslich 2,1 Proc., Verlust bei 100° C. 27,00—34,75 Proc.

Adeps styracatus Distreich.

Wie Adeps balsamicus Distreich, Bd. I, S. 159.

Balsamum antipericolum.

Kräutbalsam.

Rp. Styracis liquid 100,0

Olei Ricini 800,0

mischt man unter gelindem Erwärmen.

Colloplastrum Styracis Distreich.

Rp. Massae ad Colloplastrum 800,0

Rhizomata trid. pulver. 80,0

Sandaracae pulver. 20,0

Acidi salicylici pulver. 6,0

Styracis depurati 25,0

Olei Rosinae 12,0

Aetheris 150,0

Wie Collopl. Arnicae (Bd. I, S. 685) zu bereiten.

Linimentum Styracis.

Storaxliniment. Limentum de styrax.

Ergänz. Helv. F. Herol. Dist.

Rp. 1. Styracis 50 50 70

2. Spiritus 25 — 25 20

3. Oel Lind 25 50 — —

4. Oel Ricini — — 25 10.

Man erwärmt 1 im Wasserbade (1) Rgt 2, zuletzt 3 oder 4 Malen.

Sapo ungulosus cum Styrace E. Distreich.

Mollinum styracinum.

Styrax-Seife.

Rp. Mollin 40,0

Styracis colat 20,0

Saponimentum Styracis Distreich.

Storax-Opodeldoe.

Rp. 1. Saponis steariculi diluiz. 50,0

2. Saponis olivuli + 25,0

3. Natrii caustici 5,0

4. Spiritus 700,0

5. Styracis 200,0

Man löst 1—2 in 4 unter Erwärmen, Rgt 5 hinzu, schüttet nach $\frac{1}{2}$ Stunde, filtrirt und bringt mit Spiritus auf 1000,0.

Sirupus Styracis.

Wie Sirupus Balsami totum Ergänz.

Bd. I, S. 457.

Unguentum Styracis.

Unguentum cum Styrace. Storaxsalbe.

Unguent de styrax.

I. Ergänz.

Rp. Styracis depurati 2,0

Unguenti Elemi 3,0

Unguenti basilici 5,0

II. Gallien.

Rp. 1. Cere. flavae	100,0
2. Colophoni	180,0
3. Eucali	100,0
4. Styracis colat	100,0
5. Olei Olivarum	150,0

Man schmilzt 1—3 und mischt 4—5 hinzu.

III. Münch. Nosokom.-Verfahr.

Rp. Styracis	140,0
Olei Olivarum	20,0
Spiritus	20,0

Unguentum Styracis sulfuratum.

Unguentum Styracis Weinbergk.

Rp. Adipis suill	80,0
Saponis viridis	20,0
Styracis liquidi	15,0
Sulfuris pulverat	15,0
Cretae lavigatae	10,0

Vel.

Händeschmiere für Hände.

Rp. Styracis	10,0
Spiritus	10,0
Aceti pyraligae	60,0

Pasta cosmetica von ROTHEN ist eine Salbe aus Fett, Schwefel und Storax (BISCHOFF).

II. Liquidambar styraciflua L., heimisch von Centralamerika bis zu den mittleren Staaten der Union. Liefert den seltenen amerikanischen *Styrax* oder *Sweet Gum*. Bildet eine halbfeste, schmierige, graue Masse, mit krystallinischen Partikelchen und Pflanzeneresten. Geruch etwas mehr nach Benzoe wie bei L. Fast völlig löslich in Aether, Alkohol, Essigäther, Methylalkohol, Amylalkohol, Eisessig und Aceton, zum grösseren Theile in Benzol und Chloroform, weniger in Toluol und Petroläther.

Bestandtheile nach VAN ITALLIE: Freie Zimmtsäure, Vanillin, Styrol, Styracin, Zimmtsäure-Phenylpropylester, Styresinol, theils frei, theils als Zimmtsäureester. Styresinol ist wahrscheinlich eine isomere Modifikation des Styracins.

III. Auch die anderen Arten der Gattung, nämlich **Liquidambar macrophylla** Oerst. in Centralamerika und **L. formosana** Hance in Südchina und auf Formosa, die übrigens beide wahrscheinlich specifisch von II nicht verschieden sind, liefern Balsame, ebenso die Arten der verwandten Gattung *Altingia*: **A. excelsa** Noronha, heimisch von Yunnan bis Java, liefert *Rasamalharz*; dasselbe enthält Zimmtsäure, Benzaldehyd und Zimmtaldehyd.

Succinum.

Succinum (Ergänzb.). *Ambra citrina* seu *flava*. *Electrum*. — Bernstein. Baltischer Bernstein. Agtstein. — **Succin** (Gall.). Karabé. *Ambra Jaene*. — Amber.

Unter diesen Namen versteht man verschiedene, hauptsächlich an der preussischen Ostseeküste vorkommende fossile Harze. Man unterscheidet: *Succinit*, *Gedanit*, *Glossit*, *Stantionit*, *Beckerit*. Von praktischer Wichtigkeit und der Bernstein im engeren Sinne ist nur der *Succinit*. Er stammt von *Pinites succinifer* Göppert, einer dem *Oligocän* angehörigen Konifere.

Beschreibung. Der rohe Bernstein ist stets von einer Verwitterungskruste bedeckt. Von dieser befreit ist er durchsichtig, durchscheinend oder undurchsichtig, gelb bis braun, selten milchweiss oder schwarz, fettglänzend, im Bruch muschelig, wenig spröde, in der Härte zwischen 2 und 2,5 schwankend, beim Reiben eigenthümlich aromatisch riechend. Schmilzt bei 250—300° C. Spec. Gew. 1,050—1,06. Bernstein ist unlöslich in Aceton, fast unlöslich in Alkohol, Aether, Methylalkohol, Amylalkohol, Benzol, Petroläther, Eisessig, Chloroform, theilweise löslich in Schwefelkohlenstoff und Terpentinöl, löslich in *Epidichlorhydrin*. Geschmolzener Bernstein ist im allgemeinen etwas leichter löslich. Säurezahl 33,4—34,4, Esterzahl 74,5—91,1, Verseifungszahl 108,5—124,5 (nach KREHLE.)

Bestandtheile nach AWEKA. 2 Proc. Bornesolester der *Succinoabietinsäure*, 28 Proc. freie *Succinoabietinsäure* $C_{20}H_{30}O_2$, 70 Proc. Bernsteinsäureester des *Succinoresinols* $C_{12}H_{20}O$, in Alkohol unlöslich, die beiden ersten Bestandtheile sind darin löslich. Ausserdem enthält der Bernstein Schwefel.

Verfälschungen. Kopal giebt keine Esterzahl, ist in Kajuputöl löslich (Bernstein nicht), Kolophonium, in Alkohol löslich. Künstlicher Bernstein wird durch Zusammenpressen kleiner Stücke bei starkem Druck erhalten.

Anwendung. Die bei der Bearbeitung zu Schmuckgegenständen abfallenden Stücke werden als *Succinum raspatum*, *Rasura Succini*, Bernsteingrus zum Räuchern, zur Bereitung von Bernsteinfirnis, zur Darstellung der Bernsteinsäure und des Bernsteinöles benutzt.

Colophonium Succini. Bernsteinkolophon. Der Rückstand von der trockenen Destillation des Bernsteins. Er dient zur Bereitung von Firnissen.

Tinctura Succini. Bernsteininktur. *Teinture ou Alcoolé de succin* (Gall.). Aus 1 Th. gepulvertem Bernstein und 10 Th. 80 proc. Weingeist durch 10 tägige Maceration. **Tinctura Succini aetherea.** Aus 1 Th. gepulvertem Bernstein und 5 Th. Aetherweingeist.

Vernix Succini. Bernsteinlack. Nach STANTEN und BROOKER:

	Fette Lacke.			Mittelack.	Flüchtige Lacke.		
Bernsteinkolophon	85	10	2	1	8	7	6
Bleiglätte	2	1	—	—	—	—	—
Leinölfirnis	50	20	4	2	1	—	—
Terpentinöl	80	60	10	4	10	30	16
Geschmolzener Kopal	—	10	1	1	4	—	—
Terpentinolophon	—	—	1	—	—	—	2
Venet. Terpentin	—	—	—	—	—	1	1

Bernsteinlitt. 1. Eine Lösung von geschmolzenem, dann gepulvertem Bernstein in 2 Th. Schwefelkohlenstoff. 2. Eine Lösung von Kopal in Aether. 3. Befeuchten der Bruchflächen mit Kalilauge und kräftiges Auseinanderdrücken.

Oleum Succini erudum (Ergänz.). — Rohes Bernsteinöl. Durch trockene Destillation aus dem Bernstein gewonnener, dunkelbrauner Theer von unangenehmem Geruch. Sauer. In Alkohol löslich. Spec. Gew. 0,900—0,930.

Oleum Succini rectificatum (Ergänz.). — Gereinigtes Bernsteinöl. Durch Rektifikation des vorigen mittels Wasser aus einer nur zur Hälfte anzufüllenden Glasretorte. — Farblos, allmählich gelb werdend, dünnflüssig, von durchdringendem, unangenehmem Geruch, scharfem Geschmack. Neutral. Spec. Gew. 0,86—0,89. Löslich in 10—12 Th. Weingeist. Mit 3 Th. rauchender Salpetersäure giebt es einen harzartigen Körper von an Moschus erinnerndem Geruch. Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Anwendung. Zu 5—15 Tropfen als krampfstillendes Mittel.

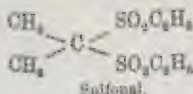
Sulfonalum.

I. † **Sulfonalum** (Austr. Germ. Helv.). Sulphonal (Brit.). Acetone-Diethylsulfone (Gall.). Diäthylsulfondimethylmethan. $(CH_3)_2 : C : (SO_2C_2H_5)_2$. Mol. Gew. = 228.

Darstellung. Dieselbe erfolgt fabrikmässig und muss wegen der widerwärtig riechenden Zwischenprodukte thunlichst fern von bewohnten Gegenden gelegt werden.

Man leitet in eine Mischung von wasserfreiem Mercaptan (C_2H_5SH) und Aceton trockenes Salzsäuregas bis zur Sättigung ein, worauf sich das „Mercaptol“ genannte Kondensationsprodukt beider $(CH_3)_2 : C : (SO_2C_2H_5)_2$ bildet, welches ein widerwärtig riechendes, bei 195—191° C. siedendes Öl darstellt. — Dieses wird zu Sulfonal oxydirt, indem man es mit einer 5procentigen Kaliumpermanganatlösung schüttelt und das entstehende Alkali durch jeweilige Zugabe von Essigsäure oder verdünnter Schwefelsäure neutralisirt. — Das sich abscheidende Sulfonal wird durch Umkrystallisiren aus siedendem Alkohol rein erhalten.

Eigenschaften. Das Sulfonal bildet farblose, luftbeständige, prismatische Krystalle, welche bei 125—126° C. schmelzen, bei etwa 300° C. fast ohne Zersetzung sieden und entzündet mit leuchtender Flamme und unter Verbreitung des Geruches nach verbrennendem Schwefel ohne Rückstand flüchtig sind. — Es löst sich in etwa 15 Th. siedendem Wasser



oder in 500 Th. Wasser von 15° C.; ferner löst es sich in 195 Th. Aether von 15° C., in 2 Th. siedendem Alkohol oder in 65 Th. Alkohol von 15° C. oder in 110 Th. 50procentigem Alkohol von 15° C. Die Lösungen sind neutral.

Gegen chemische Einwirkungen zeigt das Sulfonal eine ausserordentliche Beständigkeit; es wird weder von Säuren, noch von Alkalien, noch von Oxydationsmitteln, und zwar weder in der Kälte noch in der Wärme angegriffen. So wirkt conc. Salzsäure überhaupt nicht, conc. Schwefelsäure auch in der Wärme kaum ein; ebenso ist es beständig gegen rauchende Salpetersäure und gegen Königswasser. Chlor und Brom sind selbst in der Wärme ohne jeden Einfluss. — Auf diese ausserordentliche Beständigkeit ist es zurückzuführen, dass eigentliche Identitätsreaktionen für diese Verbindung zur Zeit noch vollkommen fehlen.

Erhitzt man 0,1 g Sulfonal mit etwa 0,3 g Cyankalium, so tritt der widerwärtige Mercaptangeruch auf; die Lösung der Schmelze in Wasser giebt nach dem Ansäuern mit Salzsäure auf Zusatz von Ferrichlorid (durch Bildung von Ferrirhodanid) blutrothe Färbung. — Die Rückbildung von Mercaptan kann auch noch bewirkt werden durch Erhitzen des Sulfonals mit Gallussäure oder Pyrogallussäure oder mit Holzkohlenpulver.

Prüfung. Für die Reinheit des Sulfonals kommen nachstehende Punkte in Betracht: 1) Es sei farblos, geruchlos und geschmacklos und schmelze bei 125–126° C. Präparate, welche gefärbt sind oder Geruch besitzen oder niedriger schmelzen, sind eben nicht rein. — 2) Man löse 1 g Sulfonal unter Erwärmen in 50 cem Wasser. Während des Erhitzens darf kein Geruch (nach Mercaptan oder Mercaptol) auftreten. Nach dem Erkalten filtrirt man von den ausgeschiedenen Krystallen ab. Das Filtrat darf weder durch Baryumnitrat- (Schwefelsäure) noch durch Silbernitratlösung (Chloride) verändert werden. — 3) Fügt man zu 10 cem des Filtrates 1 Tropfen Kaliumpermanganatlösung, so darf nicht sofort Entfärbung eintreten, widrigenfalls enthält das Präparat noch oxydationsfähige (organische) Verunreinigungen. — 4) 0,5 g Sulfonal mischen, auf dem Platinbleche erhitzt, verbrennen, ohne einen Rückstand zu hinterlassen.

Aufbewahrung. Das Sulfonal wird zu den vorsichtig aufzubewahrenden Arzneimitteln gerechnet. Dagegen ist es weder hygroskopisch noch lichtempfindlich.

Anwendung. Sulfonal ist, innerlich genommen, ein (nicht narkotisches) Schlafmittel. Es unterstützt das natürliche Schlafbedürfnis und ruft dasselbe, wenn es nicht vorhanden ist, hervor. Giebt man es in Substanz, so tritt die Wirkung wegen seiner schwierigen Löslichkeit nur langsam ein. Will man die Wirkung rascher eintreten lassen, so muss man es in einem heissen Getränke gelöst geben und zwar 3–4 Stunden vor dem Zubettgehen. Von dem Chloralhydrat unterscheidet es sich vortheilhaft durch das Fehlen einer ungünstigen Wirkung auf das Herz. Nach längerem Sulfonalgebrauch sind bisweilen gesundheitliche Störungen beobachtet worden unter Auftreten von Hämatorporphyrin im Urin. Höchstgaben: *pro dosi* 2,0 g (Aust. Germ.), 4,0 g (Helv.) *pro die* (Aust. vacat) 4,0 g (Germ.), 8,0 g (Helv.).

Wird Sulfonal in Substanz verordnet, so soll es als feinstes Pulver abgegeben werden.

Keuchkustensirup von ALMEIDA. Rp. Kreosoti 0,25, Sulfonali 0,2, Sirupi Balsami Toluani 150,0.

† **Methonal.** Dimethylsulfondimethylmethan. $(CH_3)_2C:(SO_2CH_3)_2$. Mol. Gew. = 200. Wird in analoger Weise dargestellt wie das Sulfonal, indem man Methylmercaptan mit Aceton kondensirt und das Kondensationsprodukt mit Kaliumpermanganat oxydirt. Farblose Krystalle, welche in den nämlichen Gaben wie das Sulfonal als Hypnoticum angewendet werden. Vorsichtig aufzubewahren.

Diäthylketon. Proplen. $CO(C_2H_5)_2$. Mol. Gew. = 80. Durch Destillation von propionsaurem Baryum dargestellt. Leichtbewegliche, farblose Flüssigkeit, welche sich in 24 Th. Wasser löst und mit Alkohol und Aether in jedem Verhältnis mischbar ist. Siedepunkt 100° C. Das früher als Hypnoticum empfohlene Präparat ist neuerdings als Beruhigungsmittel in Gaben von 0,5 g, bei Geisteskranken in Gaben von 1,5 g bis 3,0 g angewendet worden.

II. † Trionalum (Austr.) Methylsulfonal. Diäthylsulfonmethyldiäthylmethan. Methylsulfonalum (Germ.) Trional (Gall.). $(CH_3)(C_2H_5)_2C:(SO_2C_2H_5)_2$. Mol. Gew. = 242. Der Name Trional ist nach dem Vorhandensein von drei Äthylgruppen gebildet.

Darstellung. Diese erfolgt analog derjenigen des Sulfonals, d. h. Methyläthylketon und Äthylmercaptan werden durch Einleiten von gasförmiger Salzsäure zu dem entsprechenden Mercaptol $(CH_3)(C_2H_5)_2C:(SC_2H_5)_2$ kondensiert, worauf dieses alsdann durch Kaliumpermanganat zu Trional oxydiert wird, welches man durch öfteres Umkrystallisieren aus siedendem Wasser im reinen Zustande erhält.

Eigenschaften. Farblose, glänzende, geruchlose Krystalltafeln, bei $76^\circ C$. schmelzend. Löslich in 320 Th. Wasser von $15^\circ C$., leichter in siedendem Wasser, leicht löslich in Alkohol und Äther. Die wässrige Lösung besitzt bitteren Geschmack und ist neutral. — Erhitzt man 0,1 g Trional mit 0,1 g Holzkohle in einem trockenen Probirrohr, so tritt widerlicher Mercaptangeruch auf, welcher lediglich beweist, dass eine organische Schwefelverbindung vorliegt. — An Reaktionen ist das Trional ebenso arm wie das Sulfonal selbst, ebenso zeichnet es sich wie dieses durch eine bemerkenswerthe Widerstandsfähigkeit gegen Oxydationsmittel, z. B. gegen Kaliumpermanganat aus.

Prüfung. 1) Wird 1 g Trional in 50 cem siedendem Wasser gelöst, so darf sich ein widerlicher Geruch (Mercaptan, Mercaptol) nicht entwickeln. — 2) Die nach dem Erkalten von den ausgeschiedenen Krystallen abfiltrirte Lösung von 1 soll weder durch Natriumnitratlösung (Schwefelsäure) noch durch Silbernitratlösung (Chlor) verändert werden. — 3) Versetzt man 10 cem des Filtrates von 1 Tropfen Kaliumpermanganatlösung (1:1000), so soll nicht sofort Entfärbung eintreten (oxydierbare organische Verunreinigungen). — 4) 0,2 g Trional, auf dem Platinblech erhitzt, sollen verbrennen, ohne einen wägbaren Rückstand zu hinterlassen (anorganische Verunreinigungen).

Aufbewahrung. Vorsichtig; Lichtschutz ist nicht erforderlich.

Anwendung. Das Trional gleicht in seiner Wirkung im allgemeinen dem Sulfonal; es ist wie dieses ein Sedativum und Hypnoticum. Indessen hat es sich herausgestellt, dass es vor dem Sulfonal noch wesentliche Vorzüge besitzt: Es wirkt schon in kleineren Gaben (1–3 g) hypnotisch, der Schlaf tritt rascher (oft schon nach 15 Minuten, durchschnittlich nach etwa 1 Stunde) ein, Nebenwirkungen werden bei sorgfältiger Dosirung kaum beobachtet. Das Trional gilt als das vorzüglichste Mittel der Sulfonalgruppe. Höchstgaben: pro dosi 2,0 g (Austr. Germ.), pro die (Austr. vokat) 4,0 g (Germ.).

III. † Tetronalum (Ergänz.). Diäthylsulfondäthylmethan. $(C_2H_5)_3C:(SO_2C_2H_5)_2$. Mol. Gew. = 250. Der Name ist nach den im Molekül enthaltenen vier Äthylgruppen gebildet worden.

Darstellung. Diäthylketon wird mit Äthylmercaptan zu dem zugehörigen Mercaptol kondensiert und dieses mit Kaliumpermanganat oxydiert.

Eigenschaften. Farblose, glänzende, geruchlose Tafeln und Blätter, welche bei $85^\circ C$. schmelzen. Löslich in 450 Th. kaltem Wasser, leichter in siedendem Wasser, leicht löslich in Alkohol und ziemlich leicht in Äther. Die wässrige Lösung ist neutral und geschmacklos.

Prüfung. Unter Berücksichtigung der Abweichung in Löslichkeit und Schmelzpunkt wie bei Sulfonal angegeben.

Aufbewahrung. Vorsichtig; Lichtschutz ist nicht erforderlich.

Anwendung. Wie das Trional; doch wird dieses der leichteren Löslichkeit und des milderen Geschmackes wegen dem Tetronal im allgemeinen vorgezogen. Höchstgaben: pro dosi 2,0 g, pro die 4,0 g (Ergänz.).

Nachweis von Hamatoporphyrin im Harn. 30–50 cem hamatoporphyrinhaltiger Harn wird mit alkalischer Chlorbaryumlösung (Gemisch gleicher Volumina kaltesättigter Barytwassers und 10proc. Chlorbaryumlösung) vollständig ausgefällt, der Niederschlag einige Male mit Wasser, dann einmal mit absolutem Alkohol gewaschen und möglichst abtropfen gelassen. Den feuchten Rückstand bringt man in eine kleine Reibschale

setzt 8–8 Tropfen Salzsäure, nöthigenfalls noch so viel absoluten Alkohol hinzu, dass ein dünner Brei entsteht, verreibt gut, lässt einige Zeit stehen oder erwärmt gelinde auf dem Wasserbade und filtrirt durch ein trockenes Filter. Liefert die Mischung zu wenig Filtrat, so mischt man mit etwas absolutem Alkohol nach, doch ist es zweckmässig, nicht mehr als 8–10 cem Filtrat herzustellen. — Der Alkoholauszug ist roth gefärbt und zeigt vor dem Spektralapparat die beiden charakteristischen Absorptionstreifen des Hämatoporphyrins in saurer Lösung (s. S. 812, Spektraltafel Nr. 15 u. 16). — Macht man die Lösung ammoniacalisch, so nimmt sie einen gelblichen Farbenton an und zeigt nunmehr die vier Absorptionstreifen des Hämatoporphyrins in alkalischer Lösung.

Man beachte, dass hämatoporphyrinhaltiger Harn stets burgunderroth gefärbt ist.

Sulfur.

I. Sulfur sublimatum (Anstr. Germ.). **Sulfur sublimatum crudum** (Helv.). **Sulphur sublimatum** (Brit. U-St.). **Soufre sublimé** (Gall.). **Flores Sulfuris**. **Sublimirter Schwefel**. **Schwefelblumen**. **Schwefelblüthe**. **Atomzeichen S**. **Atomgew. = 32**.

Eigenschaften. Der im grossen aus dem natürlichen geliegenden Schwefel oder aus Schwefelkiesen durch Sublimation gewonnene Schwefel. Er bildet ein etwas feuchtes, mittelfeines, schwefelgelbes, aus mikroskopisch kleinen einzelnen und aneinanderhängenden Tropfchen zusammengesetztes Pulver. In Schwefelkohlenstoff ist er nur zum Theil löslich, ein Beweis dafür, dass er zum Theil aus amorphem (sog. plastischem) Schwefel besteht.

Dieser sublimirte Schwefel wird nur äusserlich, dann zur Darstellung des Sulfur sublimatum lotum oder in der Veterinärpraxis verwendet. Im Handverkauf wird er abgegeben, wenn er als „Schwefelblumen“ gefordert wird. Der sublimirte Schwefel enthält zuweilen Schwefelselen, gewöhnlich Schwefelarsen, erdige Verunreinigungen, immer aber Schwefelsäure, welche sich durch Oxydation des Schwefels an der Luft oder aus verbrennendem Schwefeldampf bei der Sublimation gebildet hat. Diese den Schwefeltheilchen adhärende Schwefelsäure ist die Ursache davon, dass diese ein feuchtes Pulver bilden und einen äuerlichen Geschmack haben. Selenhaltiger Schwefel ist selten, arsenhaltiger dagegen wird häufig angetroffen. Absolut arsenfreie Schwefelblumen dürften eine besondere Seltenheit sein. Schwefelselen ist übrigens eine ganz unschädliche Verunreinigung. Das Schwefelselen ertheilt dem Schwefel einen orangerothern, das Schwefelarsen einen sattgelben Farbenton. Alle diese Verunreinigungen haben, wenn sie gering sind, keine Bedeutung, sofern der Schwefel zu äusserlichen und innerlichen Mitteln in der Veterinärpraxis oder zur Darstellung der Schwefelheber zum Baden Verwendung findet. — Zu Feuerwerksmischungen mit chlorsaurem Kali sollte der (schwefelsäurehaltige) sublimirte Schwefel niemals verwendet werden.

Prüfung. 1) Es ist wesentlich, dass der sublimirte Schwefel nicht mehr als Spuren von Arsen enthalte. Das Arsen kann als Arsentrisulfid, aber auch als arsenige Säure zugegen sein. — Um das Arsen im Schwefel nachzuweisen, zieht man 5 g desselben mit einer Mischung von 15 cem Ammoniakflüssigkeit und 15 cem Wasser unter Erwärmen aus, übersättigt das Filtrat stark mit Salzsäure, leitet Schwefelwasserstoff ein und erwärmt etwas. Die entstehende gelbe Trübung darf nur unbedeutend sein. — 2) Wird 1 g des Schwefels in einem Porcellantiegel bis zum Glühen erhitzt, so soll der glühbeständige Rückstand nicht mehr als 0,01 g (1 Proc.) betragen, widrigenfalls ist eine absichtliche Verunreinigung mit Gips, Thon u. dgl. anzunehmen. — 3) Werden 10 g Schwefel bis zum gleichbleibenden Gewichte bei 100° C. ausgetrocknet, so soll der Gewichtsverlust nicht mehr als 0,75 g betragen, widrigenfalls ist eine absichtliche Beschwerung mit Wasser anzunehmen.

Aufbewahrung. Kleine Mengen Schwefelblumen werden in Glasgefässen oder Kraken von Porcellan, Steingut oder Thon aufbewahrt, grössere Mengen hält man in hölzernen Kästen oder Fässern vorrätig. Es empfiehlt sich, auch diese grösseren Vorrathagefässe dicht geschlossen zu halten.

Sulfur griseum. Sulfur sabillatum. Grauer Schwefel. Rossschwefel. Ist entweder der Rückstand aus der Sublimation der Schwefelerde oder ein gepulverter Rohschwefel. Graues, sandiges Pulver, welches mitunter vom Landmann als Viecharznei gebraucht wird, jedoch in keiner Weise vor einem sublimirten Schwefel etwas voraus hat.

Sulfur in baculis. Sulfur citrium. Stängenschwefel. Der geschmolzene und in angefeuchtete hölzerne Formen gegossene destillirte Schwefel. Er kommt in 3—4 cm dicken, auf dem Bruche krystallinischen Stäben in den Handel. Ein guter Stängenschwefel ist von rein gelber Farbe, gewöhnlich enthält er die Verunreinigungen des sublimirten Schwefels in etwas grösserem Masse. Er wird ganz und als grobes Pulver vorräthig gehalten. Verwendung findet er bei Darstellung der Schwefelleber.

II. Sulfur depuratum (Austr. Germ.). Sulfur lotum (Helv. U-St.). Soufre sublimé lavé (Gall.). Flores Sulfuris loti. Gereinigter Schwefel. Gewaschene Schwefelblumen. Der sublimirte, durch Ausziehen mit Ammoniakflüssigkeit von seinem Arsengehalte befreite sublimirte Schwefel.

Darstellung. In einen mit Deckel versehenen Topf aus Steinzeug oder Glas giebt man 1200,0 sublimirten Schwefel, circa ebenso viel destillirtes Wasser und 100,0 Salmiakgeist, bewirkt die Mischung durch anhaltendes Umrühren mit einem hölzernen Stabe und stellt das bedeckte Gefäss an einen nur lauwarmen Ort. Nach wiederholtem Umrühren und einer 3—4tägigen gelinden Digestion wird die breiige Masse in einen Spitzbeutel gebracht und hier mit destillirtem Wasser vollständig ausgewaschen, bis das Abtropfende aufhört eine Sublimatlösung zu trüben. Dann befreit man den Schwefel durch gelindes Pressen von dem grössten Theile seiner Feuchtigkeits, breitet ihn über Leinen in Span sieben in dünner Schicht aus und trocknet ihn an einem Orte, dessen Temperatur 40° C. nicht überschreitet. Nach völliger Austrocknung wird er durch ein Haarsieb geschlagen und sofort in die Aufbewahrungsgefässe eingefüllt.

Eigenschaften. Der gewaschene Schwefel bildet ein völlig trocknes, feines, geruch- und geschmackloses citronengelbes Pulver, aber von blässerem Gelb als die nicht gewaschene Schwefelblumen, welches angefeuchtet und auf Lackmuspapier gedrückt dieses nicht oder doch kaum röthet. — In Schwefelkohlenstoff ist der gereinigte Schwefel ebensovienig vollständig löslich wie der sublimirte.

Prüfung. 1) Man übergiesst 1 g der gereinigten Schwefelblumen mit 20 cem Ammoniakflüssigkeit, erwärmt die Mischung etwa $\frac{1}{2}$ Stunde lang, filtrirt und übersättigt das Filtrat mit Salzsäure. Eine etwa auftretende Gelbfärbung wird durch das in dem Schwefel enthaltene Schwefelarsen verursacht. Fügt man zu der filtrirten Flüssigkeit ein doppeltes Volumen Schwefelwasserstoffwasser hinzu, so würde auch das als arsenige Säure vorhandene Arsen als Schwefelarsen gefällt werden. Es soll weiter im ersten noch im zweiten Falle eine Gelbfärbung oder ein gelber Niederschlag entstehen. — 2) 2 g gewaschene Schwefelblumen sollen sich in 10 cem Natronlauge beim Erwärmen zu einer klaren, gelblichen Flüssigkeit auflösen. Die meisten mineralischen Verunreinigungen, wie Gips, Thon u. dgl., werden ungelöst zurückbleiben. — 3) 2 g Schwefel dürfen beim Glühen im Porcellantiegel höchstens 0,02 g glühbeständigen Rückstand (= 1 Proc.) hinterlassen, anderenfalls wäre die Menge der glühbeständigen Beimengungen zu hoch. — 4) Die mit Wasser angefeuchteten gewaschenen Schwefelblumen dürfen blaues Lackmuspapier nicht röthen (freie Schwefelsäure).

Aufbewahrung. Der gereinigte Schwefel ist im gut trocknen Zustande in Glas- oder Porcellangefässen, welche möglichst dicht geschlossen sind, auch geschützt vor Sonnen- und Tageslicht, aufzubewahren. Ein etwas feuchter Schwefel bildet sehr bald wieder Spuren Schwefelsäure, und diese um so schneller und stärker unter der Einwirkung des hellen Tageslichtes.

Anwendung. Gereinigter sublimirter Schwefel gilt als Stimulans, Diaphoreticum, Purgativum, Alterans und Antipsoricum. — Im Magen scheint der Schwefel keine Veränderung zu erleiden, in den tiefer liegenden Verdauungswegen zum Theil in alkalische Schwefelmetalle und in Schwefelwasserstoff überzugehen. Der grössere Theil geht mit den Faeces unverändert fort. Der durch die Lungen und die Haut sich absondernde Schwefel-

wasserstoff reist diese gelind und regt sie zu vermehrter Thätigkeit an. Im ganzen ist die Wirkung des Schwefels eine gelind reizende. Man giebt ihn als gelindes Abführmittel zu 0,5–1,5–3,0 g bei hämorrhoidaler Stuhlverstopfung, ferner bei katarrhalischen Leiden, die Schleimhäute der Luftwege zur Schleimausscheidung anzuregen, endlich als diaphoretisches Mittel zu 0,5–1,0 g. Aeusserlich gebraucht man ihn gegen Krätze und andere Hautleiden. Die technische Anwendung ist eine vielseitige.

Wenn zum therapeutischen Gebrauche für Menschen Flores Sulfuris verordnet sind, so sind die gewaschenen Schwefelblumen abzugeben, es sei denn, dass der Arzt ausdrücklich das rohe Pulver verordnet hat. — Zu Feuerwerksmischungen ist stets gereinigter Schwefel oder gepulverter Staigenschwefel (niemals sind die rohen Schwefelblumen) abzugeben.

Mischungen von Schwefel mit Chlorkalk explodiren, und ist Schwefel behufs Darstellung pyrotechnischer Präparate mit chlorsaurem Kalium zu mischen, so beherzige man die Bd. II, S. 186 angegebenen Vorsichtsmaassregeln. Ueberhaupt meide der Arzt die Mischungen von Schwefel mit oxydirenden Substanzen, wie Chlorkalk und Kaliumpermanganat. Solche Mischungen haben sich beim Aufbewahren theils explosiv, theils entzündlich erwiesen.

In der Technik findet der Schwefel vielseitige Verwendung, z. B. zum Bleichen, wegen Erzeugung von Schweflige Säure beim Verbrennen, zum Schwefeln der Weinfässer, zum Schwefeln des Hopfens, zu den sog. Feuerlöschmitteln, als Matrizenmaterial, zum Kitten, auch zum Töden parasitischer Gebilde auf Gewächsen, z. B. des Oidium Tuckeri auf dem Weinstocke, als Räuchermittel zum Töden der Insekten. Als Gift gegen die Reblaus hat er sich nicht bewährt, dagegen wird er hier durch das Kaliumxanthogenat ersetzt. (Siehe Bd. I, S. 635.)

III. Sulfur praecipitatum (Austr. Germ. Helv.). *Sulphur praecipitatum* (Brit. U-St.). *Soufre précipité* (Gall.). *Lae Sulfuris*. Gefällter Schwefel. Präcipitirter Schwefel. *Magistère de soufre*.

Darstellung. 12,5 Th. frisch gebrannter Kalk werden in einem eisernen Kessel mit 75 Th. gemeinem Wasser abgelöscht und in einen Brei verwandelt. Diesem letzteren mischt man zunächst 15 Th. gereinigten Schwefel und alsdann 250 Th. Wasser zu. Diese Mischung wird nun unter beständigem Umrühren mit einem Holzspatel und unter Ersatz des verdampfenden Wassers eine Stunde lang gekocht, hierauf durch einen leinenen Spitzbeutel gegossen, der Rückstand nochmals mit 150 Th. Wasser $\frac{1}{2}$ Stunde unter Umrühren gekocht, darauf wiederum durch den Spitzbeutel gegossen und mit heissem Wasser nachgewaschen.

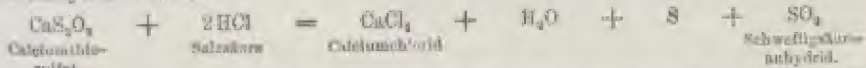
Die gesammelte Kolatur lässt man in einer gut verstopften Flasche einige Tage absetzen, alsdann filtrirt man und verdünnt das Filtrat mit so viel Wasser, dass es ungefähr 600 Th. beträgt. Die so erhaltene rothgelbe Lösung bringt man in ein geräumiges Gefäss und setzt ihr unter Umrühren allmählich 33 Th. reiner Salzsäure von 25 Proc., welche mit 66 Th. destillirtem Wasser verdünnt ist, oder so viel von dieser verdünnten Salzsäure hinzu, dass die über dem Schwefel stehende Flüssigkeit noch hellgelblich (f) gefärbt ist und alkalisch reagirt. Man lässt nun den ausgeschiedenen Schwefel absetzen, giesst die überstehende Flüssigkeit ab, wäscht den Schwefel mit destillirtem Wasser durch Dekanthiren, bringt ihn schliesslich in einen leinenen Spitzbeutel, wäscht ihn mit destillirtem Wasser, bis das Ablaufende weder alkalisch reagirt noch Silbernitratlösung trübt, presst ihn ab und trocknet ihn bei einer 30° C. nicht übersteigenden Temperatur.

Euthält der gefällte Schwefel Eisen, so sieht es graugrünlich aus. In diesem Falle wird zunächst die Mutterlauge abgossen, der Schwefel zweimal durch Dekanthiren mit Wasser gewaschen, hierauf mit einem Gemisch von 3 Th. reiner Salzsäure und 12 Th. Wasser einige Zeit ausgezogen. Im übrigen wird dann wie vorher verfahren.

Bei dieser Vorschrift ist Folgendes zu beachten: Zunächst muss die Zersetzung der Calciumpolyarsid-Lauge durch die Salzsäure an einem Orte ausgeführt werden, als

welchem das auftretende Schwefelwasserstoffgas nicht gar zu heftig fällt, dergleichen hat der Arbeitende Sorge dafür zu tragen, dass er nicht unnötig viel von dem giftigen Gase einathme. Nimmt er also die Fällung im Freien vor, so stelle er sich so, dass er den Wind im Rücken hat. Ferner muss man die Salzsäure unter Umrühren in die Polysulfidlauge gossen (nicht umgekehrt die Lauge in die Salzsäure) und zwar verfährt man zweckmässig so, dass man die Salzsäure durch ein dünnes Glasrohr (mittels Heberr) zu der Lauge hinzudriessen lässt, so dass man nur für das Umrühren zu sorgen hat. — Endlich hat man den Salzsäurezusatz so zu leiten, dass die Flüssigkeit zu Ende der Fällung entweder noch alkalisch reagirt oder neutral ist.

Würde man so viel Salzsäure zufügen, dass die Flüssigkeit sauer reagirt (gegen Methylorange), so würde auch das in der Lauge anwesende Calciumthiosulfat zersetzt werden. Dasselbe würde unter Bildung von Calciumchlorid in Schwefel und Schwefligsäureanhydrid zerfallen:



Das Schwefligsäureanhydrid aber würde sich mit dem gleichzeitig auftretenden Schwefelwasserstoff zu Schwefel und Wasser umsetzen:



Hierdurch würde allerdings die Schwefelausbeute vermehrt; allein der bei diesen beiden letzten Reactionen ausgeschiedene Schwefel ist zähe und kompakt und würde daher eine Verunreinigung des gefällten Schwefels bedeuten. Aus diesem Grunde ist die Fällung so zu leiten, dass nur das Calciumpentasulfid zerlegt wird.

In der Praxis verfährt man so, dass man die als wesentlichen Bestandtheil Calciumpolyasulfid enthaltende rothbraune Lösung unter Umrühren so lange mit der wie oben angegeben verdünnten Salzsäure versetzt, bis die über dem ausgeschiedenen Schwefel stehende Flüssigkeit noch hellgelb gefärbt erscheint. Eine abfiltrirte Probe der Flüssigkeit zeigt stark alkalische Reaction und giebt auf Zusatz von Säure noch Schwefelabscheidung. In diesem Stadium der Fällung ist noch alles Calciumthiosulfat unzersetzt. Die Lösung enthält ausserdem Calciumsulfhydrat (welches alkalisch reagirt) und etwas unzersetztes Calciumpentasulfid, welches übrigens etwa vorhandenes Arsen in Lösung hält. Die Reaction gegen Lackmuspapier bietet bei der Beurtheilung des Standes der Fällung keinen besonderen Anhalt, da sowohl Calciumpentasulfid als Calciumsulfhydrat alkalisch reagieren. Das Hauptgewicht ist eben auf den Farbumschlag zu legen, da nur die Lösungen der Polysulfide des Calciums gelb gefärbt sind, während die Lösung des Calciumsulfhydrates ungefärbt ist.

Eigenschaften. Der gefällte Schwefel ist höchst fein vertheilter Schwefel von gelblichweisser, schwach ins Graue spielender Farbe, ohne Geschmack und fast geruchlos. Beim Drücken zwischen den Fingern knirscht er, abweichend von dem sublimirten Schwefel, nicht. Gut ausgetrocknet, verändert er sich bei sorgfältiger Aufbewahrung kaum; erst nach längerer Zeit nimmt er saure Reaction und schwachen Geruch an. Enthält er aber Feuchtigkeit, so treten diese Veränderungen sehr viel früher ein. — Beim Erhitzen schmilzt er zu gewöhnlichem Schwefel; bei stärkerem Erhitzen verdüchtigt er sich, an der Luft verbrennt er zu Schwefligsäureanhydrid unter Hinterlassung höchstens einer Spur feuerbeständigen Rückstandes (Calciumoxyd).

In Schwefelkohlenstoff ist der gefällte Schwefel leichter und vollständiger löslich als der sublimirte oder der gereinigte Schwefel.

Prüfung. Ist der präcipitirte Schwefel nach vorstehender Vorschrift dargestellt, so kann er Arsen nicht enthalten. Man prüft ihn in der üblichen Weise, wie bei Sulfur deparatum angegeben. Ausserdem ist noch auf folgende Punkte zu achten: 1) Zieht man 1 g des präcipitirten Schwefels mit einer Mischung von 2 cem Salzsäure (25 Proc.) in 18 cem

Wasser unter Erwärmen aus, so soll das Filtrat weder durch Baryumchlorid (Schwefelsäure) noch, nach dem Uebersättigen mit Ammoniak, durch Ammoniumoxalat getrübt werden (Kalk). — Die quantitative Ermittlung des Kalkgehaltes würde durch Verbrennen von 1 g des Schwefels zu geschehen haben. — 2) Wird 1 g des Schwefels mit 10 cem Wasser erwärmt, so soll Geruch nach Schwefelwasserstoff nicht auftreten und das Filtrat darf weder durch Silbernitratlösung getrübt (Chlor) werden, noch mit Bleiacetatlösung eine dunkle Färbung geben (lösliche Sulfide).

Aufbewahrung. Es ist wichtig, dass der gefällte Schwefel gut getrocknet in trocken, dicht zu verschliessenden Gefässen aufbewahrt wird. In Gefässen mit nur lose aufliegendem Deckel zieht er allmählich Feuchtigkeit an und wird dann schliesslich sauer.

Anwendung. Die Wirkung des gefällten Schwefels ist die gleiche wie diejenige des gereinigten Schwefels. Man glaubt aber, dass die Wirkung des gefällten Schwefels wegen seiner feineren Vertheilung eine energischere ist, als diejenige des gereinigten Schwefels.

Um zu entscheiden ob der in einer Mischung enthaltene Schwefel als präcipitirter oder sublimirter oder gepulverter Stängenschwefel enthalten ist, genügt die mikroskopische Betrachtung bei 150–250facher Vergrösserung. Der präcipitirte Schwefel stellt meist



Fig. 156.
Präcipitirter Schwefel.

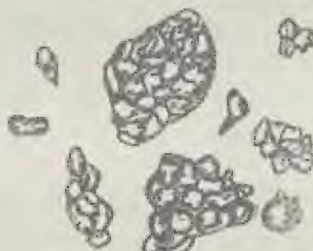


Fig. 157.
Sublimirter Schwefel.
250fache Vergrösserung.



Fig. 158.
Gepulverter Stängenschwefel.

einzelne, seltener zu mehreren zusammenliegende Sphaeröide dar. Bei dem sublimirten Schwefel sind zwar auch einzelne Sphaeröide vorhanden, aber zum grossen Theil sind sie zu ausgedehnteren Schollen zusammengebacken. Bei dem gepulverten Stängenschwefel stellen die Partikel unregelmässig begrenzte Krystalltrümmer dar mit scharfen Kanten.

Eigenschaften des Schwefels im allgemeinen. Der Schwefel tritt in drei allotropen Modifikationen auf:

1) Als rhombischer oder oktaëdrischer Schwefel, gewöhnlicher Schwefel, α -Schwefel; dieses ist die gewöhnliche und beständige Modifikation. Sie krystallisirt aus einer Lösung des Schwefels in Schwefelkohlenstoff. — 2) Prismatischer oder monoklinischer Schwefel, β -Schwefel. Dieser entsteht beim langsamen Erkalten von geschmolzenem gewöhnlichen Schwefel. Man schmilzt z. B. in einem Tiegel gewöhnlichen Schwefel und wartet ab, bis sich an der Oberfläche eine feste Decke gebildet hat. Sobald dies der Fall ist, so sticht man die Decke durch und giesst den noch flüssigen Schwefel ab. Beim Zerschlagen des Tiegels zeigt es sich, dass die bereits erstarrten Antheile des Schwefels aus prismatischen Krystallen bestehen. Das spec. Gewicht derselben ist 1,96 bis 1,98. Sie lösen sich in Schwefelkohlenstoff, aus dieser Lösung krystallisirt wieder oktaëdrischer Schwefel. Beim Liegen an der Luft zerfallen die prismatischen Krystalle binnen wenigen Tagen in kleine Oktaëder. — 3) Amorpher oder plastischer Schwefel, entsteht, wenn man Schwefel auf 250° C. erhitzt und alsdann in dünnem Strahle in kaltes Wasser giesst. Bräunliche, durchsichtige knetbare Massen, in Schwefelkohlenstoff unlöslich. An der Luft zerfallen sie allmählich in oktaëdrischen Schwefel.

Da nur der oktaëdrische Schwefel beständig ist, so beziehen sich die Angaben auf diesen, wenn von Schwefel schlechthin die Rede ist.

Der Schwefel ist hart, geschmacklos und von hellgelber Farbe, welche bei Zunahme der Temperatur intensiver, bei Abnahme der Temperatur blässer ist; bei -50°C . soll er (auch Schönschein) fast farblos sein. Bei gewöhnlicher Temperatur ist er ohne Geruch. Der Stängenschwefel hat nur einen schwachen eigenthümlichen Geruch, wenn er gerieben wird. Beim Reiben wird er negativ elektrisch. Stängenschwefel lässt beim Erwärmen oder in der warmen Hand ein knisterndes Geräusch hören und zerfällt dabei zuweilen in Stücke. Das spec. Gew. des krystallisirten Schwefels ist 2,05–2,07. Er schmilzt bei 114°C . zu einer dünnen gelblichen Flüssigkeit. Weiter erhitzt wird er braungelb und dickflüssiger, sodann plötzlich rothgelb und über 250°C . so dick, dass er kaum fließt. Führt man fort die Temperatur zu steigern, so wird er wieder flüssig, behält aber die rothe Farbe bei. Bei 445°C . geräth er ins Sieden und verwandelt sich in dunkel orangefarbene Dämpfe, welche sich, mit kalter Luft vermischt, zu Schwefelblumen verdichten. Wenn man stark erhitzten geschmolzenen Schwefel in kaltes Wasser gießt, so bleibt er tagelang knethar weich, braun und durchsichtig (amorpher Schwefel). Bei langsamer Abkühlung krystallisirt der geschmolzene Schwefel in braungelben, schiefen rhombischen Säulen (prismatischer Schwefel). Aus seiner Auflösung in Schwefelkohlenstoff krystallisirt er in hellgelben Rhombenoktaedern. Die Entzündungstemperatur des Schwefels liegt bei 266°C . Der Schwefel ist bei gewöhnlicher Temperatur unlöslich in Wasser, wenig löslich in Glycerin (1:2000), in Alkohol (1:1000), in Aether (1:500), wenig löslich ferner in Benzol, Terpentinöl und anderen flüchtigen Ölen, am besten löslich ist er in Schwefelkohlenstoff (1:3).

Erkennung und Bestimmung. 1) Man erkennt den Schwefel an seinem äusseren Ansehen, namentlich, wenn man die schwefelhaltige Substanz mit Schwefelkohlenstoff aussieht und diesen verdunstet lässt. Die Schwefelkrystalle sind dann ohne Schwierigkeit mit unbewaffnetem oder bewaffnetem Auge zu erkennen. — Ferner verbrennt Schwefel, wenn man ihn an der Luft erhitzt, zu Schwefelsäuregas, welches leicht an seinem stechenden Geruche zu erkennen ist. Leitet man dasselbe in Wasser und fügt Bromwasser bis zur Gelbfärbung hinzu, so ist die schweflige Säure in Schwefelsäure übergeführt, und letztere kann nun in bekannter Weise durch Baryumchlorid nachgewiesen werden. — Durch Bildung von Schwefligsäuregas beim Erhitzen an der Luft (Rösten) kann der Schwefel auch in den meisten Mineralien nachgewiesen werden. — Alle Schwefelverbindungen, gleichgiltig, ob sie organischer oder anorganischer Natur sind, geben mit Natriumkarbonat vor dem Löthrohr auf Kohle geschmolzen Hepar, d. h. färbt man die Schmelze an und bringt sie auf eine blanke, entfettete Silbermünze, so erzeugt sie auf dieser einen braunen Fleck von Schwefelsilber.

Die Bestimmung des Schwefels erfolgt bisweilen in der einfachen Weise, dass man die schwefelhaltige Substanz mit reinem (l) Schwefelkohlenstoff aussieht und den nach dem Verdunsten des Schwefelkohlenstoffs hinterbleibenden Rückstand wägt. Dies würde zur Voraussetzung haben, dass der Schwefel durchweg in einer in Schwefelkohlenstoff löslichen Modifikation zugegen ist. Diese Voraussetzung würde aber z. B. für alle mit Sulfur deparatum oder Sulfur sublimatum hergestellten Mischungen nicht zutreffen. Viel häufiger bestimmt man den Schwefel als Schwefelsäure. Zu diesem Zwecke mischt man 0,2–0,5–1,0 g der schwefelhaltigen Substanz mit der 3fachen Menge wasserfreien Natriumkarbonats und der 4fachen Menge Kalisalpeter, diese Mischung wird im Platintiegel vorsichtig bis zum Schmelzen erhitzt und einige Zeit im Schmelzen erhalten. Man zieht die erkaltete Schmelze mit heissem Wasser aus, säuert sie mit Salzsäure an und dampft die Lösung zur Zerstörung der Nitrate wiederholt mit Salzsäure ein. Dann löst man den Rückstand unter Zusatz von etwas Salzsäure in heissem Wasser, filtrirt und fällt in der heissen Flüssigkeit den Schwefel als Baryumsulfat (s. Bd. I, S. 126). Gefundenes $\text{BaSO}_4 \times 0,13784 = \text{S}$.

Benzasphalt. Schwefeltheer. Wird durch Kochen von 3 Th. Schwefel in 3 Th. Steinkohlentheer dargestellt.

Desinfektionskerzen, Scott'sche, welche man in den Gruben der Abtritte abbreunt, bestehen aus 20 Proc. Schwefel, etwas Gips, wenig (10 Proc.) Salpeter, Kohle und Mehleister. Ziemlich zwecklos.

Einschlag für Weinbändler. Zum Schwefeln der Weinfässer. 5 cm breite trockene Shirtingstreifen werden durch geschmolzenen Schwefel gezogen, dann mit einem Stärkekleisterstreifen bestrichen, welcher mit dem Pulver von 1 Th. Rosenblumenblättern, 2 Th. Lavendelblumen und 3 Th. Koriandersamen gemischt ist. Dann werden die Streifen

getrocknet. Letztere drei Substanzen werden auch wohl durch die Species zur Tinctura aromatica, welche in ein mittelfeines Pulver verwandelt sind, ersetzt.

Die Schwefelung geschieht in der Weise, dass ein Stück Einschlag an Eisendraht befestigt angezündet in das leere Fass eingeführt und dieses geschlossen wird. Diese Operation geschieht einige Male, ehe das Fass mit weissem Wein gefüllt wird. Für Rothweine benetzt man einen Shirtinglappen mit Tinctura aromatica und zündet ihn im Fasse an, ohne dieses zu schliessen, oder man befestigt eine Muskatnuss an ein Drahtstück und brennt dieses im Fasse ab. Zur Schwefelung des Weines im Fasse führt man ein Stück Einschlag brennend in das Spundloch und lässt währenddem Wein aus dem Hahne abfließen.

Feuerlöschmasse, BUCHER'sche. Kalisalpetor 56 Th., Schwefel 36 Th., rother Bolus 8 Th. Die Masse soll durch Entwicklung schwelliger Säure feuerlöschend wirken. Sie eignet sich hierzu aber durchaus nicht und ist eher als gefährlich zu bezeichnen. B. Fischer.

Feuerlöschpatronen. Mit einem Gemisch aus 36 Schwefel, 60 Kalisalpetor, 4 Kohle und 4 Krunde werden Papierpatronen gefüllt und diese mit Zündschwamm versehen. Zwecklos und gefährlich wie die BUCHER'sche Feuerlöschmasse.

Feuerwerksätze, Zündmassen etc. Salpeterschwefel ist ein Gemisch aus 75 Th. Kalisalpetor und 25 Th. Schwefel. — Grauer Satz besteht aus 93,5 Proc. Salpeterschwefel und 6,5 Proc. Mehl. — Chlorkalischwefel aus 20 Proc. Kaliumchlorat und 80 Proc. Schwefelpulver (Vorsicht!). — Perkussionspulver aus Schwefel, Kohle und Kaliumchlorat (Vorsicht!).

Japanische Blitzähren. Japanisches Papier zu einer stricknadeldicken Ähre zusammengewickelt und wie eine Ähre gedreht. Sie hält ca. 0,05 einer Pulvermischung aus 4 Holzkohle, 6 Schwefel und 18 Kalisalpetor ein. An dem etwas dickeren Ende angezündet brennt sie anfangs mit kaum leuchtender Flamme, dann sammelt sich ein rothglühendes Kügelchen, welches später glühende Funken ausprüht.

Philothion. Eine in der Bierhefe enthaltene Substanz, welche Schwefel in Schwefelwasserstoff umwandeln soll.

Thiosaroneale sind identisch mit Thiosapolen (s. S. 834).

Kitte. Schwefel ist ein Bestandtheil verschiedener Kitten, welche in der Technik und in den Gewerben zum Theil recht wichtig sind.

Fox-Cement von HAUER & Co. in Zürich. Zum Kitten von Stein, Einkitten von Metall in Stein etc. 80 Th. Schwefelpulver und 20 Th. gepulverte Eisenschlacke werden bei 130–150° C. zusammengeschmolzen. Auch beim Gebrauche soll man den Cement nicht erheblich über die angegebene Temperatur erhitzen. Ist die Schmelze durch Ueberhitzen zu dick geworden, so muss sie bis zum Dünflüssigwerden gerührt werden. (B. Fischer.)

Kitt, CLÉMENT's, für Eisen und Marmor, besteht aus einem Gemisch von ungefähr gleichen Theilen Schwefelblumen und Graphit. Er dient im geschmolzenen Zustande zum Kitten von Eisen in Stein, farbigem Marmor, farbigem Gestein, auch als Matrizenmasse.

Kitt für Eisen. Eisenkitt. Man vermischt 98 Th. Eisenfeile mit 1 Th. Schwefelblumen und 1 Th. Salmiak und macht die Masse mit Wasser zu einem plastischen Brei an. Der Kitt muss gleich verbraucht werden.

Kitt für irdene Gefässe. Man mischt 4 Th. Thonpulver, 4 Th. Eisenfeile, 1 Th. Salmiak, $\frac{1}{2}$ Th. Schwefelblumen und macht die Mischung entweder mit Ammoniakflüssigkeit oder mit Ammoniumkarbonatlösung an.

Kitt für Zink. In kaltem Wasser aufgequellener Leim wird mit Kalkhydrat und Schwefelblumen zu einer weichen Masse gemischt. Er kann nur frisch gemischt in Anwendung kommen.

Kitt für verschiedene Zwecke (Universalkitt) besteht aus gleichen Theilen Kolophon, Schwefel und Infusorienerde. Er wird geschmolzen angewendet.

Kitt für Porcellan besteht aus 6 Schwefel, 4 Fichtenharz, 1 Schellack, 2 Mastix, 2 Elemi und 6 feinem Glaspulver oder Ziegelmehl.

Kitt für steinerne Wasserbehälter besteht aus 1 Schwefel, 2 Kolophon, ca. 5 Steinpulver oder Ziegelmehl.

Kitt für Statuen, Vasen etc. aus 8 Schwefelblumen, 35 Wachs, 35 Kolophon, 4 Hammerschlag, 4 feinem Sand, durch Schmelzung vereinigt.

Kitt für Telegraphen-Isolirkapseln aus Schwefel und Colcothar Vitrioli.

Zeiodelitt dient als Kitt für Steine, hydraulischen Cement, zum Ueberzug von Stein, Metall und Holz. Er besteht aus 19 Th. Schwefel und 42 Th. fein gepulvertes Glas oder Steinzeug, durch Schmelzung vereinigt.

Matrizenmasse. Masse zum Abformen der Medaillen etc. 100,0 gepulverter Stängenschwefel werden geschmolzen und mit einem erwärmten Gemisch aus 90,0 Infusorienerde und 10,0 Graphit gemischt.

Rücherpatronen zur Vertilgung von Feldmäusen sind cylindrische Patronen, gefüllt mit einem Pulvergemisch aus 30 Th. Schwefel, 20 Th. Salpeter, 10 Th. Kolophon und 10 Th. Sägespan, oder cylindrische Massen mit Kleister geformt.

Sätze für farbige Feuer (Kriegsfeuerwerksätze). Weiss: 20 Schwefel, 60 Kalisalpeter, 3 Schwefelantimon, 15 Mehl. — Blau: 54,5 Kaliumchlorat, 18 Kohle, 27,4 Kupferoxyd-Ammonsulfat. — Grün: 32,7 Kaliumchlorat, 9,8 Schwefel, 3,2 Kohle, 52,8 Barytnitrat. — Roth: 29,7 Kaliumchlorat, 17,2 Schwefel, 1,7 Kohle, 45,7 Strontiansulfat, 5,7 Schwefelantimon. — Gelb: 33,6 Schwefel, 3,8 Kohle, 9,8 Natriumsalpeter, 62,8 Kalisalpeter. — Weiße Flamme mit blauem Rande (nach Unsen): 20 Kalisalpeter, 3 Schwefel, 4 Schwefelcadmium, 1 Kohle. — Pikrate für Gelb: 50 Ammonpikrinat, 50 Ferropikrinat; für Grün: 48 Ammonpikrinat, 52 Barytnitrat; für Roth: 54 Ammonpikrinat, 46 Strontiumnitrat.

Hamster-Patronen. 1) Natrii nitrici 80,0, Sulfuris 15,0, Carbonii Ligni 5,0 zu einer Patrone. Man benutze eine lange, langsam brennende Zündschnur. 2) Kali nitrici 75,0, Sulfuris 25,0, Naphthalini 20,0 zu einer Patrone.

Exeaulin. Ist eine mit einem rothen Pflanzenfarbstoff gefärbte Schwefelsalbe. (Süss.)

Getreidebrand. Pulver gegen Brand im Getreide, zur Verhinderung der Verheerungen durch Schnecken, Erdflöhe und Würmer, zur Beförderung des Keimens und Wachens des Getreides, *Dow's farmer's friend*, besteht aus 87,5 Th. Eisenvitriol, 18,5 Th. Kupfervitriol, 13,8 Th. arseniger Säure, 0,2 Th. Sand. 1 Packet im Gewicht von 484,5 g 1,50 Mk. (Hannover, Analyt.)

Kritzpomade, WILLIAMS. (Englisches Arcanum.) Das Unguentum sulfuratum alkalinum mit etwas Zinnober gefärbt und mit Bergamottöl aromatisirt.

Kritzseife, LYON'S, besteht aus einem Gemisch von 50,0 Seife, gelöst in 100,0 Wasser, und 50,0 Schwefelblumen, aromatisirt mit etwas Bergamottöl.

Pasta cosmetica des Drogisten KORNUS in Berlin, gegen Gesichtsflecken. Ist eine Schwefel-, Schweineschmalz- und Sioris enthaltende Salbe. (Süss.)

Patent-Birkenöl-Balsam von ALWIN NUSKE (Dresden), blasse rosafarbige Flüssigkeit, welche Bleisäure und präcipitirten Schwefel enthält, aromatisirt mit wenig Patchuli, Bergamottöl, Lavendelöl.

Rose's Schwefelpräparat, von L. H. ROSE in Hamburg-Uhlenhorst. Ein 4 cm breiter und ca. 22 cm langer, grauer Pappstreifen, der mit etwa 30 g Schwefel überzogen ist.

ROSETH'S Haar-Regenerator von CH. ZIMMERMANN in Konstanz-Emmishofen. Ist eine Wismutsubnitrat und Schwefel in Suspension enthaltende wässrige Glycerinlösung.

Schönheits-Pasta der Venus von Dr. HUNDS in Wien. Eine weisse weiche Salbe, bestehend aus 36 Th. weissem Wachs, 8 Th. Stearin, 100 Th. Ricinöl, 36 Th. Glycerin, 3 Th. präcipitirtem Schwefel, 10 Th. Feuchtigkeit, 6 Th. wohlriechenden Oelen, wesentlich Citronen- und Bergamottöl. (HAGN.)

Schwefelpuder von SCHÜTZ gegen Acne. Rp. Sulfuris depurati, Calcii sulfurati, Calcii phosphorici aa.

Sommersprossen, Salbe gegen, von M. RIKDI in Wien. Ein weisses Porcellan-Topfchen mit Blechdeckel enthält ca. 50,0 einer bräunlich-gelben weichen Salbe, welche sich folgender Vorschrift anschliesst: 18,0 Paraffin und 5,0 Mandelöl werden geschmolzen, und der geschmolzenen Masse hinzugefügt 1,8 Schwefelmilch, 4,0 Glycerin, 1,0 Tannin, 2,0 Koloquithentinktur, 10 Tropfen Rosmarinöl, 5 Tropfen Thymianöl. Täglich vor dem Schlafengehen das Gesicht einreiben, das Morgens mit Seife abwaschen. (2 Mk.) (HAGN, Analyt.)

Speripulver gegen chronische Hautausschläge, Flechten, Skrofeln. Gleiche Theile Ziegelmehl und Schwefel. (A. MUELLER, Analyt.)

Spress'sches Pulver gegen Hautkrankheiten. Ein Gemisch aus Eisenoxyd, Schwefel und Knochenerde. (H. J. VREEMANN, Analyt.)

Universal-Balsam von GRUBERHAHN in Reichmannsdorf, gegen alle möglichen Leiden. Eine Auflösung von Schwefelbalsam in Leinöl. (12 g — 6 Mk.) (HAGN, Analyt.)

Universal-Balsam von NOHASCHEK in Mainz, in allen Krankheiten heilsam. Oleum Terebinthinae sulfuratum. (8 g 1,7 Mk.) (WITTSTEIN, Analyt.)

Vieh-, Nähr- und Heilpulver, Kornenburger, vom Apotheker KWIEDA. 85 Th. verfeinertes Glauber Salz, 10 Th. Schwefelblumen, 5 Th. Essig. Grobes Pulvergemisch. (375 g 1 Mk.) (A. SEILE und HAGN, Analyt.)

WEINHOLD'S Blutreinigungspulver. Rp. Tartari depurati 20,0, Sulfuris depurati 20,0, Sacchari albi 50,0, Magnesi carbonici 2,0, Rhizomatis Rhei 2,0, Olei Citri 0,3.

Aether sulfuratus HUGENY.

Rp. Sulfuris praecipitati 1,0
Aetheria 10,0.

Umgeschüttelt einen Theelöffel in etwas Wasser zu geben, mit etwas Seifenwasser zu vermischt und auf einmal eingeatmet.

Aqua cosmetica KAMMERFELD
(Ergänz. Hand. V.).**KAMMERFELD'SCHES WASSER.**

Rp. 1. Cusphurae tritae 1,0
2. Gummi arabici 2,0
3. Sulfuris praecipitati 12,0
4. Aquae Rosae 40,0
5. Aquae Calcariae 46,0.

Man mischt 1 mit 3, 4 und 5 an und fügt 5 hinzu.

Confectio Sulfuris (Brit.).

Rp. Sulfuris depurati 100,0 g
Tartari depurati 25,0 „
Tragacanthae pur. 1,0 „
Sirupi Sacchari 60,0 com
Theurae Aurantii 12,5 „
Glycerini 37,5 „

Electuarium antirheumaticum HOSPITI
Chelant.**Chelant'sche electuary.**

Rp. Sulfuris depurati 12,0
Ethiopiae Khei 2,0
Resinae Gummi 1,0
Scutellaria Myrtillinae aa 1,0
Tartari depurati 4,0
Sacchari albi 40,0
Mellis croci 60,0.

Täglich 3—4mal einen Theelöffel voll.

Emulio Sulfuris (Munch. Ap.-V.).

Rp. Sulfuris praecipitati
Aquae destillatae
Spiritus (90 Vol.-Proc.) aa 10,0
Glycerini 5,0.

Gelatina Sulfuris UZZA.

Rp. Gelatinae albae 5,0
Aquae destillatae 65,0
Glycerini 20,0
Sulfuris praecipitati 10,0.

Linimentum antipsoeicum HONNORON.

Rp. Sulfuris depurati 100,0
Glycerini 200,0
Tragacanthae 1,0
Vitellae ovorum domum
Kali carbonici 10,0
Olei Lavandulae
Olei Citri aa 2,0
Olei Menthae piperitae
Olei Caryophyllorum
Olei Cassiae Cinnamon aa 1,0.

Fiat Linimentum. Zum Einreiben.

Linimentum cosmeticum HENNA.

Rp. Sulfuris praecipitati
Glycerini
Spiritus diluti
Kali carbonici
Aetheria aa 10,0.

Umgeschüttelt davon abends mittels Pinsels aufzutragen und des Morgens abzuwaschen (gegen Misseis, bei Hautausschlägen im Gesicht).

Liquor antipsoeicus HENNA.**HENNA'S THEERSEIFENLÖSUNG.**
HENNA'S KRÄUTERLOÖSUNG.

Rp. Florum Sulfuris
Crema lavigata aa 50,0
Olei Rosae 150,0

Sapona tritica

Sapillum diluti aa 300,0.

Umgeschüttelt zum Einreiben. Ausreichend für 8—9 Personen. Nach einem warmen Vollbad und dem Abwaschen des Körpers mit grüner Seife werden mit obiger Flüssigkeit die betroffenen Hautstellen eingerieben. Nach zwei Tagen wird dieselbe Prozedur wiederholt, nach weiteren zwei Tagen ein Heilungsbad genommen.

Pasta Sulfuris cum Acido acetico UZZA.

Rp. Lanthani 6,0
Acidi acetic diluti (50 Proc.) 7,0
Adipis benzoati 6,0
Sulfuris praecipitati 20,0.

Gegen Gesichtsflecken und -Pöckel etc.

Pommada antipsoeica HEGNERICH.

Rp. Sulfuris depurati 10,0
Kali carbonici
Aquae aa 5,0
Olei Amygdalarum 5,0
Adipis silli 25,0.

Pommada au soufre précipité (Gall.).

Rp. Sulfuris praecipitati 10,0
Olei Amygdalarum 10,0
Adipis benzoati 60,0.

Pulvis aërophorus sulfuratus.

Rp. Pulveris aërophori 20,0
Sulfuris depurati 10,0.

Pulvis aperticus CONTAREY.

Rp. Sulfuris depurati
Magnesia acetica
Sacchari Lactis aa 10,0.

Täglich 3—4 Theelöffel mit Wasser zu nehmen (bei Personen, welche an Verstopfung leiden).

Pulvis haemorrhoidalis

(Munch. V.).

Rp. Glacchari Citri 10,0
Sulfuris depurati 10,0
Sacchari albi 30,0
Tartari depurati 40,0.

Pulvis Sulfuris compositus
(Berolincensis).

Rp. Sulfuris praecipitati 25,0
Tartari depurati 40,0
Magnesi carbonici 10,0
Sacchari pulverati 25,0
Olei Foeniculi 1,0.

Remedium contra scabiem LASSA.

LASSA'S KRÄUTERLOÖSUNG.

Rp. Calcariae ustae 60,0
Sulfuris praecipitati 25,0
Aquae 200,0.

In verkorkten Flaschen aufzubewahren.

Sapo sulfuratus (Hungar.).

Rp. 1. Saponis domestici pur. 60,0
2. Spiritus (50 Proc.)
3. Glycerini aa 25,0
4. Sulfuris praecipitati 25,0
5. Olei Aurantii cortice
6. Olei Citri aa 0,5.

Man löst 1 in 2 und 3 unter Rühren auf, rührt 4—5 hinzu und giesst in Papiercylinder aus.

Tablites de soufre (Gall.).

Rp. Sulfuris depurati 100,0
Sacchari albi 200,0
Tragacanthae pur. 10,0
Aquae florum Aurantii 90,0.

Plant pastilli à 1 g.

Tinctura Sulphuris.

Spiritus sulfuratus.

Rp. Sulfuris precipitati 5,0

Spiritus Vini alcoholi 200,0.

Man. Succi I Sunda bei 60° C. stehen, dann erkalten
und filtrir.

Trochiscus Sulphuris (Gall.).

Sulphur Lozenge.

Rp. Sulfuris precipitati 100,0 g
Tartari depurati 32,4 „
Sacchari albi 300,2 „
Gummi arabici 32,4 „
Tinctura Auranti 20,5 com
Mucilago Gummi arabici 22,5 „
Zu 500 Pastillen.

Unguentum contra farinam Prunorum.
Prunorum's Salbe gegen Farne.

Rp. Sulfuris depurati 15,0
Natrii carbonici crystalli 4,0
Picea liquida
Tinctura Jodi aa 5,0
Adipis suilli 100,0.

Unguentum contra scabiem (Kryszak).
Krüsssalbe (Kryszak).

Rp. Sulfuris depurati 30,0
Rhusoxanthi Veneti 6,0
Kali nitrici 1,0
Saponis kalini 20,0
Adipis suilli 60,0

Unguentum contra scabiem Hanna (Hamb. V.).
Hanna'sche Krüsssalbe (Hamb. V.).

Rp. Sulfuris sublimati
Olei Fagi compressum aa 15,0
Creosae lavrigatae 10,0
Saponis kalini
Adipis suilli aa 30,0.

Unguentum contra scabierheum.

Rp. Lanolini 10,0
Olei Amygdalarum 10,0
Sulfuris precipitati 5,0
Olei Rosae gtt. 1,0.

Zum Einreiben gegen Kopfschuppen.

Unguentum rubrum sulfuratum (Form. Berol.).

Rp. Hydargyri sulfurati rubri 0,5
Sulfuris sublimati 12,5
Olei Bergamotinae 0,5
Vasellini flavi 50,0.

Unguentum sulfuratum.

I. Unguentum sulfuratum (Austri.).

Rp. Saponis kalini venalis
Adipis suilli aa 60,0
Florum Sulfuris 30,0
Creosae lavrigatae 20,0
Olei Fagi compressum 30,0.

II. Unguentum Sulphuris (Brit.).

Rp. Sulfuris depurati 10,0
Adipis benzoati 80,0.

III. Pomade sulfurée (Gall.).

Rp. Sulfuris depurati 10,0
Olei Amygdalarum 15,0
Adipis benzoati 80,0.

IV. Unguentum sulfuratum (simplex)
(Kryszak, Hamb. V.).

Rp. Sulfuris depurati 10,0
Adipis suilli 20,0.

V. Unguentum sulfuratum (Helv.).

Rp. Florum Sulfuris 5,0
Adipis suilli 7,0.

VI. Unguentum Sulphuris (U.S.).

Rp. Sulfuris depurati 4,0
Adipis benzoati 7,0.

Unguentum sulfuratum ammoniacum.

Unguentum antipapuleum (Hussakow).

Pasta.

Rp. Sulfuris depurati 30,0
Ammonii hydrochlorici 5,0
Adipis suilli 65,0.

Unguentum sulfuratum compositum.

I. Ergänz., Hamb. V.

Rp. Sulfuris depurati
Zinci sulfurici crystalli aa 1,0
Adipis suilli 2,0.

II. Helv.

Rp. Zinci sulfurici crystalli
Florum Sulfuris aa 10,0
Saponis kalini 15,0
Adipis suilli 65,0.

Unguentum sulfuratum cum Zinco.

Rp. Sulfuris precipitati 4,0
Zinci oxydati 1,0
Terrae siliceae 2,0
Adipis laevis
Adipis benzoati aa 14,0.

Unguentum Sulfuris alkalinum (Nat. form.).

Rp. Sulfuris depurati 30,0
Kali carbonici 10,0
Aquae 5,0
Adipis benzoati 65,0.

Unguentum Sulfuris compositum (Nat. form.).

Rp. Calci carbonici precipitati 30,0
Sulfuris sublimati
Olei cedri aa 10,0
Saponis kalini
Adipis aa 20,0.

Unguentum Sulfuris cum Vasellina
(Möschl. Ap.-V.).

Rp. Sulfuris depurati 75,0
Saponis kalini
Vasellini flavi aa 150,0.

Unguentum Wilkinsonii (Form. Berol.).

Unguentum contra scabiem (Form. Berol.).

Rp. Creosae lavrigatae 5,0
Sulfuris sublimati
Olei Rosae aa 7,5
Saponis kalini venalis
Adipis suilli aa 15,0.

Unguentum Wilkinsonii (Kryszak).

Rp. Sulfuris depurati
Olei Rosae aa 5,0
Saponis domesticus pulver. aa 5,0
Adipis suilli aa 6,0
Creosae lavrigatae 2,0.

VII. Malimentum antihoripathum.

Rp. Kali nitrici subtilis pulverati 20,0
Florum Sulfuris 20,0
Petrolei Americani 10,0
Olei Bayae 130,0.

Ungeschüttelt zum Einreiben (bei Flechten, Haken).

VIII. Pulvis Equorum viridis.

Grünes Hosenpulver. Hosenpulver.

Rp. Sulfuris sublimati
Fructus Esculentii
Radice Caribae
Sulfi sulfurati nigri aa 500,0
Radice Asae
Herbae Hyssopum aa 100,0
Fructus Juniperi 1500,0
Fiat pulvis granulatus.

Vat.	Pulvis prophylacticus.
	Blutruchenprophylacticum.
Rp.	Natrii sulfurici pulveris 1000,0
	Salis eulianis 100,0
	Sulfuris sublimi 300,0

Als 3–6 kg Kleie gemischt als Lockpulver in die Kruppen zu streuen (für 15 Kinder oder 30 bis 100 Schafe auf einen Tag ausreicht).

Vat.	Rindensäfte.
Rp.	Florum Sulfuris 120,0
	Rhizomatis Veratæ albi pulv. 30,0
	Terebinthinae 30,0
	Oil. Lini 600,0

Suppositoria.

Suppositorien. Suppositoires. Suppositories. Unter dieser Bezeichnung versteht man feste Arzneiformen, welche zur Einführung in natürliche Körperöffnungen bestimmt sind, wo sie zerfließen und theils lokale, theils allgemeine Wirkungen entfalten. Je nach deren Verwendung ist die Form und Grösse der Suppositorien eine sehr verschiedene; man unterscheidet:

1) *Suppositoria analia*, *Suppositoria ad intestinum rectum*, Stuhlzäpfchen. 2–5 cm (Ph. G. 2–3 cm) lange, an einem Ende 0,8–1,5 cm (Ph. G. 1–1,5 cm) dicke, 1–4 g wiegende, konische, spitzkugelförmige, projektilförmige oder ovale Zäpfchen, welche vorzugsweise zur Einführung in den Mastdarm dienen und von allen Suppositorienarten weitaus am häufigsten Verwendung finden.

2) *Suppositoria vaginalia*, *Globuli vaginales*, Vaginalkugeln, Mutterzäpfchen, Scheidenzäpfchen. 3,0–6,0 wiegende, spitzkugel-, ei- oder kugelförmige, zur Einführung in die Scheide und eventuell in den Cervicalkanal bestimmte Zäpfchen.

3) *Suppositoria urethralia*, *Bacilli*, *Cereoli*, Urethralstäbchen, Bougies. 5–30 cm lange, 3–7 mm dicke, cylinderförmige, vorn zugespitzte oder abgerandete Stäbchen, welche in die Harnröhre eingeführt werden.

Als Grundmasse zur Herstellung der Suppositorien verwendet man Substanzen, welche bei Körpertemperatur erweichen oder schmelzen, unter denen in erster Linie Kakao- butter in Betracht kommt; Verwendung finden ferner: Kakaobutter mit Wachs, Kakaobutter mit Lanolin, Talg, Talg mit Wachs, Vaselin mit Wachs, Gelatinelösung mit Glycerin, Agar-Agar mit Glycerin, Seife mit Glycerin und endlich reine Seife.

Diese Stoffe werden entweder als solche ohne weitere Zusätze oder in Verbindung mit medikamentösen Substanzen verwendet, je nachdem sie dazu bestimmt sind, Stuhlentleerung (reflektorisch durch mechanischen Reiz) anzuregen und physikalisch (Verminderung der Reibung) zu begünstigen, oder um Medikamente örtlich einwirken oder zur Resorption gelangen zu lassen.

Handelt es sich darum, den Suppositorien Arzneistoffe beizumischen, so muss danach getrachtet werden, dieselben in möglichst fein vertheiltem Zustande, homogen mit der Grundmasse zu vermengen, eine Veränderung oder Verflüchtigung der wirkamen Bestandtheile sorgfältig zu vermeiden und eine vollkommen gleichmässige Dosirung derselben herbeizuführen. Zur Erreichung dieser Anforderungen kommen verschiedene Methoden zur Anwendung, die im Folgenden besprochen werden sollen.

Grundsätzlich unterscheidet man drei Methoden, deren jede wieder verschiedene Modifikationen aufweist: I. Die Schmelzmethode, II. die Pullmethode, III. die Methode auf kaltem Wege.

I. Die Schmelzmethode ist eines der ältesten und vor dem Erscheinen der Kummacher'schen Presse das (s. B. in Deutschland) gebräuchlichste Verfahren.

Das Medikament wird — wenn fest, entweder in Pulverform oder in einer geeigneten Flüssigkeit gelöst oder damit angerührt — mit der geschmolzenen Masse innig gemischt und diese Mischung während des Erkaltes unter fortwährendem Umrühren in passende Formen gegossen.

Als Formen für Stuhlzäpfchen verwendet man selbst anzufertigende Düten aus Wachspapier, Ceresinpapier oder Stanniol, die man entweder in Sand, auf kleine Flächenchen oder in eigens zu diesem Zwecke hergestellte durchlochernte Bretchen steckt oder Formen aus Zinn, vernickeltem Messing, Eisen etc., welche letztere den Vorrug haben, ein regelmässigeres, schöner aussehendes Produkt zu liefern, als die primitiven Papier-

formen. Solche metallene Gussformen werden sowohl für alle möglichen Formen und Größen von Stahlsäpfchen, als auch für Vaginalkugeln und Bougies von ROE. LEBLAN in Chemnitz, sowie von englischen und französischen Fabriken in den Handel gebracht. Sie bestehen aus je zwei vollkommen gleichartigen, durch Schrauben zusammengehaltenen Platten, in denen sich die zur Aufnahme der geschmolzenen Masse dienenden Kanäle befinden.

In Ermangelung von Gussformen für Bougies bedient man sich enger Glasröhren, in welche die halbflüssige dem Erstarrungspunkte nahe Masse aufgesogen wird, eine Manipulation, die nicht sehr empfehlenswerth ist.

Das Schmelzverfahren wird, obgleich es verschiedene, weiter unten zu besprechende Nachteile hat, aus Bequemlichkeitsgründen noch sehr häufig angewendet, da es sich ebenso gut zur Anfertigung einzelner Suppositorien, wie zum Massenbetrieb eignet. Zur Herstellung von gelatinekaltigen Zäpfchen, Vaginalkugeln und Bougies, sowie von Suppositorien, denen Glycerin beigemischt werden soll, ist das Schmelzverfahren selbstredend das einzig anwendbare, bei fetthaltigen dagegen sollte dasselbe nach und nach aus der Praxis verschwinden und zwar aus folgenden Gründen:

Erstens ist es bei der Schmelzmethode selbst bei vorsichtigstem Arbeiten nicht zu vermeiden, dass die Arzneisubstanz der Wärme ausgesetzt wird, was bei gewissen Stoffen die Gefahr des Zersetzens in sich schliesst (z. B. Cocain, Jodoform etc.) oder die Verflüchtigung derselben zur Folge hat (z. B. Camphora etc.), Veränderungen, die dem Apotheker nicht gleichgültig sein dürfen. Zweitens ist das Gicssen der Masse während des Erkaltes schwierig, weil der Erstarrungspunkt nicht leicht getroffen wird, was zur Folge hat, dass entweder die Masse nach dem Eingiessen in die Formen noch zu flüssig ist, so dass ein Theil oder die Gesamtmenge der emulgirten wirksamen Substanz sich aus der Grundmasse ausscheidet und sich in der Spitze ablagert, die dann beim Gebrauch leicht abbricht, oder die Masse während des Gicssens erstarrt und während der Anfertigung einer grösseren Menge von Suppositorien ein oder mehrere Male von neuem geschmolzen werden muss, wodurch ein ungleiches Aussehen der einzelnen Exemplare bewirkt und ein wiederholtes, die Qualität der medikamentösen Substanz beeinträchtigendes Erhitzen nothwendig wird; drittens ist die Dosirung der wirksamen Stoffe auf die einzelnen Suppositorien eine ungenaue und viertens hat die Herstellung von Suppositorien auf warmen Wege den Nachtheil, dass sie in den meisten Fällen mehr Zeit in Anspruch nimmt, als für die Arbeit an und für sich erforderlich wäre, indem zuerst der Zeitpunkt des Ausgiessens und nachher der Moment des vollkommenen Erkaltes abgewartet werden muss, was namentlich in den Fällen un bequem ist, bei denen es — wie z. B. Nachts — auf rasche Dispensation ankommt.

Diese Mängel werden theilweise vermieden durch Anwendung der

II. Füllmethode, welche darin besteht, dass das Medikament in käufliche, verschliessbare, hohle Gelatinekegels (POM.) oder Kakaobuttersuppositorien (SANTAL, DIERREUCH) eingefüllt wird.

Die medikamentöse Substanz wird entweder rein oder mit ein wenig



Fig. 159.
Suppositorien-
Kapsel
aus Gelatine.



Fig. 160. Hohlformen für Suppositorien und Vaginalkugeln aus Kakaobutter.

von derjenigen Substanz, aus der die Hohlappositorien bestehen oder mit einem anderen Constituens vermischt, verwendet.

Das Einfüllen geschieht, indem man den Arzneistoff entweder mit der geschmolzenen Grundmasse l. a. vermischt und die halb erkaltete Mischung wie bei der Schmelmethode in die Kapseln resp. Hohlappositorien giesst, oder indem man das Medikament auf kaltem Wege mit Schmalz oder Kakaobutter etc. verreibt und die zuvor genau abgetheilte Mischung in obige Hohlformen stopft. Letztere werden hierauf mit entsprechenden Deckeln (die Gelatinekapseln mit gut schliessenden Gelatinedeckeln oder wie die Kakaobutter-Hohlappositorien mit Fettdeckeln aus Kakaobutter) versehen; die Fettdeckel werden schliesslich mittels eines warmen Messers dicht zugeschmolzen.

Wenn auch diese Methode manche praktische Vortheile bietet, infolge ihrer grossen Bequemlichkeit vielerorts sehr beliebt ist und sich ganz besonders als rationelles Mittel zur Glycerinapplikation empfiehlt, so muss doch vor deren allgemeiner Verwendung gewarnt werden, indem bei diesem Verfahren einerseits ein unnöthig grosses Quantum des Menstruums eingeführt wird, das zunächst die Schleimhäute umhüllt und infolge dessen die Wirkung des Medikaments verzögert, anderseits sich unter Umständen eine allzu plötzlich eintretende lokale Wirkung des Arzneistoffes entfalten könnte. Dies kommt namentlich dann in Betracht, wenn ein stark wirkendes unvernichtetes, oder mit einer ungenügenden Menge der Grundmasse vermisches Mittel zugegen ist. Die Ph. Germ. IV gestattet nur dann ein Einfüllen von unvernichten stark wirkenden oder festen Arzneistoffen in Hohlkäpfchen, wenn es ausdrücklich vorgeschrieben ist, lässt also in allen anderen Fällen die Verwendung von Hohlkäpfchen stillschweigend zu, während nach der Ph. Helv. III Hohlappositorien überhaupt nicht verwendet werden dürfen, wenn der Arzt es nicht ausdrücklich vorschreibt.

Weitans das zweckmässigste, rationellste und bei fast allen Medikamenten — ausser Glycerin — anwendbare Verfahren zur Herstellung von Suppositorien ist zu erblicken in der

III. Methode auf kaltem Wege. Sowohl Stuhlkäpfchen und Vaginalkugeln, als auch Bougies wurden schon in früheren Zeiten durch Anstossen einer bei Körpertemperatur schmelzenden Substanz mit dem betreffenden Medikament zu einer knetharen Masse und nachheriges Modelliren zu der gewünschten Form angefertigt, und diese Darstellungsweise hat sich eigenthümlicher Weise neben anderen inzwischen aufgetauchten, viel geeigneteren Verfahren an manchen Orten bis auf den heutigen Tag erhalten.

Die verkleinerte Grundmasse (Tal, Kakaobutter etc.) wird mit oder ohne Beimischung von medikamentösen Zusätzen unter Zuhilfenahme von etwas fettem Oel im Pflastermörser angestossen, zwischen Filtrirpapier ausgerollt und in kurze Stücke abgetheilt, diese werden hierauf entweder mit geeigneten Brettsöden oder mit den Fingern zu Zapfen, Kugeln oder Stäbchen geformt. Behuf leichteren Mischens mit dem Medikamento und bequemerer Vorarbeitens der Masse wird die Fettsubstanz vielerorts geschmolzen und während des Erkaltes mit der betreffenden Arzneisubstanz vermengt.

Es ist einleuchtend, dass dieses Verfahren bezüglich der Sauberkeit nicht ganz einwandfrei ist, und dass bei demselben nur die geschickte Hand eines gewandten Receptars im Stande ist, ein einigermaßen ansehnliches Präparat hervorzubringen; in den meisten Fällen werden die auf diese primitive Weise hergestellten Suppositorien ein dem heutigen Stande der pharmaceutischen Technik nicht entsprechendes Produkt repräsentiren.

In den letzten Jahren erfährt die Methode auf kaltem Wege durch die sinnreichen Kummarschen Suppositorien- und Vaginalkugelpressen von E. A. Lantz-Berlin (Bd. I, S. 529, Fig. 128 u. 129), sowie durch die Bougiepresse nach Kummars eine tiefgreifende Umgestaltung, indem diese Konstruktionen eine genaue Dosirung der Arzneisubstanzen und ein inniges, vollkommen gleichmässiges Mischen derselben mit der Grundmasse ermöglichen, und weil ferner dabei jede unliebsame Veränderung der Arzneistoffe vermieden wird.

Die medikamentösen Stoffe werden entweder direkt oder nach vorausgegangener Verreibung mit einem indifferenten Pulver, z. B. Amylum, Saccharum Lactis, Talcum, mit geraspelter oder gepulverter Kakaobutter (wozu sich auch die käufliche Fadenform eignet) ohne Druckenwendung in der Reibschale gemischt; hierauf theilt man das Gemischte, für

Koniköpfchen oder Vaginalkugeln bestimmte Pulver in einzelne Portionen ab, füllt dieselben successiv in den zuvor mit Talcum bestaubten, nach oben trichterartig sich erweiternden Hohlzylinder und stopft die Masse mittels eines genau in die Bohrung passenden Holzstößels fest; nach Beseitigung der Unterlage (Fass) wird der Holzstößel weiter abwärts gestossen und dadurch das fertige Suppositorium aus der Presse gedrängt; nachdem schliesslich noch die Metallmatrize — welche den Stabköpfchen die konische Spitze, den Globuli die Kugelform verleiht — entfernt wurde, ist das Präparat ohne weiteres zur Dispensation bereit.

Bei der nach gleichem System konstruirten Bougie-Pressen wird die unter Zuhilfenahme von etwas fettem Oel innig gemischte, geknetete Masse auf einmal in den Apparat gefüllt und mittels des Stößels möglichst fest gepresst; sobald der Widerstand ein Weiterpressen verhindert, wird durch Drehen des Cylinders um seine Axe diejenige der vier vorhandenen Oeffnungen einem Durchlass im Fusse gegenüber eingestellt, deren Durchmesser mit der gewünschten Bougiestärke übereinstimmt; nun wird weiter gepresst, wodurch die Masse in einem zusammenhängenden, überall gleich dicken Strang an der tiefsten Stelle der Presse seitlich aus derselben auf ein unterliegendes, mit dem Fuss verbundenes Laufbrettchen verdrängt wird.

Nachdem dieser Strang dann in beliebigen Abständen abgetheilt wurde, können die erhaltenen Bougies durch die Handwärme mittels der Finger an einem Ende abgerundet oder zugespitzt werden.

Diese — wenn auch etwas primitive — Presse leistet in Ermangelung der Bougie-Spritze, wie sie in grösseren Betrieben im Gebrauch ist, recht gute Dienste.

Für die Herstellung von Bougies in grösserer Zahl bedient man sich mit Vortheil der metallenen Bougie-Spritze von **ROB. LIEBOW**, welche mit der angestossenen Masse gefüllt und mit einem Mundstück der gewünschten Stärke verschlossen wird. Durch Drehung der Schraubenspindel presst man Stränge, die in Bougies von gewünschter Länge abgetheilt und wie obige weiter behandelt werden können. Auch ermöglicht diese Presse durch Verwendung einer mit einem Dorn versehenen Matrize die Aufertigung von sog. Hohlbougies, d. h. Bougies, die eine Röhre darstellen, in welche medikamentöse Flüssigkeiten aufgesogen werden können.

Eine gute Masse für elastische Bougies erhält man nach **DIERCKMANN** durch Zusammenschmelzen von 8 Theilen Oleum Cacao, 1 Theil Adeps Lanae und 1 Theil Cera flava, oder indem man 50,0 Oleum Cacao schmilzt, 25,0 Gummi arab. pulv. (M./50) darunter rührt, und nachdem man die Mischung $\frac{1}{2}$ Stunde lang in einer Temperatur von 30–25° C. erhalten und unter Abkühlen bis zum Erkalten agitirt hat, nach und nach eine Mischung von 12,5 Glycerin und 12,5 Aqua darunter arbeitet.

Beide Massen können vorrätig gehalten, durch Kaeten mit verschiedenen Zusätzen vermengt und mit der Bougie-Spritze gepresst werden.

Doch nicht nur für Bougies, sondern auch für Stabköpfchen existiren bereits eine Anzahl neuerer Pressen, welche gestatten, entweder pulverförmige oder angestossene Masse zu Suppositorien zu verarbeiten. Zu diesen gehören die **LIEBOW'schen** Pressen für Vollauppositorien mit 6 konischen (Bd. I, S. 529, Fig. 128) und für Voll- und Hohluppositorien mit 6 cylindrischen, am unteren Ende konischen, oben trichterförmig sich erweiternden Bohrungen. Sie bestehen aus zwei gleichförmigen Metallplatten, welche durch Schrauben zusammengehalten werden. Durch Pressen der in die einzelnen Kanäle eingefüllten Masse mittels eines Holzstößels wird dieselbe zu Suppositorien geformt.

Sehr gut eignet sich auch die **FAUCON'sche Universalpresse**, welche mit verschiedenen Einsätzen versehen werden kann, je nachdem Bougies, Vaginalkugeln oder

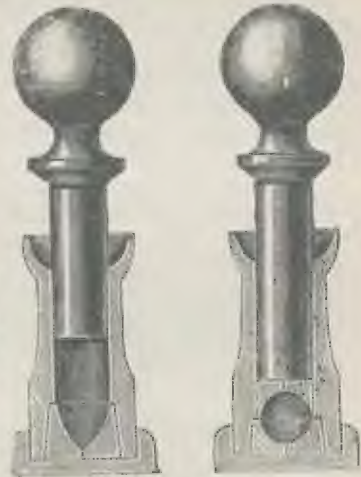


Fig. 141.

KOMMOW'sche Presse für Suppositorien und Vaginalkugeln von **K. A. LIEBOW** in Berlin.

Suppositorien dargestellt werden sollen; durch einen Druck können z. B. 2 der letzteren auf einmal gepresst werden.

Eine Presse, welche erst in jüngster Zeit in den Handel kam und der Vorzüge der bekannten Pressen aufweist, ohne die Mängel derselben zu besitzen, ist diejenige von HANS JESSEY, Apotheker in St. Gallen. Mit derselben können durch eine einzige Pressung 10 vollkommen gleichmässige Suppositorien von tadelloser Beschaffenheit angefertigt werden. Die Konstruktion dieser ganz aus Metall (Brenzenguss und vernickeltem Eisen) bestehenden Presse ist durchaus zweckmässig und die Handhabung eine äusserst einfache:

Nachdem die Formtheile *a*, *d*, *d'* (Fig. 163) zusammengelagert und mittels des Hebels *h* (Fig. 162) bzw. der Schraube *i* zwischen die beiden Backen *k* des Untergestelles *f* ein-



Fig. 162. Suppositorienpresse von Apotheker Jesse in St. Gallen.

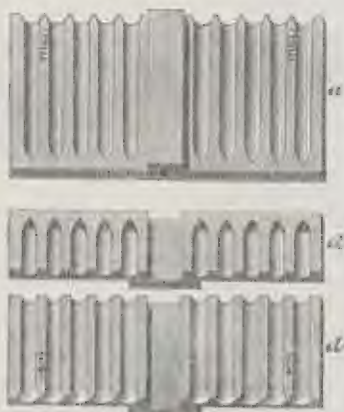


Fig. 163. Die beiden Hälften der Matrizen des Apothekers Jesse'schen Suppositorienpresses

($\frac{1}{4}$ der natürlichen Grösse.)

geklemmt sind, wird die gepulverte, eventuell mit einem medikamentösen Zusatz vermischte Kakao butter gleichmässig abgetheilt in die zehn Bohrungen der Matrize eingefüllt. Flüssige Stoffe, z. B. Ichthyol, werden der Kakao butter am zweckmässigsten durch An-

stossen mit Zuhilfenahme von etwas Amylum und eventuell etwas Lanolin inkorporirt; die Masse wird zwischen Filtrirpapier in Stangen ausgerollt und abgetheilt. Hierauf wird die Pressvorrichtung — ein mit zehn freihängenden Stempeln *c*, einer Schraubenspindel *s* und einer Kurbel *g* versehener Querbalken *b* — in der Weise auf die Form aufgesetzt, dass die Schraubenspindel *s* auf den in der Mitte der Form befindlichen Durchlass zu stehen kommt.

Durch Rechtsdrehung der Kurbel *g* bohrt sich die Spindel *s* in die Matrize ein, während die zehn Stempel *c* allmählich in die entsprechenden zehn Bohrungen der Form gleiten und die gleichmässige Pressung der Masse herbeiführen.

Sobald der eintretende Widerstand ein Weiterdrehen erschwert, ist die Pressung vollendet; durch Linksdrehen der Kurbel *g* wird die Pressvorrichtung entfernt, nach dem Lösen der Schraube *i* wird die Form aus dem Untergestell befreit und durch Auseinandernehmen der Formtheile *a*, *d* und *d'* werden die fertigen Suppositorien zu Tage befördert.

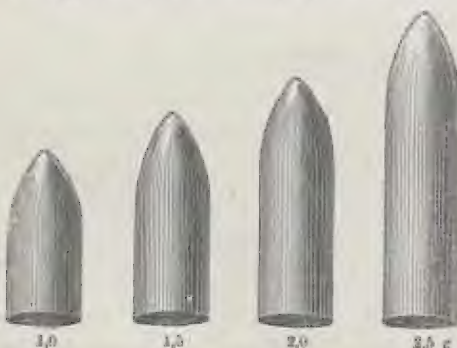


Fig. 164. Fertige Suppositorien mit Apotheker Jesse'scher Suppositorienpresse dargestellt (natürliche Grösse).

Je nach Verwendung grösserer oder kleinerer Mengen Kakaobutter können beliebig schwere Suppositorien angefertigt werden; Fig. 164 zeigt beispielsweise Zäpfchen von 1,0—2,5 g in Abmessungen von 0,5 g in der Form, wie sie durch die Presse producirt werden.

In Anbetracht, dass in manchen Ländern die Spitzkugelform dieser Projektilform vorgezogen wird, kann die gleiche Presse auch mit Platten konstruirt werden, welche Suppositorien von jener Form liefern.

Die mit dieser Presse erhaltenen Suppositorien lassen in Bezug auf feinste Vertheilung der medikamentösen Substanz, gleichmässige Pressung, elegante Form und glänzende Oberfläche durchaus nichts zu wünschen übrig. Die Zeitersparniss ist gegenüber den anderen Methoden eine ganz bedeutende und die Arbeit, welche eine saubere ist, kann jederzeit unterbrochen werden.

Nach jeder Pressung ist die Form ohne weiteres zur Aufnahme neuer Suppositorienmasse bereit; die Reinigung der Presse vollzieht sich sehr rasch mit einem mit Benzol oder Aether getränkten Wattebausch.

Das Einwickeln der fertigen Suppositorien in Stannol ist, insofern Zäpfchen oder Kugeln in Betracht kommen, denen Glycerin beigemischt ist, durchaus nothwendig, da dieselben ohne diese Umhüllung infolge der hygroscopischen Eigenschaft des Glycerins zerfließen würden; bei anderen Suppositorien ist es dagegen nicht zu empfehlen, vorausgesetzt, dass sie nicht allzulange aufbewahrt werden müssen, da einerseits der Laie sie im allgemeinen nicht vorsichtig genug zu entfernen im Stande ist und daher Gefahr läuft, die Suppositorien vor dem Gebrauche zu beschädigen, anderseits das Einwickeln zuweilen von wenig gewissenhaften Pharmaceuten als willkommenes Mittel benutzt wird, um schlecht ausgefallene Zäpfchen der Kontrolle zu entziehen.

Anwendung. Dieselbe ist eine mannigfache und besteht — wie eingangs angedeutet wurde — in einer rein physikalischen oder in einer medikamentösen und zwar in den Fällen, in denen der Magen nicht in Anspruch genommen werden kann und die subkutane Injektion vermieden werden soll.

Die Wirkung äussert sich, indem die Suppositorien 1) durch ihren Reiz auf die betreffenden Muskeln Defäkationsbewegungen hervorrufen, 2) Krampf des Sphincter anal mechanisch oder dynamisch überwinden, 3) die Schleimhautfläche mit einem umhüllenden schützenden Ueberzüge versehen, oder um 4) dieselben mit Medikamenten in Kontakt zu bringen. Die Anzahl der Medikamente, welche in Suppositorienform versendet werden können, ist eine so grosse, dass eine erschöpfende Aufzählung unmöglich ist.

Syzygium.

Gattung der Myrtaceae — Myrtoidae — Myrteae — Eugeniinae.

Syzygium jambolana (Lam.) D. C. Wild und angebaut durch das ostindisch-malayische Gebiet bis China und Neusüdwaes, kultivirt auch auf Mauritius und den Antillen. Baum mit elliptisch-länglichen, kurz gestielten Blättern und ausgedehnten Rispen weisser Blüthen.

Verwendung findet:

1) Der Same resp. die Frucht. Samen sen Fructus Syzygil.

Die beerenartige, saure Frucht ist von der Grösse einer Olive, dunkelrothbraun, netzrunzlig, vom Reste der Blüthe ringförmig gekrönt. Das geschrumpfte Perikarp enthält Sekreträume, seine innere Schicht ist sklerosirt und mit der Samenschale verwachsen. Der Embryo mit dicken Keimblättern ist mehrfach eingeschnürt und zerbricht an diesen Stellen leicht in Bruchstücke. Diese letzteren gelangen meist in den Handel. Sie bestehen aus Parenchym, durchzogen von schwachen Gefässsträngen. Das Parenchym enthält Gerbstoff und Stärke. Die Körnchen der letzteren erreichen 36 μ Grösse, sind von unregelmässiger Gestalt, kuglig, verbogen-eiförmig, keulen- oder stäbchenförmig. In der

Randzone befinden sich ebenfalls Sekreträume. Mit Natronlauge wird das ganze Gewebe blau.

Bestandtheile. Eine Spur ätherischen Oeles, 0,3 Proc. in Aether und Alkohol lösliches Harz, 1,65 Proc. Gallussäure. Neuerdings (1899) will man darin ein Glukosid Antimellin, das Träger der Wirksamkeit ist, gefunden haben.

Verfälschungen. Als solche sollen die Samen anderer Syzygium- und Jambosa-Arten vorkommen.

Anwendung. Als Heilmittel gegen Diabetes mellitus empfohlen und trotz einiger entgegenstehender Angaben anscheinend wirksam. Es ist für die Beurtheilung darauf aufmerksam zu machen, dass 1) falsche Samen in den Handel kommen, 2) die Droge mit der Zeit an Wirksamkeit einbüsst und 3) von einigen Seiten behauptet wird, dass der Träger der Wirksamkeit sich überhaupt nicht in den Samen, sondern im Perikarp findet. Dosis 0,3 g mehrmals täglich. Die Früchte werden auch, in Salz eingemacht, gegessen.

2) Die Rinde. Cortex Syzygii.

Sie bildet leichte, fast schwammige, bis 1 cm dicke Stücke mit weisslichem Kork und reichlicher Borkebildung. Bruch im äusseren Theil körnig, im inneren faserig. Sehr charakteristisch sind stark verdickte, poröse, bis 0,8 mm grosse Steinzellen, die tangentielle Gruppen bilden. Dazwischen schmale Gruppen stark verdickter Bastfasern, im Parenchym Oxalatdrüsen. Markstrahlen 1—3 reihig.

Anwendung. Als Adstringens, technisch zum Gerben.

3) Die Blätter. Folia Syzygii.

Sie sind kurzgestielt, länglich-elliptisch. **Verwendung** wie bei 2.

Extractum Syzygii Jambolani corticis fluidum. Jambulrinden-Fluidextrakt (Munch. Vorschr.). Aus 100 Th. mittelfein gepulverter Rinde und q. s. einer Mischung aus 7 Th. Weingeist (87 proc.) und 3 Th. Wasser bereitet man L. a. 100 Th. Fluidextrakt wie Extr. Frangulae fluid. Germ. (Bd. I, S. 1181).

Extractum Syzygii Jambolani fructuum fluidum. Jambul-Fluidextrakt (Munch. Vorschr.). Aus mittelfein gepulverten Jambulfrüchten genau wie das vorige.

Antimellin, gegen Zuckerkrankheit (Djeosat Borksen), ist ein Jambulpräparat, das angeblich ein Glukosid aus den Früchten enthält. Nach Linné unwirksam. (Vergl. Bestandtheile.)

Djeat, für Zuckerkranken, ist nach AUPRECHT im wesentlichen eine Lösung von Kochsalz und Diuretin in einer Abkochung von Leinsamen und Syzygiumfrüchten.

Tacamahaca.

Gruppe wenig bekannter, meist weicher, angenehm aromatisch riechender Harze, zuerst (16. Jahrh.) aus Amerika bekannt geworden. Die Bezeichnung ist jetzt auch auf afrikanische und indische Harze übertragen. Hat Beziehungen zu den Animo- und Elemi-Harzen (Band I, S. 1050).

Man unterscheidet mit einiger Sicherheit: 1) Ostindisches Tacamahak von *Calophyllum inophyllum* L. (Guttiferae), grünlich, bräunlich, gelblich, weich, von lavendelartigem Geruch. Säurezahl 21,37—34,43. Esterzahl 32,67—66,31. Verseifungszahl 54,08 bis 88,91.

2) Afrikanisches Tacamahak von Bourbon und Madagaskar von *Calophyllum Tacamahaca* Willd., im reflektirten Licht grün, im durchfallenden braun, erweicht im Munde, riecht nach Cumarin, nach andrer Angabe nach Foeniculum graecum. Säurezahl: 33,10—39,06. Esterzahl 63,22—78,47. Verseifungszahl 106,32—117,53.

3) Amerikanische Sorten: a) *Tacamahaca terreuse* (Gail.), columbisches Tacamahak von *Protium heptaphyllum* (Aubl.) L. March. (Burseraceae), braune, leicht zerreibliche, wenig durchscheinende Stücke, von helleren Stellen durchsetzt. b) Westindisches Tacamahak von *Bursera tomentosa* (Jacq.) Engl. (Burseraceae), bildet erbehen- bis wallnussgrosse, blaugelbe oder röthliche Körper. Säurezahl: 20,39—28,40.

Esternzahl 68,43—95,15. Verseifungszahl 96,83—122,90. c) *Bursera excelsa* (H. B. K.) Engl., liefert ebenfalls Tamarahak.

Den meisten Sorten gemässam ist die Bezeichnung *Balsamum Mariae*, unter der sie wohl noch in der Volksmedizin vorkommen. — Als wichtigste Sorte dürfte wohl Sa anzusehen sein.

Tamarindus.

Gattung der Leguminosae — Caesalpinoideae — Amherstiaeae.

Einzige Art: *Tamarindus indica* L. Wahrscheinlich im tropischen Afrika heimisch, durch Kultur in den Tropen beider Erdhälften verbreitet. Bis 25 m hoher Baum mit 20jochig-gefiederten Blättern und weissen, roth geaderten, zuletzt gelblichen Blüten von charakteristischem Bau. Die Frucht ist eine bis 20 cm lange, bis 3 cm breite, bräunliche, nicht aufspringende Hülse mit 3—12 grossen, glänzend braunen Samen. Die äussere Fruchtschale ist ziemlich bröcklig, sie besteht vorwiegend aus Steinzellen, ebenso die innerste Schicht. Zwischen beiden ist das Mesocarp in ein weiches, sauer schmeckendes, schwärzliches Mus umgewandelt, in dem die dörben Gefässbündel mit ihren Verzweigungen verlaufen. Dieses Mus findet pharmaceutische Verwendung. Man entfernt in ziemlich roher Weise die brüchigen Theile der Fruchtschale, die Samen und die Gefässbündel und knetet das Mus, angeblich oft unter dem Zusatz von Seewasser, zu einer zähen Masse, die, in Säcke oder Ballen verpackt, in den Handel gelangt.

Pulpa Tamarindorum cruda (Germ.). *Fructus Tamarindi* (Aust. Helv.). *Tamarindus* (Brit. U-St.). *Siliquae indiane*. — Rohes Tamarindenmus. Tamarinden. — *Pulpe brute de tamarins* (Gall.). — Tamarind.

Es bildet eine braunschwarze, etwas zähe, weiche Masse, die in geringer Menge Samen, Reste der harten Theile des Pericarps und der Gefässbündel enthält. Von rein und stark saurem Geschmack, nicht schimmelig. Unter dem Mikroskop erkennt man rautwandige, grosse Zellen, die kleine bräunliche Körnchen und kuglige Stärkekörnchen enthalten, die Wand der Zellen wird durch Jod sehr schwach gebläut. Ausserdem spieessige Weinsteinkrystalle. Pilzsporen sollen möglichst fehlen.

Bestandtheile. Im Durchschnitt aus 21 Mustern (1891): Samen 10,47 Proc., Cellulose 15,61 Proc., Wasser 24,86 Proc., Extrakt 43,94 Proc., Schleimstoffe 1,95 Proc., Zucker 18,36 Proc., Weinstein 4,87 Proc., Weinsäure 6,63 Proc., Citronensäure 1,76 Proc., (Aepfelsäure 0,969 Proc.), Asche der gleichen Bestandtheile 3,56 Proc., Asche der ungleichen Bestandtheile 1,19 Proc. Zuweilen finden sich infolge von Gährung auch Essigsäure, Ameisensäure etc.

Sorten. Die officinelle Sorte ist die indische, die aus Kalkutta, Madras, Bombay kommt. Die westindische Sorte ist hellbraun, schleimiger, weniger sauer.

Beim **Einkauf** achte man darauf, dass das Mus rein und stark sauer schmeckt, nicht dumpfig riecht und nicht zu viel vom Fruchtgehäuse und von den werthlosen Samen enthält. Zieht man 20 g unter Schütteln mit 190 g Wasser aus und filtrirt 100 g ab, so sollen diese wenigstens 5 g Trockenerückstand hinterlassen (Germ.). Das gilt indessen nur für das unvermischte, schwarzbraune Mus der Austr., Germ. und Helv.; Brit. und U-St. haben das mit Zucker versetzte aufgenommen, das röthlich-braun ist und einen entsprechend höheren Procentsatz an Wasser abgibt. Vor der Verarbeitung prüfe man auf Metalle, wie unter Extracta (Bd. I. S. 1074) angegeben, oder auf Kupfer durch Einstellen eines blanken Eisenstäbchens.

Aufbewahrung. In Stein- oder Holzgefässen an einem kühlen, luftigen Ort; es ist rathsam, von Zeit zu Zeit nachzusehen, ob der Vorrath sich frei von Schimmelpilzen hält.

Pulpa Tamarindorum depurata. *Pulpa ex fructu Tamarindi.* Gereinigtes Tamarindenmus. *Pulpe de tamarins.* *Pulp of Tamarind.* Austr. Germ. Helv.

Rohe Tamarindenmasse erweicht man mit kaltem Wasser, reibt durch ein Haarsieb (IV. Germ.), dampft in einem (tarirten) Porcellengefäße im Wasserbade zum dicken Extrakt ein und mischt diesem noch warm $\frac{1}{10}$, nach Austr. $\frac{1}{5}$ seines Gewichts gepulverten Zucker hinzu. Da hierdurch eine Verdünnung eintritt, welche die Haltbarkeit des Mases beeinträchtigt, so thut man gut, noch eine Weile weiter einzudampfen. — Gall.: Ebenso, doch ohne jeden Zuckerzusatz. — E. Dierreux lässt 1 Th. Tamarinden zuerst mit 2, dann nochmals mit 1 Th. heissem Wasser erweichen, durch ein feines Haarsieb reiben, den Brei in einen Pressbeutel abtropfen, dann bis auf 0,7 Th. auspressen, hiermit die zum dicken Extrakt eingedampfte Pressflüssigkeit mischen und dann die entsprechende Menge Zucker zusetzen. Bei diesem Verfahren wird ein zu langes Erhitzen des Mases, wobei dieses leicht einen bittern Geschmack annimmt, vermieden. Ausbeute etwa 150 Proc. Germ. und Helv. schreiben einen bestimmten Säuregehalt vor: 2 g mit 50 cem heissem Wasser geschüttelt, sollen nach dem Erkalten ein Filtrat geben, wovon 25 cem mit 1,2 cem Normal-KOH oder -NaOH noch sauer reagieren. Der Wassergehalt wird von Germ. und Helv. auf 40 Proc. begrenzt. Prüfung auf Metalle wie oben. (Bei der Darstellung sämtlicher Zubereitungen aus Tamarinden ist die Verwendung von Metallgeräthen selbstverständlich ausgeschlossen.)

Aufbewahrung. Man bewahrt das zum Schmelzen neigende Mas in einem kühlen, trocknen Orte in Porcellangefäßen auf. Die Oberfläche wird nach jedermaliger Entnahme mit einem Pistill glatt gestrichen und mit einer Scheibe aus Fliespapier, die sich rings der Wandung des Gefäßes dicht anschliesst, bedeckt. Hat man das Papier zuvor mit einer weingeistigen Salicylsäurelösung getränkt, so ist das Auftreten von Schimmelpilzen nicht zu befürchten.

Anwendung. Das gereinigte Mas dient als gelindes Abführmittel, in Mixturen zu 5–15 g mehrmals täglich, gewöhnlich aber in Form von Latwergen und Konserven. Brit. und U-St. führen nur das rohe Mas, das erst bei Verwendung zu Confectis Senae der Reinigung unterworfen wird.

Conserva Tamarindorum. Tamarindenkonserven. *Conserva de tamarin.* Ergänzb.: Gereinigtes Tamarindenmas stößt man mit q. s. feinem Senecio-Blätterpulver zur Masse an, formt 2 g schwere Bröckchen, trocknet bei 45° C. und überzieht mit Blatt-silber oder Schokoladenmasse. — Gall.: Wie *Conserva Cassiae* (Hd. I, S. 674). — Dierreux: 500,0 Tamarindenmas, 300,0 Zucker, 200,0 Jalapenknollen, 200,0 Weizenstärke, 5 Tropfen Nerolid stößt man zur Masse, rollt aus, sticht 2,5 g schwere Bröckchen aus, bepinselt mit einem Brei aus 2 Chokoladenpulver, 7 Zucker, 3 Gummischleim, q. s. Rosenwasser, bestreut mit Kristallzucker und trocknet bei 40° C.

Extractum seu Mollago Tamarindorum. Tamarindenextrakt. Man zieht Tamarinden mit dem 5fachen Wasser aus, wie unter Sirap. Tamarindi angegeben, dampft aber die filtrirte Pressflüssigkeit zum Sirap ein. Ausbeute etwa 50 Proc. Gibt mit Zuckerwasser eine fast klare, angenehm schmeckende „Tamarinden-Limonade“.

Tisana cum pulpa Tamarindi. Tisane de tamarin (Gall.). 25,0 Tamarindenmas überläßt man in einem Porcellangefäße mit 1000,0 siedendem Wasser und seiht nach 1 Stunde durch.

Sirapus Tamarindi. Tamarindensirap. Helv.: 250 Th. Tamarinde digerirt man im Wasserbade mit q. s. Wasser, seiht durch, presst aus, dampft auf 400 Th. ein und bringt mit 450 Th. Zucker und 150 Th. Glycerin zum Sirap. — Man mischt gleiche Theile Tamarindenextrakt und Himbeersaft und setzt eine Spur Fruchtzucker zu. Die Säure kann man durch vorsichtigen Zusatz von Natriumkarbonat theilweise abstopfen.

Elixenacium Tamarindorum. Folium.	
Rp. Foliorum Senae pulv.	5,0
Tarlati depurati	1,0
Pulpae Tamarindorum depur.	10,0
Sirapi Munnse	q. s.

genau mit 4, seicht 3–4, dann den Rest von 175,0 hinz. und filtrirt nach einigen Tagen.

II. Münchener Apoth.-Verzeln.

Essentia Tamarindorum.	
Tamarindosuccum.	
J. Beroliner Apoth.-Verzeln.	
Rp. 1. Foliorum Senae Splem extract.	50,0
2. Pulpae Tamarindorum depur.	300,0
3. Aquae chalybeatis	3000,0
4. Liqueoris Natr. cumulei	
(Fond. spec. 1,176)	50,0 vel q. s.
5. Splem [87 proc.]	100,0
6. Sirapi simplicis	100,0
7. Tinct. Vanillae	5,0

Rp. 1. Pulpae Tamarindorum crudae	500,0
2. Aquae chalybeatis	3500,0
3. Magnesi carboid.	q. s.
4. Foliorum Senae concis.	50,0
5. Magnesia calcis	5,0
6. Aquae destillatae	500,0
7. Sirapi simplicis	50,0
8. Sirapi Anacardi coridis	50,0
9. Sirapi Cinnamon.	50,0
10. Spiritus diluti	50,0

Man stellt 1–3 wöchl. Stunden bei Selte, presst und dampft die zum Kochen erhaltene Flüssigkeit auf 700,0 ab. 525,0 davon neutralisirt man

Man erweicht 1 mit 2, dampft die ohne Pressung gewonnene Schmelzflüssigkeit auf 1000,0 ab, neutralisirt 750,0 davon mit 2, mischt die übrigen 250,0 und den durch 24stündige Maceration aus 4–6 erhaltene Auszug hinzu, kocht auf, seiht durch Flanell, dampft auf 800,0 ab, fügt 7 bis 10 hinz., lässt absetzen und filtrirt.

Extractum Tamarindorum sive E. Drimaron.

- Rp. 1. Extracti Tamarindorum 90,0
 2. Natrli carbonat 15,0
 3. Aquae destillatae 25,0

Man versetzt 1 auf der Lösung von 2 in 3, sodass die Flüssigkeit noch mehr reagirt, und dampft auf 100,0 ein. Essigsäureweine als Abführ-Limonade.

Limonada Tamarindorum.**Tamarinden-Limonade.**

- Rp. 1. Magnesi carbonat 3,0
 2. Styrqi simplicis 15,0
 3. Styrqi Ruhl lösel 95,0
 4. Extracti Tamarindorum 30,0
 5. Aquae destillatae q. s.

Man giebt 1 mit 2 angerieben in eine starkwandige 1-l. Flasche (Saffera), schichtet 3 darüber, dann vorsichtig 4, mit soviel von 5 verdünnt, dass die Flasche bis zum Halse davon voll wird, verschlösset und mischt behutsam.

BALLMANN'S Tamarindenessenz. Nach Pharm. Zeitg. ein mit Weingeist, Honig und Zucker versetzter Auszug aus Manna, Senecablättern und Tamarinden. Nach Angabe des Herstellers „ein Gährungsprodukt, das durch rationelle Kellerbehandlung etc. zu seiner Vollendung heranreift“.

Honigtrank, JACOB'S. In der Hauptsache Tamarindenabkochung.

Motessenz, SCHRAEDER'S. Eingedicktes Tamarindenmus.

Muslin nennt sich ein Abführmittel mit Tamarindengrundlage.

Tamarinden-Konserven von KASLOFF, ebenso Tamarinden Gullas und Spezialitäten, die durch Conserva Tamarind. Ergänzh. oder Drimaron vollkommen ersetzt werden.

Ratolus Tamarindorum

wie Ratolus Citri (Nö. I, S. 302; doch statt mit Acid. citric. mit 5,0 Extract. Tamarindor.

Serum Lactis tamarindulatum (Ergänzh.).**Tamarindenmilch.**

S. Seite 331.

Trochiscus Tamarindorum.**Pastilli laxativi. Laxirpastillen.****Frucht-laxative Lozungen** (Form. angl.).

- Rp. Foliorum Senecae pulv. 25,0
 Confectio Citri minut. coarsa. 5,0
 Confectio Aurant. „ „ 10,0
 Pulvae Tamarindorum separatae 50,0
 Sacchari albi pulv. 200,0
 Olei Rosae gtt. 111.

Man formt 100 Pastillen, überzieht mit Kokosbutter und bestreut mit einer Mischung aus Benzoeölpulver und Vanillezucker.

Tanacetum.

Gattung der Compositae — Anthemideae — Chrysantheminae, jetzt zur Gattung Chrysanthemum.

Tanacetum vulgare L. (syn.: Chrysanthemum vulgare (L.) Bernh.), heimisch in ganz Europa, Sibirien, in Amerika eingeschleppt, vielfach in Gartenkultur. Ausdauernd, fast kahl. Stängel aufrecht, beblättert, bis 1,3 m hoch, doldenrispig ästig. Blätter am Grunde gesägt, die unteren und mittleren gestielt, fiederteilig mit oberwärts verbreitertem, gesägtem Mittelstreif und länglich lanzettlichen, stumpflichen, fiederspaltigen bis eingeschnitten-gesägten Abschnitten. In Gärten oft feiner zertheilt und kraus (var.: crispum). Blütenköpfchen doldenrispig, Hüllblätter stumpf, die inneren länglich, oberwärts breit hautrandig. Randblüthen röhrenförmig, dreizählig, weiblich, Scheibenblüthen 5zählig, zwittrig (Fig. 165). Früchte kreiselförmig, 5rippig mit kurz kronenartigen, gekrümmten Pappus.

Verwendung finden: 1) die Blütenköpfchen:

Flores Tanacetii (Ergänzh.). Tanacetum (U-St.). — Ratafarubüthen. — Fleurs de tanaïsie. — Tansy. Tansy-flowers. Gall. führt das ganze blühende Kraut: Plante fleurie de tanaïsie.

Man sammelt die blühenden Trugdolden im Juli und August, trocknet an einem schattigen, luftigen Orte und bewahrt sie in dicht geschlossenen Blechgefäßen, das Pulver in gelben Haufengläsern auf. Sie werden nur selten innerlich zu 1–2 g als wurmtreibendes Mittel gebraucht; öfter in der Thierheilkunde.

2) die Blätter:

Folia Tanacetii (Ergänzh.) Herba Tanacetii



Fig. 165. 1. Blüthe, 2. Scheibenblüthe von Tanacetum vulgare.

a. Athanasiae. — Rainfarnkraut. Wurmkraut. — Herbe de tanaïse. — Common Tansy. Enthält einen Bitterstoff: Tanacetin.

Einsammlung etc. wie bei den Blüthen. 9 Th. frisches Kraut = 2 Th. trocknes.

Oleum Tanacet (Gall.). Rainfarnöl. Essence de Tanaïse. Oil of Tansy. Rainfarnöl erhält man durch Destillation des blühenden Krautes von *Tanacetum vulgare*. Bei Anwendung von frischem Material beträgt die Ausbeute 0,1 bis 0,2 Proc. trocknes liefert 0,2 bis 0,3 Proc. Öl. Es stellt eine gelbliche bis bräunliche Flüssigkeit dar, von ungeschnem, eigenthümlichem, kampherartigem Geruche und dem specifischen Gewichte 0,925–0,955. Deutsches sowie amerikanisches Öl dreht stark nach rechts (Drehungswinkel im 100 mm-Rohr + 30 bis + 45°), englisches nach links (– 27°). Der Hauptbestandtheil ist das auch im Salbei-, Wermut- und Thujaöl vorkommende Thujon oder Tanaceton, ein Keton $C_{10}H_{16}O$. Daneben enthält das Öl Links-Kampher, Bornesol und ein um 160° C. siedendes Terpen.

Vol.	Electuarium vernificum.
Wurmsternwurz für Pferde Drogen.	
Rp. Öl Tanacet	15,0
Petrolei	15,0

Herba Absinthii pulv.	100,0
Sassa foetida pulv.	20,0
Aloë	30,0
Parinae Scutell	50,0
Aquae	q. s.

Kräuter-Rheumatismus-Likör von Schanzen in Köthen ist nach Angabe des Herstellers ein weingeistiger Auszug aus Herb. Absinth., Tanacet., Centaur. min., Trifol., Meliss., Rad. Angelic., Gentian.; Cort. Chinae und Fruct. Foeniculi.

Taraxacum.

Gattung der Compositae — Clethraceae — Crepidinae.

Taraxacum officinale (With.) Wiggers (syn.: *Leonodon Taraxacum* L.), fast überall verbreitet. Die fleischige, stark milchende, senkrechte Wurzel treibt eine grundständige Rosette meist keilförmig-lanzettlicher, grob schrotsägeförmiger Blätter. Die anschaulichen Blüthesköpchen stehen einzeln auf blattlosem, gelblich grünem, hohlem, oberwärts etwas wolligem Schaft. Hüllblätter schmutzig grün, bisweilen aussen an den Spitzen dunkel purpurn. Die äussersten Blüthen aussen blaugrau gestreift. Antheren am Grunde pfelförmig geschwänzt. Achänen lineal-länglich mit lang gestieltem Pappus.

Verwendung findet:

1) Die ganze Pflanze:

Radix Taraxaci cum herba (Germ.) *Herba Taraxaci cum radice*. — Löwenzahn. Löwenzahnwurzel mit dem Kraute. — Pissenlit. Dent-de-lion. — Dandelion.

Man sammelt sie im Frühling vor der Blüthe und verwendet sie entweder frisch zur Darstellung von Kräutersäften, oder man trocknet bei gelinder Wärme und bewahrt sie in dichtschliessenden Blechbüchsen auf. Ueber den Schutz gegen Insektenfrass, dem die Droge sehr ausgesetzt ist, s. unter *Scilla corant* S. 875. 3 Th. frisches Kraut geben etwa 1 Th. trocknes.

2) Die Blätter:

Folia Taraxaci (Austr.). — Löwenzahnblätter. — Feuilles de pissenlit ou de dent-de-lion (Gall.).

Beschreibung: Sie sind kahl oder etwas wollig behaart, lanzettlich bis länglich lanzettlich, in einen am Grunde oft wieder verbreiterten Stiel verschmälert, buchtig fiederspaltig, mit rückwärts gerichteten, oft wieder gezähnten Abschnitten, selten nur gezähnt oder fast ganzrandig.

Spaltöffnungen auf beiden Seiten, ferner 6–8zellige, dünnwandige, oft kollabirte Gliederhaare, deren Zellen tonnenförmig gewölbt sind. Sie sind bis 200 μ lang, bis 20 μ breit. Ferner finden sich auf den Rippen der Unterseite mehrzellige Borstenhaare, deren obere Zellen oft spornartig ausbiegen. Zwei Schichten von Palisaden.

Bestandtheile nach König: Wasser 85,84 Proc., Stickstoffgehalt 2,81 Proc., Fett 0,69 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 7,45 Proc., Holzfaser 1,52 Proc., Asche 1,99 Proc.

Verwechslung mit den Blättern der Cichorie, der die Gliederlance fehlen.

Sie werden im Frühling vor der Blüthe gesammelt, vorzugsweise von auf fettem Boden wachsenden Pflanzen.

Verwendung. Wie die Wurzel, ausserdem als Salat.

3) Die Wurzel:

Radix Taraxaci (Austr. Ergänzb. A. Helv.). **Taraxaci Radix** (Brit.). **Taraxaceum** (U-St.). — Löwenzahnwurzel. — *Racine de pissenlit ou de dent-de-lion* (Gall.). — **Taraxacum Root.** Dandelion.

Beschreibung. Die Wurzel kann bis 40 cm lang und daumenstark werden, sie ist spindelförmig, meist einfach, frisch hellgelblich-braun, trocken braungrau und mit tiefen Längsrizeln, nach oben geht sie in die verzweigte oder unverzweigte kurze Axe über. Querschnitt gelb, unter der Lupe erkennt man das dünne, nicht radialstreifige Holz und die dicke konzentrisch geschichtete Rinde. Markstrahlen treten weder im Holz noch in der Rinde hervor.

Die konzentrische Streifung der Rinde kommt zu Stande durch die Zusammenlagerung der engen, gegliederten Milchröhren mit den Siebröhren, welche tangential zusammenliegende Gruppen bilden (Fig. 166).

Das primäre Bündel ist diarch und immer deutlich zu erkennen. Im Parenchym Inulin.

Bestandtheile nach Koen (1892): Inulin 15,6 Proc., Wasser 7,95 Proc., Asche 22,50 Proc., Fett 0,44 Proc., Wachs 0,09 Proc., Kautschuk 0,10 Proc., Schleim 8,49 Proc., Saccharose 1,08 Proc., Glukose 0,46 Proc., Eiweissstoffe 4,89 Proc.

Der Gehalt an Inulin kann im Herbst 24 Proc. betragen, im Frühjahr ist dasselbe fast ganz in Zucker übergegangen. Ferner enthält die Droge einen Bitterstoff: Taraxacin und vielleicht ein Alkaloid.

Nach Vorschrift der Helv. im Frühjahr, nach den übrigen Arzneibüchern dagegen im Spätherbst zu sammeln. Sie muss sorgfältig getrocknet und aufbewahrt werden. Vergl. unter I. 4 Th. frische Wurzeln geben 1 Th. trockne.

Anwendung. Das frische Kraut spielte früher eine wichtige Rolle als wesentlicher Bestandtheil von Kräuternüssen, die zur Zeit des grössten Nitratreichtums der Pflanzen benutzt und bei Unterleibsleiden aller Art zu essensartigen Frühlingstheeren gebraucht wurden. Heute sind jene Arzneiformen so ziemlich vergessen, da man sie durch die haltbareren und

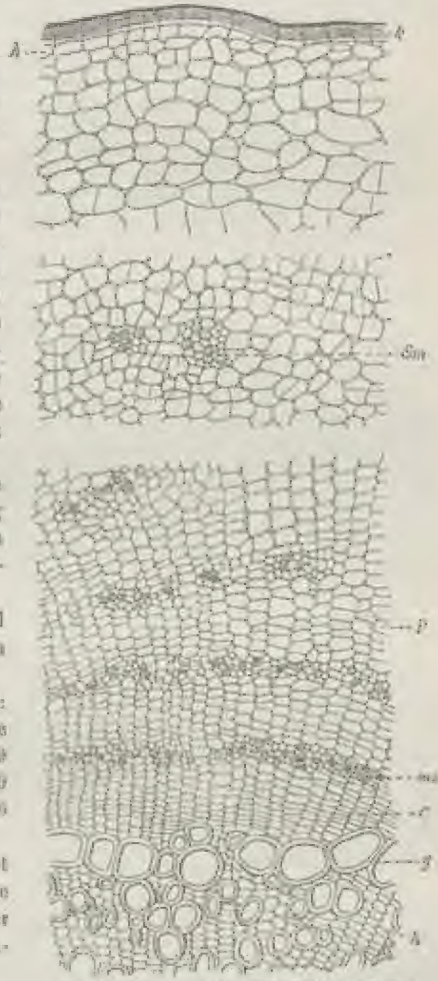


Fig. 166. Querschnitt durch Radix Taraxaci.
A Kork. Bm und me Sieb- und Milchröhren. p Parenchym. c Cambium. g Gefässe. (Nach Thoenes.)

Vergl. unter I. 4 Th. frische Wurzeln geben

zuverlässigeren Tinkturen, Extrakte und Dialysate aus frischen Kräutern ersetzt hat. Ueber die Verwendung der Wurzel als Kaffeesurrogat vergl. Band I, S. 823.

Extractum Taraxaci. Löwenzahnextrakt. *Extrait de pissenlit ou de dent-de-lion.* Germ.: 1 Th. Löwenzahn (II) wird zuerst mit 5 Th. Wasser 48 Stunden, dann mit 3 Th. Wasser 12 Stunden ausgezogen. Die Pressflüssigkeiten dampft man auf 2 Th. ein, kocht mit 1 Th. Weingeist 3 Tage köhl stehen, filtrirt und dampft zum dicken Extrakt ein. — Helv.: Aus Löwenzahnwurzel (II). Wie *Extr. Gentianae* Helv. (Bd. I, S. 1213). — Austr.: Aus gleichen Theilen Löwenzahnblättern und -wurzeln wie *Extr. Gentianae* Austr. (Bd. I, S. 1213), doch dampft man zum dünnen Extrakt ein. — Brit.: Aus frischer Löwenzahnwurzel durch Auspressen, Absetzenlassen des Saftes, Erhitzen auf 100° C., Durchsiehen und Eindampfen zum weichen Extrakt. — U-St.: Aus frischer Wurzel; man zerstückt sie unter Besprengen mit Wasser zum Brei, presst aus und dampft, am besten im Vacuum, zur Füllkonsistenz ein. — Gall.: Wie *Extractum Digitalis aquos.* Gall. (Bd. I, S. 1041 1.). Weiches Extrakt. — Ausbeute durchschnittlich 25 Proc. dickes Extrakt, bei guter Waare bis 38 Proc. — Wird bisweilen während der Aufbewahrung ködlich durch Ausscheidung von Salzen, und ist dann nicht mehr klar in Wasser löslich. U-St. schreibt vor, die Oberfläche des Extrakts mit einem Tuche zu bedecken, das man von Zeit zu Zeit mit wenig Aether oder Chloroform befeuchtet. Das nach Germ. IV und Helv. hergestellte Extrakt, in Wasser 1:20 gelöst, muss mit einem gleichen Raumtheil Weingeist klar bleiben (E. Mance).

Extractum Taraxaci liquidum seu fluidum. Löwenzahn-Fluidextrakt. Brit.: 1000 g gepulverte Löwenzahnwurzel (No. 30) zieht man 48 Stunden mit 2000 ccm Weingeist von 50 Vol. Proc. aus, presst 500 ccm ab, stellt den Rückstand nach Zusatz von 2000 ccm Wasser 48 Stunden bei Seite, presst aus, dampft auf 500 ccm ein, mischt beide Auszüge, bringt mit Wasser auf 1000 ccm und filtrirt. — U-St.: Aus der gepulverten Wurzel (No. 30) wie *Extr. Spigeliae fluid.* U-St. (S. 912).

Succus Taraxaci (Brit.). *Juice of Taraxacum.* 3 Raumtheile frischer Saft, 1 Raumtheil Weingeist. (Vergl. unten: *Succi Herbarum*.) Dosis: 3,5–7,0 cem.

Succi Herbarum recentes. Frische Kräutersäfte. Frühlingskräutersäfte. *Sucs végétaux* (Gall.). *Juice of Fresh Herbs.* Nur Brit. und Gall. haben genauere Vorschriften für diese veralteten Arzneiformen gegeben. Brit. lässt 3 Raumth. der durch Pressen der gequetschten, frischen Kräuter erhaltenen Säfte mit 1 Raumth. Weingeist von 20 Vol. Proc. mischen und nach 7-tägigem Absetzen filtriren. — Nach Gall. werden die frischen Säfte bereitet, indem man salzreiche Kräuter für sich, weniger salzige unter Zusatz von $\frac{1}{2}$ Wasser zerstückt, stark auspresst und filtrirt; man verbrüht sie entweder scheidl., oder unterwirft sie dem Appare'schen Verfahren (Bd. I, S. 951), falls sie aufbewahrt werden sollen. Für den Zeitraum einiger Tage kann man diese Säfte auch vor dem Verderben schützen, indem man kleinere Flaschen damit bis unter den Stopfen füllt und einige Tropfen Aether oder Weingeist darüber schiebt, oder auch durch Auflösen von 25 Zucker ohne Wärmanwendung (Reichenhaller Kräutersaft). Der geeignete Aufbewahrungsort ist ein Eisschrank.

Natürlich müssen die frisch gesammelten Kräuter vor dem Auspressen durch Waschen gereinigt werden. Sollte *Succus Herbarum recens* ohne nähere Angabe der Bestandtheile verordnet werden, so versteht man entweder

(nach Haase) den Presssaft aus

oder (nach Dresden, Vorwerk.)

Herbae Varietates Recensio. rec.	10 Th.
Chelidonium majus	10 "
Achillea Millefolium	20 "
Glechoma hederacea	20 "
Leontodon Taraxacum	10 "

Foliorum Millefolii recentium	
Taraxacum	"
Hicula Carefolium	"
Nasturtium	22.

Je nach den Bestandtheilen der betreffenden Pflanzen unterscheidet man — mit Ausschluss der sauren Fruchtsäfte — bittere, süsse, saure, salzige, gewürzige, scharfe, herbe, marktsche Säfte.

Mixtur Taraxaci compositum (Sal. Germ.).

Compositum Elixir et Taraxacum.

Rp. Extract Taraxaci fluidi (U-St.)	35 cem
Extract Pruni Virginiana fluidi (U-St.)	20 "
Extract Glycyrrhizae	65 "
Tinctura Anacardi dulcis	40 "
Tinctura Chinensis	35 "
Tinctura Cardamomi compos.	20 "
Elixir aceticum	700 "

Istent zur Geschmacksverbesserung von Chelidonium (Linn. u. dergl.)

Simplicia Succi Taraxaci.

Rp. 1. Succi Taraxaci recentis	400,0
2. Sacchari albi	600,0
3. Alumen avicennae	31.

Muss 36st unter allmählichem Erhitzen zum Sieden, kühlt ab und bringt mit Wasser auf 1000 c.

Löwenzahn-Extrakt von *Pteraxagnum* in Berlin enthält Stärkesirup, Honig, Lakritz etc., doch kein *Taraxacum*.

Succus Herbarum dialysatus Gouaz wird aus *Folia Cichorii*, *Cochleariae*, *Nasturtii*, *Radix Taraxaci* und *Herba Fumariae* bereitet.

Tellurium.

Das Tellur, Te , Atomgew. = 128, dieses dem Schwefel und dem Selen nahe stehende Element, bildet mit Sauerstoff zwei Oxyde, das Tellurigkureanhydrid, TeO_2 , und das Tellursäureanhydrid, TeO_3 , deren Hydrate Säurecharakter besitzen. — Die Tellursäure H_6TeO_6 ist eine der Schwefelsäure analog zusammengesetzte Verbindung von schwach sauren Eigenschaften; ihr Natriumsalz hat neuerdings medicinische Anwendung gefunden.

Natrium telluricum. Tellursaures Natrium. TeO_3Na_2 . Mol. Gew. = 238.

Darstellung. Reines Tellur wird zunächst mit Salpetersäure zu telluriger Säure oxydirt, die weitere Oxydation dann in der salpetersauren Lösung durch Bleisuperoxyd bewirkt. Durch vorsichtiges Ausfällen mit Schwefelsäure entfernt man das Blei, dampft die Lösung der Tellursäure zur Trockne ein, wäscht den Rückstand zur Entfernung überschüssiger Schwefelsäure mit Aetherweingeist und krystallisirt aus wenig Wasser um. Zur Darstellung des Natriumsalzes wird die reine Tellursäure in Wasser gelöst, die äquivalente Menge Natriumhydroxyd zugesetzt, die Lösung zur Trockne eingedampft und der Rückstand mit Alkohol gewaschen.

Eigenschaften. Das so erhaltene tellursaure Natrium, Na_2TeO_3 , bildet ein weisses, krystallinisches Pulver, leicht löslich in Wasser, unlöslich in Alkohol; die wässrige Lösung zeigt schwach alkalische Reaction. Säuert man diese Lösung mit concentrirter Salzsäure an und setzt einen Ueberschuss an schwelliger Säure zu, so wird das Tellur nach einigen Stunden vollständig als solches abgeschieden. Man kann den Gehalt des Salzes an Tellur bestimmen, wenn man die Tellursäure auf vorstehende Art reducirt, das Tellur auf einem gewogenen Filter sammelt, auswäscht und nach dem Trocknen wägt.

Prüfung. Zur Prüfung auf tellurige Säure versetzt man die wässrige Lösung (1 = 50) mit etwas Zinnchloridlösung; es darf nicht sofort (!) eine schwarze Auscheidung, sondern höchstens eine braune Färbung entstehen. Tellurige Säure wird nämlich durch Zinnchlorür sofort, Tellursäure erst nach einiger Zeit, namentlich beim Erwärmen reducirt.

Anwendung. Das tellursaure Natrium ist nach Commenzalz, Nacet, Cebrias und Mosler ein ausgezeichnetes Anthelroticum, das ohne Rücksicht auf das Grundleiden in allen Fällen anwendbar ist, in welchem eine Hemmung der Schweisssekretion wünschenswerth ist. Hinderlich für den ausgedehnteren Gebrauch ist der unangenehme, knoblauchartige Geruch, welchen es dem Athem erteilt. Die Tagesdosis ist 0,05 g in Pulverform; sie ist abends vor dem Schlafengehen zu verabreichen.

Terebinthina

ist der Balsam oder Harzsaft verschiedener Koniferen. Nur ausnahmsweise bezeichnet man auch andere balsamartige, harzige Sekrete als Terebinthina, vergl. Chios-Terpentin. *Terebinthina Chia*. *Terebinthina de Chio* (Gall.). S. 645.

Die Terpentine entstehen meist in grossen Sekretbehältern, die zunächst schizogen entstehen, sich dann aber zu Harzbeulen, Harzzellen erweitern, aus denen der Terpentin freiwillig oder Abgänger nach Einschnitten ausfliesst.

Folgende Sorten sind officinell, wobei zu bemerken ist, dass Germ., Austr. u. U.-S. keine specielle Sorte verschreiben und Helv. unter Terebinthina nur No. 5 versteht.

1) **Französischer Terpentin.** — *Térébenthine commune*. *Térébenthine de Bordeaux* (Gall.) von *Pinus maritima* Poirét (syn.: *Pinus Pinaster* Selander) (Coniferae — Pinaceae — Abietineae — Abietinae). Man gewinnt den Terpentin in Frankreich in der Gascogne, in dem als „Landes“ bezeichneten Landstrich zwischen dem Meer, Garonne, Ciron, Douze, Midouze und Adour. Man beginnt im Februar die Bäume zu verletzen, indem man einen Streifen Rinde und Holz ausschlägt und das von Zeit zu Zeit bis zum Oktober fortsetzt. Der Terpentin wird dann in unter der Wunde angebrachten Töpfen aufgefangen. Er ist von weicher, dickflüssiger Beschaffenheit (*Gomme molle*) und unrein. Man reinigt ihn, indem man ihn in Kesseln erhitzt, absetzen lässt und kolirt (*Pâte de térébenthine à la chaudière*) und ihn in durchlöcherterten Kisten der Sonne aussetzt (*Pâte de térébenthine au soleil*). Das am Baum angetrocknete Harz wird von Zeit zu Zeit abgekratzt, es heisst *Barras* oder *Galipot*.

Frisch ist der Terpentin durchsichtig, trübt sich jedoch an der Luft und wird dabei dicker. Im Handel hat er gewöhnlich die körnige Konsistenz von Honig. Nach langem Stehen trennt er sich in eine obere klare, dickflüssige, dunkler gefärbte und eine untere festere Schicht, die unter dem Mikroskop wetzsteinförmige Krystalle erkennen lässt. Geruch charakteristisch unangenehm, Geschmack scharf, bitter und ekelhaft. Die alkoholische Lösung röthet Lackmus schwach. Löslich in Aether, Alkohol, Methylalkohol, Amylalkohol, Aceton, Benzol, Chloroform, Eisessig, Essigäther, Essigsäure, Petroläther, Terpentinol, Tetrachlorkohlenstoff, Schwefelkohlenstoff, Toluol, in Wasser unlöslich, demselben aber bitteren Geschmack ertheilend.

Bestandtheile nach Baüms (1900). 28—29 Proc. Athorisches Öl (vergl. unten), 6—7 Proc. Pimarinsäure $C_{14}H_{22}O_2$, 8—10 Proc. Pimarsäure $C_{20}H_{30}O_2$, 48—50 Proc. α - und β -Pimarolsäure $C_{14}H_{20}O_2$, Resen 5—6 Proc., Bernsteinsäure, Bitterstoff, Farbstoff, Wasser und Verunreinigungen 1—2 Proc. Säurezahl direkt nach Baüms 122,99—123,67. Säurezahl indirekt 123,62—124,01. Verseifungszahl kalt 120,66. Verseifungszahl heiss 125,74. Baüms nimmt hiernach an, dass Säurezahl und Verseifungszahl zusammenfallen, was mit dem Ergebnis seiner Untersuchung übereinstimmt, die nur freie Säuren und keine Ester aufgefunden hat. Nach E. u. K. Diermann enthält dagegen der Terpentin geringe Mengen von Estern (Esterzahl 2,8—9,8).

2) **Amerikanischer oder Virginischer Terpentin.** — *Terebinthina* (U-St.). *Thua Americanum* (Brit.). — *Turpentine*. *Frankincense*. Hauptsächlich von *Pinus palustris* Miller, auch von *P. Taeda* L., *P. heterophylla* Elliot, *P. echinata* Miller in den Vereinigten Staaten (Karolina, Georgia, Alabama, Mississippi) gewonnen. Im Frühjahr haut man in den Grund des Baumes 1 oder 2 horizontale Kerben und estrindet darüber einen Streifen bis auf den Splint, der von Zeit zu Zeit verlängert wird. Der Terpentin fließt in die am Grunde befindliche Kerbe und wird von Zeit zu Zeit ausgefüllt. Auch hier wird das in der Wunde erhärtete Harz (*scrape*) herausgekratzt. Der zuerst gesammelte Terpentin ist von nahezu weisser Farbe (*Jungfernharz*, *virgin dip*, kommt als *Water white* oder *window glass* [W. G.] in den Handel), die späteren sind gelblich [Fassmarke N. oder M. K.]. Eigenschaften sonst im wesentlichen wie bei 1.

3) **Strassburger oder Weissannen-Terpentin.** — *Terebinthina Argentoratensis* seu *Alsatica*. — *Térébenthine d'Alsace*, des *Vosges* ou de *Strasbourg*. *Térébenthine au Citron*. (Gall.) von *Abies pectinata* D. C. (syn.: *Pinus Picea* L., *Abies excelsa* Lk.) (Coniferae — Pinaceae — Abietineae — Abietinae) früher in geringer Menge in den Vosges gesammelt, gegenwärtig scheint die Gewinnung fast ganz aufgehört zu haben. Man sammelt den Terpentin, indem man die an den Bäumen auftretenden Harzbenien aufleckt.

Klar, durchsichtig, von Sirupkonsistenz, Geschmack balsamisch, etwas scharf, hinterher bitterlich. Geruch wenig an Terpentinol, mehr an Melisse und Citronen erinnert. Setzt keine Krystalle ab. Löslich in Aether, Chloroform, Eisessig, Essigäther, Amylalkohol, Benzol, Toluol, Schwefelkohlenstoff und Tetrachlorkohlenstoff, theilweise löslich in Aethyl- und Methylalkohol, Aceton und Petroläther. Reagirt schwach sauer.

Bestandtheile. 28—30 Proc. Ätherisches Oel, 8—10 Proc. Abiansäure $C_{15}H_{22}O_2$, 1,3—2,0 Proc. Abietolsäure $C_{20}H_{30}O_2$, 46—50 Proc. α - und β -Abietinsäure $C_{19}H_{28}O_2$, 12—16 Proc. Abietoresen $C_{19}H_{30}O$, 0,03—0,08 Proc. Bernsteinsäure, 1 bis 2 Proc. Bitterstoff, Farbstoff, Wasser und Verunreinigungen.

4) Oesterreichischer oder deutscher Terpentin. — Terebinthina (Aust.) von **Pinus Laricio Poiret.** Der Baum wird in Niederösterreich (Mödling, Baden, Guttstein) ausgebeutet in ähnlicher Weise wie 2.

5) Venetianischer Terpentin. Lärchenterpentin. Lötsch. — Terebinthina (Helv.). Terebinthina Veneta (Aust. Ergänz.). — Térébenthine de Venise. Térébenthine du Melèze von **Larix decidua Miller** (Coniferae — Pinoideae — Abietineae — Abietinae) gewonnen in Südtirol, wenig in der Dauphiné, Piemont und im Kanton Wallis. Man bohrt die Bäume an und verschliesst die Bohrlöcher mit Holzpflöcken, die man nach längerer Zeit herauszieht, um den im Loch angesammelten Terpentin zu gewinnen.

Der Terpentin ist klar, ziemlich durchsichtig und im auffallenden Lichte fluorescierend, dick und zähflüssig. Die Farbe ist dunkelgelb bis gelbbraun mit einem Stich ins Oliven-grünliche. Geruch stark nach Terpentin, Geschmack balsamisch-aromatisch, etwas bitterlich. Spec. Gew. 1,1850. Löslich in Aether, Alkohol, Methylalkohol, Amylalkohol, Chloroform, Aceton, Eisessig, Essigäther, Benzol, Toluol, Terpentinöl, zum grossen Theile löslich in Schwefelkohlenstoff, Petroläther und Tetrachlorkohlenstoff.

Bestandtheile nach WIGGEL (1900). 4—5 Proc. Laricinsäure $C_{20}H_{30}O_2$, 55 bis 60 Proc. α - und β -Laricinsäure $C_{18}H_{28}O_2$, 20—22 Proc. Ätherisches Oel, 14—15 Proc. Laricoresen, 0,1—0,12 Proc. Bernsteinsäure, 2—4 Proc. Bitterstoff, Farbstoff, Wasser und Unreinigkeiten.

Säurezahl 68,80—72,80. Verseifungszahl 128,80—145,60.

Verfälschungen. Künstlicher venetianischer Terpentin wird hergestellt durch Lösen von Harzen in Harzöl. In einem solchen Kunstprodukt sind Säurezahl und Verseifungszahl annähernd gleich.

Beimengung von gewöhnlichem Terpentin erkennt man, indem man eine kleine Menge mit Salmiakgeist (spec. Gew. 0,96) übergiesst; venetianischer Terpentin bleibt klar oder fast klar, mit 20 Proc. Terebinthina wird die Mischung milchig, mit 30 Proc. wird sie ebenfalls milchig und nach einiger Zeit fest.

Reiner Lärchenterpentin löst sich in 3 Th. 80proc. Alkohol klar, sind mehr wie 30 Proc. Terpentin zugegen, so findet nach kurzer Zeit eine Abscheidung statt.

6) Kanadischer Terpentin. Kanadabalsam. — Terebinthina Canadensis (Brit. U.-St.). Balsamum Canadense (Ergänz.). — Canada Turpentine. Canada Balsam. Balsam of Fir von **Abies balsamea (L.) Miller**, zum geringeren Theil auch von **A. Fraseri Lindl.** in Unter-Kanada (Prov. Quebec) gewonnen in ähnlicher Weise wie 3.

Er ist klar, von hellgelber, grünlich schillernder Farbe mit schwacher Fluorescenz, dickflüssig. Geschmack bitter, Geruch unangenehm aromatisch. Die weingeistige Lösung röthet Lackmus. In Aether, Amylalkohol, Benzol, Chloroform, Terpentinöl, Tetrachlorkohlenstoff, Schwefelkohlenstoff und Toluol völlig löslich; in Alkohol, Methylalkohol, Aceton, Eisessig, Essigäther, Petroläther zum grössten Theil löslich.

Bestandtheile nach BRÜGGE (1900). 13 Proc. Canadinsäure $C_{19}H_{28}O_2$, 0,3 Proc. Canadolsäure $C_{19}H_{28}O_2$, 48—50 Proc. α - und β -Canadinsäure $C_{18}H_{28}O_2$, 23—24 Proc. Ätherisches Oel, 11—12 Proc. Resen $C_{19}H_{30}O$, 1—2 Proc. Bernsteinsäure, Bitterstoff und Verunreinigungen.

Säurezahl direkt: 82,18—86,10. Säurezahl indirekt: 84,56—85,09.

Verseifungszahl kalt: 93,24—94,24. Verseifungszahl heiss: 101,24—107,70.

Aufbewahrung. Den gemeinen Terpentin bewahrt man in einem starken, hölzernen Fasse mit übergreifendem Deckel oder in einer Steinkruke im Keller auf. Vor jedesmaliger Entnahme ist der Vorrath gut durchzurühren, denn der schwerere, krystallinische Theil sammelt sich am Boden an und bildet hier schliesslich eine feste, nur schwierig zu vertheilende Schicht. Als Standgefäss für die Apotheke wählt man eine Büchse aus starkem

lackirtem Weissblech, die mit Handhabe, Klappdeckel und darin bleibendem Eisenspatel versehen ist. Sehr zweckmässig ist der von *Murreson* empfohlene Terpentinopf, der von *W. Wendemann* in Berlin in den Handel gebracht wird (Fig. 167). Die Gefässe sind gut verschlossen zu halten, um ein Verflüchtigen des flüchtigen Oeles zu verhüten.

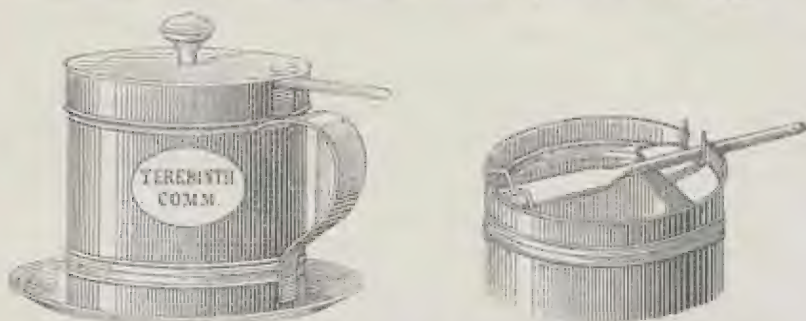


Fig. 167. Stempelgefäss für Terpentin.

Den venetianischen Terpentin bewahrt man in Deckelkrügen aus Porcellan auf, deren oberer Rand stets sauber gehalten werden muss, denn der Terpentin wirkt beim Eintrocknen wie ein Kitt.

Anwendung. Der gemeine Terpentin findet nur äusserlich, als Bestandtheil von Pflastern und Salben, seltener unvermischt Anwendung. Er wirkt hautreizend und ist mit einiger Vorsicht zu benutzen, da bei manchen Personen schon durch terpentinhaltige Pflaster lästige Hautausschläge hervorgerufen werden. Man reinigt ihn, falls er für pharmaceutische Zwecke nicht genügend rein ist, durch Schmelzen bei gelinder Wärme, Absetzenlassen und Durchsieben. (*Terebinthina expurgata* Gall.).



Fig. 168. Meryet'sches Glas für Canadabalsam.

mischen des Terpentins mit Wasser oder durch direkte Destillation ohne Wassereinsatz gewinnt man das ätherische Oel.

Oleum Terebinthinae (Germ. Austr. Belg. Belg. U.-St.). Terpentingl. Essence de Terebinthine. Oil (Spirit) of Turpentine.

Innerlich gab man ihn, zu 0,3—1,0 in Emulsion oder Pillen (mit $\frac{1}{2}$ Wachs) gegen veraltete Hautleiden, Katarrhe etc., wofür man jetzt das rektificirte Terpentingl. nimmt. Wird Terpentin zum innerlichen Gebrauch vom Arzte verordnet, so ist stets *Terebinthina Veneta* zu verabfolgen. Ebenso wird zu Lacken und Firnissen, bei denen Terpentin ein regelmässiger Bestandtheil ist, immer der venetianische verwendet.

Von den übrigen officinellen Terpentinen hat der Canadabalsam eine besondere Bedeutung (s. Bd. I, S. 443). Für mikroskopische Zwecke sind die Gefässe Fig. 163 besonders geeignet.

Verarbeitung der Terpentine. Durch Destillation mit

Wasserdämpfen oder nach Ver-

Herkunft und Handelsorten. Für den pharmaceutischen Gebrauch kommen fast ausschliesslich das amerikanische und das französische Terpentinöl in Betracht.

1) Das amerikanische Terpentinöl wird hauptsächlich aus dem Terpentin von *Pinus Taeda* L. (*Loblolly Pine*) und von *Pinus australis* Michx. (*Pitch* oder *Yellow Pine*) im östlichen Theile von Nordamerika, von Florida bis Nordkarolina, gewonnen.

Die 15–20 Barrels haltende kupferne Destillationsblase steht auf einem genauerten Herd und ist mit einer in einem Wasserfasse befindlichen Kühltülle verbunden. Die mit Terpentin und Wasser gefüllte Blase wird durch direktes Feuer geheizt. Während des Destillirens wird von Zeit zu Zeit Wasser zugesetzt, bis die Destillation beendet ist. 5 Barrels Roh-Terpentin geben auf diese Weise 1 Barrel Terpentinöl.

Amerikanisches Terpentinöl dreht die Ebene des polarisirten Lichts nach rechts und siedet zwischen 156 und 170° C. Das spec. Gew. schwankt zwischen 0,850 und 0,876.

2) Französisches Terpentinöl ist das Produkt der Destillation des Terpentin von *Pinus Pinaster* Solander mit Wasser. Die Strandkiefer (*Pin maritime* oder *Pin de Bordeaux*) bildet zwischen Bordeaux und Bayonne ausgedehnte Wäldungen und wird in ausgiebigster Weise zur Terpentinengewinnung benutzt. Das französische Terpentinöl besitzt im Vergleich mit dem amerikanischen Oele einen entschieden feineren und angenehmeren, etwas an Wacholder erinnernden Geruch. Es unterscheidet sich von dem amerikanischen Terpentinöl hauptsächlich dadurch, dass es den polarisirten Lichtstrahl nach links ablenkt. In Bezug auf spec. Gewicht und Siedetemperatur bestehen bemerkenswerthe Verschiedenheiten nicht.

3) Das österreichische Terpentinöl, von *Pinus Laricio* Poir. in Nieder-Oesterreich gewonnen, ist in seinen Eigenschaften den beiden vorher genannten Oelen ähnlich.

4) Das sogenannte deutsche (russische, polnische) Terpentinöl führt diesen Namen zu Unrecht, da es nicht aus Terpentin destillirt wird, und ist besser als Kienöl zu bezeichnen. Es ist ein Nebenprodukt bei der Theergewinnung aus dem harzreichen Wurzelholz (Kien) der Kiefer, *Pinus sylvestris* L., durch trockne Destillation. Wegen seines unangenehm brenzlichen Geruches kann es nur zur Herstellung ordinärer Lacke und Firnisse, zum Reinigen von Lettern und Druckplatten und ähnlichen Zwecken Verwendung finden. Es ist optisch rechtsdrehend, hat das spec. Gew. 0,865–0,870 und enthält grössere Mengen oberhalb 162° C. siedender Antheile. In seiner Zusammensetzung unterscheidet es sich von Terpentinöl durch seinen Gehalt an Sylvestren $C_{19}H_{16}$.

Eigenschaften. Frisch destillirtes Terpentinöl ist dünnflüssig und farblos und durch einen charakteristischen Geruch ausgezeichnet. Spec. Gew. 0,865–0,870 (Germ. IV). Wie bereits erwähnt, ist amerikanisches Terpentinöl in der Regel rechtsdrehend (Drehungswinkel im 100mm-Rohr bis + 14°), sehr selten jedoch auch schwach linksdrehend. Die optische Drehung des französischen Oeles beträgt – 20 bis – 40°. Terpentinöl lässt sich in 12 Theilen Weingeist klar auf und geht bei der Destillation grösstentheils (d. h. etwa 80 Proc.) zwischen 145–162° C. über. Die Reaktion ist meist schwach sauer.

Bestandtheile. Terpentinöl besteht fast ausschliesslich aus Pinen $C_{10}H_{16}$, einem der verbreitetsten Terpene, und zwar enthält das französische Oel wohl ausschliesslich die linksdrehende Modifikation, während im amerikanischen beide optische Antipoden vorhanden zu sein scheinen, wobei jedoch der rechtsdrehende überwiegt. Für das Vorkommen von Kampfen $C_{10}H_{16}$ und Fenchon $C_{10}H_{16}$ sind bis jetzt nur indirekte Beweise beigebracht worden, doch ist an ihrer Gegenwart kaum zu zweifeln.

Prüfung. Terpentinöl wird als eins der billigsten ätherischen Oele selten verfälscht. Es kommt allein ein etwaiger Zusatz von Petroleum in Betracht. Ein damit versetztes Oel hat ein geringeres spec. Gew. und ist nicht in einem 12fachen Vol. 90proc. Spiritus löslich.

Oleum Terebinthinae rectificatum. Rectificirtes Terpentinöl wird nach der Vorschrift der Germ. Helv. hergestellt, indem man 1 Th. Terpentinöl mit 6 Th. Kalkwasser destillirt und die Destillation unterbricht, wenn etwa drei Viertel des Oeles abgegangen sind. Das so erhaltene Destillat ist farblos, hat nach Germ. das spec. Gew. 0,860–0,870 (Helv. Austr. 0,855–0,865) und destillirt vollständig zwischen 155 und

162° C. (Helv. und Austr. 160° C.) über. Seine weingeistige Lösung soll mit Wasser befeuchtetes Lackmuspapier nicht verändern.

Aufbewahrung. Terpentinöl verändert sich bei Zutritt von Luft und Licht sehr schnell, besonders wenn Feuchtigkeit zugegen ist. Es wird dickflüssig, spec. Gewicht und Siedepunkt erhöhen sich und die Löslichkeit in Weingeist nimmt zu. Ausserdem nimmt das Öl saure Reaktion an. Ein solches Öl bezeichnete man früher, weil es stark oxydierend wirkte, als ozonisirt, was jedoch unrichtig ist, da es kein Ozon, wohl aber Wasserstoff-superoxyd neben organisches Superoxyden enthält. Zur Vermeidung dieser Veränderungen muss man Terpentinöl sorgfältig bei Luft- und Lichtabschluss aufbewahren. Uebrigens ist ein derartig verändertes Öl leicht wieder durch Rektifikation mit Kalkmilch oder Kalkwasser brauchbar zu machen.

Anwendung. Terpentinöl wird äusserlich zu Einreibungen angewendet, besonders in der Volksheilkunde und der Veterinärpraxis.¹⁾ Innerlich findet es seltener Verwendung (5–15 Tropfen). Der Harn nimmt nach innerlichem Gebrauche des Terpentinöls, sogar schon nach dem Aufathmen seiner Dämpfe Veiehegeruch an. Starke Dosen von 15–30 g können den Tod zur Folge haben.

Bei Phosphorvergiftungen soll das nichtrektifizierte Öl wirksamer sein als das rektifizierte; als ganz besonders wirksam aber gilt bei Phosphorvergiftungen ein durch längere Lagerung in halbgelüllter Flasche verharstes (sog. ozonisirtes) Terpentinöl.

Der Gebrauch von Terpentinöl in den Gewerben und der Technik ist ausserordentlich vielseitig.

Der nach dem Abdestilliren des Oeles verbleibende Harzrückstand ist:

Resina Pini (Ergänzb. Helv.). **Pix Burgundica** (U-St. Brit.). **Resina Burgundica**. **Resina alba**. **Pix alba**. **Pix flava**. — Fichtenharz. Burgundisch Harz. Weisses Pech. Weisspech. Gelbes Pech. — **Poix de Bourgogne**. **Poix des Vosges**. **Poix jaune** (Gall.). **Poix-résine**. **Résine jaune** (Gall.). — **Burgundy-Pitch**. **Dried Pitch**.

Für pharmaceutische Zwecke, durch vorsichtiges Schmelzen und Durchsieben gereinigt, als

Pix Burgundica expurgata (Gall.). Gereinigtes Fichtenharz. **Poix de Bourgogne purifiée**.

Dahin gehören die oben schon erwähnten **Gallipot** und **Barras**, ferner auch **Terebinthina cocta**. **Térébenthine cuite** (Gall.).

Diese Harze sind undurchsichtige, krystallinische Massen mit wenig oder gar keinem ätherischen Öl und etwas Wasser. Löslich in Alkohol, Chloroform, Essigäther, Benzol, Schwefelkohlenstoff, in Aether, Terpentinöl und Petroläther fast völlig löslich. Naturgemäss sind diese Harze nach dem Ausgangsmaterial einigermaassen verschieden.

Anwendung. Innerlich wird das Harz nicht mehr gegeben; man benutzt dafür das rektifizierte Terpentinöl. Aeusserlich findet es ausgedehnte Verwendung als Bestandtheil von Salben, Pflastern, Ceraten zum Wundverband. — Sollte **Terebinthina cocta** einmal zum innerlichen Gebrauche verordnet werden, so bereite man ihn durch Kochen von **Läbrebenterpentin** mit Wasser, bis eine erkaltete Probe sich kneten lässt.

Wird der Harzrückstand weiter erhitzt bis zur völligen Entfernung des Wassers, so hinterbleibt das amorphe **Kolophonium** (Band I, S. 933).

Linimentum Terebinthinae seu terebinthinatum. **Terpentinalliment**. **Liniment of Turpentine**. Ergänzb.: Man mischt der Reihe nach: 3 Th. fein gepulverte Pottasche mit 50 Th. Kaliseife, 35 Th. Terpentinöl, 10 Th. Weingeist. Klare Flüssigkeit. — Brit.: 37,5 g Kaliseife reibt man mit 50 ccm Wasser an, fügt nach und nach eine Lösung von 25 g Kampher in 325 ccm Terpentinöl hinzu, so dass eine Emulsion entsteht, und bringt mit q. s. Wasser auf 500 ccm. — U-St.: Man schmilzt 650 g Königsalbe (Cerat. Resinae U-St.) im Wasserbade und fügt 350 g Terpentinöl hinzu.

¹⁾ Alte Familienrecepte enthalten bisweilen Terpentinöl und konz. Schwefelsäure. Man nimmt solche Mischungen im Freien vor, indem man die mit wenig fettem Öl oder Wasser — je nach den übrigen Bestandtheilen — verdünnte Säure nach und nach aussetzt. Gefährliche, zur Selbstentzündung neigende Mischungen sind ferner Salpetersäure und Terpentinöl, Chlorkalk und Terpentinöl.

Oleum Terebinthinae sulfuratum (Ergänzb.). **Balsamum Sulfuris terebinthinalum**. **Balsamum Sulfuris Rulandi**. **Oleum Harleimense**. Geschwefeltes Terpentinöl. Schwefelbalsam. Harlemer Balsam. Silberbalsam. Silbertropfen. Balsam-silbertropfen. Tillytropfen. Dutch tropa. Ergänzb.: 1 Th. geschwefeltes Leinöl wird in 3 Th. Terpentinöl bei 15–20° C. gelöst. — Daraus lässt im Dampfbade mischen und darin weiter in einer Kochflasche 3 Tage erhitzen, schließlich klar abgossen. Klare, rothbraune Flüssigkeit. Bei trüber Lösung wird Erwärmen mit 0,5–1,0 Proc. gepulvertem Aetznatri empfohlen. Ein von Landeuten gegen alle möglichen Krankheiten hässerlich, auch innerlich zu 5–15 Tropfen gebrauchtes Hausmittel. Im Handel in Stockfäschen zu 10 cem.

Sirupus Terebinthinae. **Terpentinsirup**. **Sirap de térébenthine**. **Helv. Gall.**: 1 Th. Terpentin (Venet. nach Helv., Straßburger nach Gall.) digerirt man in einem bedeckten Gefässe 2, nach Gall. 2 Stunden unter öfterem Umrühren mit 10 Th. Zucker-sirup, ersetzt das Verdampfte durch Wasser und filtrirt nach dem Erkalten. — **Bad.** **Vorschr.**: 1 Th. venet. Terpentin erwärmt man mit 5 Th. Wasser $\frac{1}{2}$ Stunde im Wasserbade und löst in 4 Th. Filtrat 6 Th. Zucker.

Unguentum Terebinthinae (Germ.). **Terpentinsalbe**. Aus gleichen Theilen Terpentin, gelbem Wachs und Terpentinöl.

Anthus terebinthinatus.

Castulae DUNASII. **Mistura DUNASII**.

Mistura lithentriplicis WHITT.

Rp. Aetholia 20,0

Öl Terebinth. rect. 5,0

Hel Gallenschenkelkoll.

Aqua terebinthinata.

Aqua haemostatica Anglin.

Englisches blutstillendes Wasser.

Rp. Acid. carbol. pur. 2,0

Öl Terebinth. 5,0

Terebinth. lixiv. 10,0

Spiritus 33 10,0

Aqua destillata 300,0

Man digerirt 1 Tag und filtrirt.

Balsamum contra Periculis.

Presibalsam.

1. Nach Ruland.

Rp. Balsam. Capiviue

Öl Terebinth. 33.

2. Nach Vauquelin.

Rp. Camphora 2,5

Colloidi 60,0

Jodi 5,0

Terebinth. Venet. 7,5

Öl Terebinth. 35,0

Nur bei frischen, nicht offenen Fracturen.

Balsamum periculae MEDIC.

Marmoscher Heilbalsam.

Rp. Benzoe

Rosinae Draconis

Ophi 33 30,0

Opaeol 5,0

Balsam. peruvian.

Betuli recent. 33 10,0

Öl Amygdalar 50,0

Öl Terebinth. 100,0

Acidi acetici puri 2,0

Man digerirt 3 Tage und seigt durch. Innerlich und äußerlich bei Lungentiden.

Ceraum ad harum.

Ceraum pomatium.

Berichische Stängenspomade.

Rp. Cere flavae 55,0 65,0

Öl Ricini 15,0 10,0

Terebinth. Venet. 30,0 25,0

Man parfümirt mit Perubalsam und q. s. Mistur odorif. und giesst in Stängensform. Zum Fäben dient Ocker, Indigo, Kleinses.

Ceraum arborum.

Baumwachs.

Rp. Cere japonica 40,0

Cere flavae 120,0

Colophoni 300,0

Terebinthinae 150,0

Paraffin 40,0

Sabl. arilis 120,0

Resinae Pin. 200,0.

Ceraum arborum Hydrom.

Flüssiges Baumwachs.

1.

Rp. 1. Resinae Pin. Burgund. 500,0

2. Spiritus (30proc.) 70,0–60,0.

Man schmilzt 1, entfernt vom Feuer und rührt 2 darunter.

II. Nach K. Diermann.

Rp. 1. Resinae Pin. Burgund. 500,0

2. Vasoline flavae 50,0

3. Saponis viridis 50,0

4. Natrii carbonici crist. 50,0

5. Aquae destillatae (non pluvialis) 150,0

Man schmilzt 1 mit 3, kühlt nach und nach die Lösung von 5 und 4 in 5 hinein und filtert kalt.

Ceraum Resinae Pin. (Ergänzb.).

S. Bd. I, S. 566.

Im Gebrauchsbereich der Halvet. ist Resinae arilis durch Resina benzoinatum zu ersetzen.

Electuarium Terebinthinae.

Confectio Terebinthinae (Form. Angl.).

Rp. Öl Terebinthinae rect. 30,0

Radice Liquiritiae pulv. 25,0

Melle depurati 50,0

Emplastum schandrum PATERKROPER.

Rp. Sabl. taurini 10,0

Terebinth. öet. 30,0

Saponis Calcarum 50,0.

Emplastum ad Rupturas rebrum.

Rp. 1. Resinae Pin. Burgundiae 25,0

2. Cere flavae 40,0

3. Sabl. benzoinati 15,0

4. Sabl. Santali seht. pulv. 5,0

5. Terebinthinae 15,0.

Man schmilzt 1–3, erhitzt 4–5 $\frac{1}{4}$ Stunde Tag Wasserbade, mischt und giesst in Portune.

Emplastrum foveolatum WAGEN.

Emplastrum cœvæ (Linn.).

Gründplaster.

Rp. 1. Amyli Trübel	5,0
2. Farcina Secale	7,0
3. Aquæ destillatæ	75,0
4. Resina Pini depurat.	11,0
5. Terbinthina lachryma	4,0.

Man mischt 1, 2 und 3, erdhit bis zur Verdickung, mischt noch warm mit einer Schmelze aus 4 und 5 und läßt kalt.

Emplastrum Pice (Englisch. Brit.). **Emplastrum resinosum** (Helv.). **Emplastrum Pice Burgundicæ** (U-St.). **Emplastrum piceum** (Gall.). **Emplastrum Pice simplex**. **Emplastrum piceum**. — Pechplaster. Gelbes Pechplaster. Burgundischplaster. — **Emplâtre de poix**. **Emplâtre de poix de Bourgogne**. — **Pitch Plaster**. **Burgundy Pitch Plaster**.

L. Ergänzungsbeob.

Rp. Resina Pini	55,0
Cerae flavæ	25,0
Terbinthina	10,0
Solli olea	1,0

II. Helvetica. Gallia.

Rp. Resina Pini	5,0
Cerae flavæ	1,0

III. Britannica.

Rp. Resina Pini	520,0
-----------------	-------

Theria americana

(Frankliniana): 250,0

Colopand: 90,0

Cerae flavæ: 90,0

Olei Olivæ: 40,0

Aquæ destillatæ: 40,0

werden unter beständiger Rührung erdhit, bis die

Masse gleichmäßig geschmolzen ist.

IV. United States.

Rp. Resina Pini	300,0
-----------------	-------

Olei Olivæ: 50,0

Cerae flavæ: 100,0

Ein solches gecontrahirtes Pechplaster erhält man, indem man die geschmolzene Masse auf Pergamentpapier streicht, die gewünschte Form ausschneidet, mit der Plattenzelle unter gelinden Erwärmung auf Leder oder Lattwand drückt, dann das Papier aufweicht und abzieht.

Emplastrum Pice lachrymæ (Englisch).

Reizendes Pechplaster.

Rp. 1. Resina Pini	32,0
2. Cerae flavæ	12,0
3. Terbinthina	12,0
4. Euphorbiæ solut. pulv.	3,0.

Man schmilzt 1—3 und fügt 4 hinzu.

Emulsio Olei Terbinthinæ (Nat. form.).

Emulsion of Oil of Terpinthina.

L.

Rp. 1. Gummi Arabic. solut. pulv.	2,5 g
2. Vitell. ovi	15,0 ccm
3. Olei Terbinthinæ recit.	12,5 „
4. Elisir avicennæ (U-St.)	15,0 „
5. Aquæ Cinnamon.	q. s. ad 100,0 „

mische man in obiger Reihenfolge im Emulsionsmörser.

II.

Rp. 1. Olei Terbinth. recit.	12,5 ccm
2. Gummi Arabic. solut. pulv.	6,0 g
3. Elisir Avicennæ	15,0 ccm
4. Aquæ	q. s. ad 100,0 „

Man schüttelt 1 in einer vollkommen trocknen Flasche zuerst für sich, dann mit 2, darauf mit 3 und bringt schließlich mit 4 auf 100 ccm¹⁾.

Emulsio Olei Terbinthinæ furfur

(Nat. form.).

Strouger (or Furber's) Emulsion of Oil of Terpinthina.

Rp. 1. Olei Terbinthinæ recit.	50,0 ccm
2. Gummi Arabic. solut. pulv.	9,5 g
3. Aquæ	25,0 ccm
4. Aquæ	25,0 „

herdang wie bei vorigem. Vor dem Gebrauch umzuschütteln.

Resina antilympathicæ GUSTAVUS.

Rp. Olei Terbinthinæ	10,0
Camphoræ	1,5
Olei Olivæ	50,0
Vitellum ovi malæ	
Bacilli Hardi	200,0

Zu 2—3 Klystieren. Bei Blähsucht, Spastikern.

Gulke alexetericus Kottmann.

Rp. Olei Terbinthinæ non rectificat.	
Spiritus ætheral.	aa 10,0

Oel abtoter Phosphorvergiftung $\frac{1}{4}$ bis $\frac{1}{2}$ ccm täglich 10 Tropfen in Wasserzucker.

Limentum antisthenicum TRICHASTIS.

Rp. Olei Terbinthinæ	25,0
Vitellum ovi unius	
Spiritus camphor.	10,0
Infus. Florum Chamomillæ (15,0)	50,0

Zur Vermeidung bei Karbunkeln etc.

Limentum antisthenicum (Laven).

Rp. Acidi acetic. dilut.	5,0
Olei Terbinthinæ	25,0
Aquæ Rosæ	10,0
Olei Olivæ	9,0
Vitellum ovi unius.	

Limentum contra Furunculæ.

Morr's Frictionmittel.

Rp. Fella Theri

Olei Terbinth. aa 50,0

Spiritus 25,0

Thust. Opil simpl. 15,0.

Limentum resinosum FORT.

Liquor seu Sapo arthriticus Fort.

Rp. Olei Terbinthinæ	200,0
Acidi hydrochloric. acrib.	100,0

Man destillirt aus einer Glasretorte im Sandbade

und verwandelt die letztere Schicht.

Limentum saponeo-emulsionum

terbinthinum.

Rp. Limentum saponeo-emulsionum	75,0
Olei Terbinthinæ	25,0

Limentum Terbinthinæ aceticum.

1. Limentum of Terpinthina and Acetic

Acid (Brit.).

Rp. Acidi acetic. glacialis	25 g
Olei Terbinthinæ	100 ccm
Limentum Camphoræ	
(Brit.)	100 „

¹⁾ Nach dieser Formel lässt Nat. form. auch Emulsionen mit anderen Aetherischen Oelen anfertigen.

II. Acetle-Terpentine Liniment (Nat. form).
Linimentum album. STROCK'S Liniment.
 St. John's-Lorenz's Liniment.

Rp. 1. Ouum gallinaceum	I
2. Oel Terebinthinae	100,000
3. Oel Oliv.	4 "
4. Acid. acetic.	70 "

(Test. = 30 pro.) 70 "
 5. Aquae Rosae 45 "
 Man emulgiert 1 mit 2 und 3 und fügt dann 4 und 5 hinzu. (Vergl. das folgende.)

Linimentum Terebinthinae compositum (Indr.).
Linimentum Terebinthinae STROCK'S
 (Englisch.).

STROCK'S Terpentilliniment.
 I. Helvetica.

Rp. Vitellum ori	I
Oel Terebinth.	80,0 g
Oel Oliv.	2,0 "
Acid. acetic. glacialis	5,0 "
Aquae Rosae	50,0 "

Bereitung wie bei vorigem.

II. Engländer.

Rp. 1. Vitell. ori	15,0
2. Oel Olivarium	5,0
3. Aquae tepidae	65,0
4. Oel Terebinthinae	100,0
5. Acid. acetic. glacialis	15,0

misch. man in obiger Reihenfolge, 4 in kleinem
 Mengen. Mischweise Mischung ohne Schichten-
 Bildung.

Liquor contra Perniones.
Prostheulenlotion.

Rp. Cantharides	
Cantharidum	
Ratella Albaranea	aa 2,5
Semina Emex pulv.	5,0
Oel Cajuputi	1,0
Oel Rosmarini	5,0
Oel Terebinthinae	100,0

Nach 8 Tagen filtriren.

Liquor antibruchiticae WALDENBURG'S.

Rp. Ammonii hydrochlorici	
Oel Terebinthinae	aa 5,0
Aquae destillatae	600,0

Gut umgeschüttelt zum Zerreiben.

Liquor olfactorius balsamicus BACH.

Rp. Aethria	2,5
Balsam. peruviani	5,0
Acid. benzoic.	
Oel Terebinthinae	aa 10,0

Mischmittel, bei Athembeschwerden.

Liquor olfactorius WILD.

Rp. Aethria	60,0
Chloroformol	15,0
Oel Terebinthinae	5,0

1 Theelöffel auf ein Tuch gegossen zum Einathmen.
 Bei Krachbusten.

Lotio adstringens (Nat. form).

Astringent Lotion. WAGNER'S Symplic.
 Ist gleichbedeutend mit Balsamum haemosta-
 ticum WAGNER, Hb. F. S. 137.

Mixtura alexeteria.

Antidotum Phosphori.
Phosphorgegenmittel.

Rp. Oel Terebinth. ozonisiert	
(s. oben) 30,0	
Mucilaginis Gummi arabici	30,0
Sirupi Sacchari	30,0
Aquae destillatae tepidae	100,0

Umgeschüttelt, gleichmäßig 1 Esslöffel bei Phos-
 phorvergiftungen.

Handb. d. pharm. Praxis. II.

Mixtura antilympantica GRAY.

Rp. Oel Terebinthinae rectif.	5,0
Oel Ricini	10,0
Mucilaginis Gummi arab.	40,0
Aquae destillatae	45,0

Umgeschüttelt, gegen Milchsucht, Neuralgie.

Mixtura Saponis terebinthiaci
 (Form. Berlin.).

Rp. Saponis terebinthiaci	10,0
Oel Terebinthinae	5,0
Aquae	85,0

Oleum laesifugum BIERA.

Rp. Oel Terebinthinae rectif.	10,0
Oel Ricini	90,0

Morgens bis 4 Stunden auf einmal, gegen
 Bandwürmer.

Olfactorium anticatarrhaleum fortius HAGEN.

Rp. Acid. carbonic.	10,0
Oel Terebinthinae	5,0
Spiritus (90 pro.)	90,0
Liquoris Ammonii caustici	19,0

S. Hb. I, S. 28.

Pilulae antiepilepticae THOMASAU.

Rp. 1. Balsam. Toluens	
2. Cereae flavae	aa 2,5
3. Ammoniac	5,0
4. Terebinthinae laetinae	15,0
5. Extract. Opil	0,5

Man schmilzt 1--4, lässt erkalten, fügt 5 hinzu
 und formt 100 Pillen. Bei Luftröhren- und
 Blasenkatarrh.

Pilulae cum Oel. Terebinthinae.

Rp. Cereae albae liquatae	5,0
Oel Terebinthinae rectif.	5,0
Magnesi carbonic.	4,0

Zu 100 Pillen. In einem Glase aufbewahren.

Pilulae styptico-tanicae WACH.

Rp. Ferri sulfurici	
Kino	aa 1,5
Terebinthinae laetinae	
Extract. Gentianae	aa 3,0

Zu 100 Pillen. Bei Schleimflüssen.

Pilulae laesifugae Jencellarium.

Rp. Oel Terebinthinae	5,0
Kressel. puri	1,25
Cereae flavae liquatae	4,0
Piperis nigri pulv.	5,0

Zu 100 Pillen. Vormittags 2mal je 5 Stück.

Pilulae cum Terebinthina (Gall.).

Pilulae de Terebinthina.

Rp. Terebinthinae Argentorat.	
Magnesi carbonic.	aa 2,5

Man lässt die Masse stehen, bis sie sich auflöst
 lässt und formt 10 Pillen.

Pilulae cum Terebinthina cocta (Gall.).

Pilulae de Terebinthina cocta.

Rp. Terebinthinae cocta	30,0
-------------------------	------

Man erwärmt in warmem Wasser und formt 100
 Pillen, die unter Wasser, oder mit Ammonium
 carbonicum bestrichen, aufbewahrt werden.

Sapo terebinthinaceus (Engländer.).

Linimentum aliscianum Anglicum.
Balsamum Terebinthinae. **Balsamum**
Vitae externum. Sapo Starkey.
Terpentinae saponis.

Rp. Saponis oleos. pulv.	5,0
Kalk carbonic. sub. pulv.	1,0
Oel Terebinthinae	8,0

Weiche, weisse, später gelbe Masse, die nicht ver-
 schmelzen aufbewahrt wird.

Sapo Terchinthinae liquidus WENNER.
Liquor vulnerarius WENNER.

Rp. Terchinthinae laticinae 100,0
Natrii bicarbonat 2,5
Aque destillatae 1000,0.

5 Tage bei 65–75° C. zu digeriren, nach dem Erkalten zu filtriren.

Spiritus antipireticus DESOY.
Fieberspiritus zum Einreiben.

Rp. Chloroformil 1,5
Tincturae Opil. crocatae 2,5
Olel Terchinthinae 30,0.

Spiritus Pinl.

Fichtenwasser.

Rp. Olel Citri 1,0
Olel Thymol 3,0
Olel Lavandulae 5,0
Olel Pinl 100,0
Spiritus q. a. ad 1000,0.

Unguentum contra Perionoses.

I. Frostsalbe.

Rp. Cerae flavae 25,0
Olel Olivaceum 35,0
Terchinthinae Venetae 25,0
Balsam. peruviani 5,0
Sanguis Draconis 2,0.

II. Malotz'sche Frostsalbe.

Rp. Unguent. croc. 12,0
Camphora trita 4,0
Terchinthinae Venetae 4,0.

III. Wam'sche Frostsalbe (Form. Region.).

Rp. 1. Ferri oxydat. fusc. 5,0
2. Sibi. orth. 50,0
3. Adipis suill. 50,0
4. Terchinthinae laticinae 5,0
5. Olel Olivaceum. pur. 10,0
6. Sali Arsenae pur. 2,0
7. Olel Bergamotae 2,0.

Man kocht 1–3 bis zum Dunkelwerden, läßt absetzen, entfernt den Bodensatz, mischt 4–6, zuletzt 7 hinzu.

Unguentum digestum simplex (Gall.).

Unguent. digestif. simple.
Rp. Terchinthinae laticinae 20,0
Vitellum ori. No. 1 vel 20,0
Olel Olivaceum 10,0.

Unguentum Resinae Pinl.

Rp. Adipis suill. 65,0
Cerae flavae
Resinae Pinl. 22,5.

Man schmilzt und seigt durch.

Unguentum Terchinthinae compositum (Germ. I.).

Unguentum digestivum.
Rp. Terchinthinae laticinae 32,0
Vitell. ovorum 4,0
Myrrhas pulv. 1,0
Alota pulv. 1,0
Olel Oliv. pur. 4,0.

Ternix Resinae Pinl.

Galipotack. Firnis für Holzschuhe.

Rp. Sandwache 2,0
Resinae Pinl. 20,0
Olel Terchinthinae 78,0.

Man löst bei gelinder Wärme.

Ternix Resinae Pinl. nigra.
Schwarzer Galipotack.

Rp. Füllgilde e. laeda vasa 5,0
Verucis Resinae Pinl. 95,0.

Viscum aucuparium.

Vogelleim.

Rp. Resinae Pinl. 70,0
Olel Lini 30,0.

Man mischt durch Schmelzen.

Viscum bromaticum.

Baumleim. Raupenleim. Bromatleim.

I. Nach Darmreich.

Rp. Resinae Pinl. 585,0
Olel Lini 450,0
Paraffin solidi 15,0.

II.

Rp. Resinae Pinl. 100,0
Ficis liquidae (Germ.) 900,0.

III. Nach Nussler.

Rp. Resinae Pinl. 45,0
Adipis suill. 28,0
Olel Rapae croci 27,0.

schmilzt man und Gilt in Blechdose.

Vel. Balsamum vulnerarium ad peron.
Wundbalsam für Hautthiere.

Rp. Olel Terchinthinae 10,0
Tincturae Aloes
Tincturae Aloe facellae
Tincturae Benzoe
Tincturae Myrrhae 22,5.

Vel. Linimentum antheripatum.
Rauschm. i. m. l. e.

Rp. Saponis oleos. pur. 10,0
Liquoris Ammonii caustici 22,5
Olel Terchinthinae
Spiritus camphorati 20,0
Spiritus denaturat. 20,0
Petrol. American. 10,0.

Vel. Unguent. de Pinl. (Gall.).

Rp. Cerae flavae
Adipis
Terchinthinae communis
Olel Olivaceum
Ficis liquidae Abietinae. 22.

Vel. Spiritus Terchinthinae compositus.

Rp. Liquoris Ammonii caustici
Olel Terchinthinae 22,5
Spiritus camphorati
Spiritus saponat. 22,5.

Einschabung bei Rheuma. Schulterrheuma, Seeltheit der Gelenke etc.

Bintlaussmittel. 10 kg Harz, 2,5 kg Soda (oder 2,5 kg konc. Ammoniak oder 1,75 kg calcinierte Soda von 23 Proc.), 1,5 kg Fisch- oder Peiaröl (? vielleicht Solaröl) kocht man mit soviel Wasser, dass die Masse bedeckt ist, 2 Stunden und verdünnt dann mit Wasser auf 450 l (im Winter 300 l). Mittels Pinsels im Spätherbst auf die befallenen Bäume aufzutragen.

Cement, Ssenn's, zwischen Glas und Messing: 20 Harz, je 4 Wachs und gelber Ocker, 1 Gips.

Cement, Unt's. 50 Harz, 10 Ocker, 5 Gips, 3 Leinöl.

Eichenlack. 1 Th. gelbes Harz löst man in 3 Th. Terpentinöl und färbt nach Belieben.

Flaschenlack, SOULAS's, ist eine Lösung von 7 Th. hellem Harz in 10 Th. Aether, vermischt mit 15 Th. Kollodium und mit Anilin roth gefärbt. — Feuergefährlich.

Fleckwasser für Oelfarbe, Theer, Harz, Wagenschmiere. Je 100 Aether oder Benzin, rekt. Terpentindöl, weingeistige Ammoniakflüssigkeit, 700 Weingeist. Man parfümirt mit Lavendelöl.

Kitt für Petroleumlampen. 3 Th. Harz, 1 Th. Aetonatron, 5 Th. Wasser kocht man bis zur Lösung und mischt dann 8 Th. Zinkweiss hinzu.

Linoleumklebstoff. Beim Belegen der Fußböden mit Korkteppich bedient man sich einer Mischung aus Roggenkleister und gemeinem Terpentin.

Möbelpasta von FRANK ENGELH. 0,25 kg Harz, 1,75 kg Ceresin, 2,25 l Terpentindöl, 30 g Zinnäther.

Parkettfußbodenwische. Je 100 Ceresin und gelbes Wachs schmilzt man, entfernt vom Feuer und fügt 600 Terpentindöl hinzu.

Prager Haussalbe. 160 Th. gelbes Harz, 125 Th. gelbes Wachs, 750 Th. Butter, 15 Th. Muskatbutter, 1 Th. Perubalsam.

Strohhttlack. Je 450 g Elemi und Fichtenharz, 1350 g Sandarak, 110 g Ricinusöl löst man in 9 l Methylalkohol (ohne Erwärmen) und färbt mit einer beliebigen, spirituslöslichen Anilinfarbe (Chrysoidin, Brillantgrün, Sprithlau, Safranin etc., wovon 50–60 g genügen). Billiger wird der Lack, wenn man Sandarak zum Theil durch Fichtenharz ersetzt.

Veredlungsharz, Pflanzwachs, CONSTANT's Mastic à greffer ist ein Gemisch aus 100 Gallipot, 100 gelbem Ocker und 30–35 gekochtem Leinöl.

Acanthia-Tinktur, Wiener, gegen Wanzen, ist Terpentindöl in Spiritus gelöst.

Balsam, Lockwitzer, von LOCHARDT. Eine Mischung von Terpentin, Wachs und Fett mit etwas Anisöl.

Beinsehiden-Indian von BOHNER. Eine Salbe von Terpentin, Olivenöl, Wachs, Talg, Schweinefett, Kolophonum, Karbolöl und Drachenblut.

Blüthenharz von KWITZA, gegen Unfruchtbarkeit der Hausthiere. 1 Th. Fichtenblüthenstaub, 9 Th. Fichtenharzpulver.

Bruchpflaster, KREBS-ALTMANN's. Gestrichenes Pflaster aus 5 Th. Fichtenharz und 2 Th. Terpentin.

Cimexin, ein Wanzenmittel, besteht aus Terpentindöl und Kohlensäure.

Clavaethyl von ANDRAS, gegen Hühneraugen, ist Salicylkollodium.

English (Royal) Embrocation. Einreibung für Hausthiere. 1. Mischung aus Eiweiss, Holzwassig, Weingeist, Terpentindöl. 2. Wässrige Seifenlösung mit Terpentindöl, Thymianöl, Bernsteinöl.

Fieber-Liniment, SAINT-BARTHELEMY's. Opiuntinktur 5, Terpentindöl 125, Kampferöl 60.

Fichtennadeläther von SCHAAAL in Dresden. Ein Gemisch aus Aether, Alkohol, Terpentindöl, Schwefelkohlenstoff, Petroleum und ätherischen Oelen.

FRANK'scher Balsam = Unguentum Terebinthinae.

Gallen-Mixtur für Pferde. 1. von F. BARTH: Eine Lösung von 8 Th. Holztheer in 92 Th. Kienöl. 2. von PH. BARTH: dieselbe Lösung mit Drachenblut gefärbt.

Gichtpflaster des Dr. BLAU. Terpentin auf Wachstafel gestrichen.

Gichtsalbe, PÖTTMANN's, besteht aus Holztheer, Schwarzpech, Terpentin.

Harlemer Oel oder Balsam, Holländischer Balsam, ist Öl Terebinth. sulfurat. in Originalpackung.

HAROLD HAYE's Asthmanmittel. 7 verschiedene Mittel, darunter Terpentindölemulsion, Jodmixturen, Eisentropfen, Cinchoninkapseln. (Schwunnsensu.)

Hühneraugenpflaster. 1. LEUTHEN's: Harzpflaster auf Gazestückchen gestrichen.

2. Dr. SMITH's Corn Plaster: Filings mit harzhaltigem Klebpflaster bestrichen.

Kerchhustenmittel von Apoth. FRAAS ist gepulvertes Fichtenharz, das im Krankenzimmer verqu Coast werden soll.

Klosterbalsam gegen Rheuma. Gelbe Vaseline mit wenig Terpentin.

Koniferengeist, RADLAUGH's, ist Öl Terebinth. 5 in Alkohol absolut. 95 gelöst.

Kräuterbalsam, Persischer, aus Rotterdam, besteht aus Schmierseife und Terpentin, Eucalyptus- und Zimmtöl.

Neuroxylol, von HERBERT, ist mit Terpentindöl versetzter Opodeldoc.

Ozonogen von GARTNER. Ein Gefäss mit Holzkohle, die mit Terpentindöl getränkt ist.

Ozontose. Ein mit Weingeist vermisches Terpentindöl, welches man dem Sonnenlicht ausgesetzt hat. Dient als bleibender Zusatz zum Wasser, worin man Leinwäse spült.

Phenoleum, ein Antisepticum, ist amerikanisches, mit Melissenöl parfümirtes Terpentindöl (RUBIN's Meutor).

Rust preventive Composition von JONES & Co. Schutzmittel gegen Rost, besteht aus Wachs, Fett, Terpentin und Eisenoxyd.

Sanitas, ein Konservierungsmittel für Fleisch, Fische etc., ist ein Wasserstoffsuperoxyd und Terpentinöl enthaltendes Wasser.

Unguentum Sanitas von BREXON in Hannover, gegen Mauke und dergl., gleicht im Aussehen gelber Vaseline und enthält angeblich oxenisirtes Terpentinöl.

Universalsalbam von NOTLAGSCHEK ist Öl. Terebinth. sulfurat.

Universalmittel gegen Rheuma, von J. JAKX. Rübol, Petroleum, Terpentinöl, Wacholderöl und Wasser.

Venos von K. STÖCK, gegen Reinschäden, ist eine Salbe aus Wachs, Olivenöl, Terpentin und Picrocarmin.

Wundbalsam von OHLMANN. Venet. Terpentin in Alkohol gelöst.

Wunderbalsam. 1. von GRÄGER: Öl. Petras, Öl. Terebinth., Öl. rubrum. 2. Engländer: Öl. Olivar. und Terebinth. mit Anilingerin gefärbt.

Zopissacompotion, SZERKLENY'S, ist ein Gemisch aus Wachs und Harz.

Terpinum.

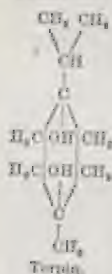
1. **Terpinum hydratum**. (Germ. Helv.). **Terpinhydrat**. **Terpis**. **Terpine** (Gall.). **Terpini Hydras** (U-St.). $C_{10}H_{16}(OH)_2 \cdot H_2O$. Mol. Gew. = 190.

Diese Verbindung entsteht zuweilen, wenn man Terpentinöl mit kleinen Mengen Wasser längere Zeit sich selbst überlässt. In reichlicheren Mengen wird sie gebildet, wenn man den Eintritt des Wassers durch die Gegenwart von Alkohol und von Säuren vermittelt. Gewöhnlich benutzt man Salpetersäure, doch könnte auch Salzsäure oder Schwefelsäure angewendet werden.

Darstellung. Man mischt 39 Th. Salpetersäure von 1,32 spec. Gewicht mit 11 Th. destillirtem Wasser. Nach dem Erkalten gießt man die Mischung auf einen Porcellanteller, fügt 50 Th. Alkohol von 85 Vol. Proc. sowie 200 Th. französisches Terpentinöl dazu und lässt den Teller, mit Papier lose bedeckt, unter gelegentlichem Umrühren längere Zeit an einem kühlen Orte (15–20° C.) stehen. — Bisweilen erscheinen schon nach einigen Tagen, bisweilen aber auch erst nach mehreren Wochen Krystalle in der Flüssigkeit. Wenn die Menge der Krystalle nicht mehr zunimmt, so sammelt man sie, presst sie ab und neutralisirt die Mutterlauge mit Alkali, worauf sich noch eine ziemlich beträchtliche Menge Terpinhydrat abscheidet. Zur Reinigung krystallisirt man das Rohprodukt mehrmals aus 95 procentigem Alkohol um.

Die Bildung des Terpinhydrates ist von der Temperatur stark abhängig. Bei zu hoher Temperatur tritt leicht Verharzung der Mischung ein, bei zu niedriger Temperatur verläuft die Terpinbildung sehr langsam. Die Bedingungen, unter welchen die Terpinbildung stattfindet, sind überhaupt noch nicht recht bekannt, daher kann gelegentlich einmal ein Darstellungsvermuth ganz negativ verlaufen.

Eigenschaften. Ein aus glänzenden, farblosen und fast geruchlosen Prismen bestehendes Krystallpulver von schwach aromatischem, etwas bitterlichem Geschmacke. Es schmilzt, im Kapillarrohre rasch erhitzt, zwischen 116–117° C. und verwandelt sich dabei unter Abgabe von Wasser in die Terpin oder wasserfreie Terpin genannte Verbindung $C_{10}H_{16}(OH)_2$, welche, wenn sie wieder fest geworden ist, bei 102–103° C. schmilzt und bei 253° C. unzersetzt sublimirt. Da dieser Uebergang des Terpinhydrates schon beim Liegen über konc. Schwefelsäure, ja selbst beim Liegen an trockener Luft theilweise stattfindet, so kommt es, dass ein sonst reines Terpinhydrat gelegentlich einmal etwas niedriger als bei 116–117° C. schmilzt. Terpinhydrat löst sich in etwa 250 Th. kaltem oder 32 Th. siedendem Wasser, in etwa 10 Th. kaltem oder in 2 Th. siedendem Weingeist, in etwa 100 Th. Aether, 200 Th. Chloroform, 1 Th. siedender Essigsäure, ferner auch in Methylalkohol, Amylalkohol, Essigäther, Aceton, Benzol und Schwefelkohlenstoff. Unlöslich ist es in Petroläther, wenig löslich in ätherischen Oelen, einschliesslich des Terpentinöls.



Seiner Zusammensetzung nach ist das Terpinhydrat als mit 1 Mol. Wasser krystallisirendes Terpin aufzufassen; seine Formel ist daher $C_{10}H_{18}(OH)_2 \cdot H_2O$. Das Terpin ist, wie obige Formel zeigt, ein zweiatomiger Alkohol. Kocht man Terpin (oder Terpinhydrat) mit verdünnten Säuren, so entstehen durch Abspaltung von 1 Mol. Wasser sauerstoffhaltige Körper, und zwar Cineol und Terpeneol, durch Abspaltung von 2 Mol. Wasser sauerstofffreie Körper, nämlich die Terpene $C_{10}H_{16}$, Dipenten, Terpinen und Terpineole.

Prüfung. 1) Dem Terpinhydrat darf kein terpinartiger Geruch anhaften, der davon herrührt, dass zum Umkrystallisiren mit Terpentinoel denaturirter Spiritus verwandt wurde. 2) Die heisse wässrige Lösung soll keine saure Reaktion zeigen. In beiden Fällen wäre Umkrystallisiren aus heissem Alkohol zu empfehlen. 3) Bestimmung des Schmelzpunktes zur Identificirung des Terpinhydrats. 4) Die heisse wässrige Lösung nimmt auf Zusatz von Schwefelsäure einen Ausserst angenehmen, von dem gebildeten Terpeneol herrührenden Fliedergeruch an (Identitätsreaktion).

Aufbewahrung. In dicht geschlossenen Gefässen an einem kühlen Orte, um Abdunsten des Krystallwassers thunlichst zu vermeiden.

Anwendung. Terpinhydrat wird in manchen Fällen an Stelle des Terpentinoels zum innerlichen Gebrauch angewendet. Von MANASSE wird es gegen Keuchhusten in Dosen von 0,5–1 g, täglich einmal zu nehmen, empfohlen.

II. Terpinolum. Terpinol (Gall.). Ist nicht zu verwechseln mit Terpineol.

Wird Terpinhydrat oder Terpin mit missig verdünnten Mineralsäuren gekocht, so entsteht ein angenehm riechendes Oel, welches von WIGGAS für einen einheitlichen Körper gehalten und Terpinol $C_{10}H_{18}O$ genannt wurde. Seine Entstehung aus dem Terpin(hydrat) sollte nach folgender Gleichung vor sich gehen: $2 C_{10}H_{18}(OH)_2 = 3 H_2O + C_{10}H_{18}O$. WALLACH hat indessen gezeigt, dass dieses Oel ein Gemenge von Terpenen mit sauerstoffhaltigen Verbindungen (Cineol und Terpeneol) ist.

In der Regel wird es durch Destillation von 100 Th. Terpinhydrat mit 500 Th. einer 10proc. Schwefelsäure dargestellt. Das hierbei resultirende ölige Produkt, welches etwa zwischen 160–220° C. übergeht, soll fraktionirt werden. Nur die bei 168° C. übergehenden Antheile sollen als Terpinol aufgefangen werden. Sie bilden ein optisch inaktives, angenehm nach Hyacinthen riechendes Oel, welches in Wasser nahezu unlöslich, leicht löslich dagegen in Alkohol und in Aether ist. Das spec. Gewicht beträgt 0,852 bei 15° C. Nach WALLACH ist Terpinol ein Gemenge von mehreren verschiedenen Körpern; nämlich dem (sauerstoffhaltigen) Terpinol $C_{10}H_{18}O$ und drei (sauerstofffreien) Terpenen $C_{10}H_{16}$: Terpinen, Terpineole und Dipenten. Für die Mengenverhältnisse, in denen die einzelnen Substanzen sich bilden, ist die Concentration und die Natur der gewählten Säure nicht gleichgültig. Bei einer Verdünnung der Schwefelsäure mit Wasser im Verhältnisse von 1:2 werden relativ viel Terpinol, Terpineole und Dipenten erhalten, mit sehr verdünnter Säure (1:7) dagegen bildet sich vorwiegend Terpinen. Es wäre daher für die therapeutische Verwendung des Präparates erwünscht, zunächst eine bindende Vorschrift auszuarbeiten, welche die Erlangung eines konstanten Präparates gewährleistet.

Anwendung. Das Terpinol wird namentlich von GOMBERG und MORRA als ein die Schleimhaut der Bronchien anregendes Mittel empfohlen, doch sind die Ansichten über seine Wirkungen noch getheilt. — Es gehört zu den ziemlich indifferenten Mitteln, ist auf die Harnwege ohne besondere Einwirkung. Da es durch die Lungen ausgeschieden wird, so wendet man es an, um auf die Schleimhaut der Luftwege einzuwirken. Man giebt es zur Vermehrung der Sekretion und zur Erleichterung der Hustenauffälle bei Bronchialkatarrhen zu 0,5–1,0 g pro die in Kapseln. Grössere Gaben stören die Verdauung. — Das Terpineol dient ausserdem zur künstlichen Nachbildung des Flieder-Parfums.

Aufbewahrung. In gut verschlossenen Gefässen, vor Licht geschützt, um Verharzen zu vermeiden, wie ein ätherisches Oel.

III. Terebenum. (Brit. Ergänzb. U-St.). Tereben. Wurde früher für eine einheitliche Verbindung und zwar für die optisch inaktive Modifikation der Terpene gehalten. Es ist inzwischen nachgewiesen, dass auch das Tereben ein Gemisch verschiedener Körper ist.

Darstellung. Man mischt Terpinolöl allmählich mit 5 Proc. konc. Schwefelsäure und destillirt nach längerem Stehen das Reaktionsprodukt im Wasserdampfstrom ab. Das Destillat wird mit dünner Natriumkarbonatlösung gewaschen, abgehoben, mit Chlorcalcium entwässert und sodann sorgfältig fraktionirt. Die zwischen 156—160° C. übergangenden Antheile sind das Tereben.

Eigenschaften. Das Tereben bildet eine schwachgelbliche, nicht unangenehm (nach Thymian) riechende Flüssigkeit, welche in Wasser nur wenig, leichter in Alkohol, sehr leicht in Aether löslich ist. Es ist optisch inaktiv. Frisch dargestellt, ist es neutral, bei längerer Aufbewahrung verharzt es und nimmt unter dem Einfluss von Licht und Luft saure Reaktionen an, die auf Bildung verschiedener Säuren, z. B. Ameisensäure, Essigsäure, zurückzuführen ist. So verändertes Tereben ist zum Zweck seiner Reinigung mit Soda-lösung oder Kalkwasser zu waschen und hierauf zu rektificiren. — Es siedet bei 158 bis 160° C. und gleicht in seinen sonstigen Eigenschaften dem Terpinolöl ausserordentlich. Positiv nachgewiesen im Tereben ist nur Terpinen; wahrscheinlich vorhanden sind Dipenten und Cineol, vielleicht auch Cymol. Endlich dürfte auch noch unverändertes Pinen zugegen sein.

Prüfung. Das Tereben röthe blaues Lackmuspapier nicht, es gehe zwischen 156 bis 160° C. vollständig über, besitze keinen unangenehmen Geruch und übe auf die Ebene des polarisirten Lichtes keinen Einfluss aus. — Die letztere, optische Probe ist die einzige, mittels deren sich die völlige Reinheit des Präparates, bez. die Abwesenheit gewöhnlicher Terpene nachweisen lässt.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, an einem kühlen Orte, wie ein ätherisches Oel.

Anwendung. Tereben wird als Ersatz des Terpinolöls angewendet; es wirkt antiseptisch und sekretionsbeschränkend. Mit 20 Th. Wasser vermischt, dient es äusserlich zu Verbänden bei brandigen Wunden. Innerlich wird es zu 4—6 Tropfen, allmählich steigend bis zu 20 Tropfen dreimal täglich als Expektorans bei chronischer und recidiver Bronchitis gegeben. Unter der gleichen Indikation dient es dreimal täglich zu Inhalationen, so dass in einer Woche etwa 50 g Tereben verbraucht werden. Der Urin nimmt unter dem Gebrauch des Terebens eigenthümlichen Geruch an.

† **Chevatol.** Terpinjodhydrat. $C_{10}H_{14} \cdot 2HI$ (T). Mol. Gew. = 392 (T). Entsteht durch Einwirkung von Jodwasserstoffsäure auf Terpin oder Terpinhydrat. — Grünlich-gelbe, aromatisch riechende Krystalle vom Schmelzp. 77° C., unlöslich in Wasser, leicht löslich in Alkohol, Aether und in Glycerin.

Vorsichtig aufzubewahren. Aeusserlich für die Wunddesinfektion vorgeschlagen.

Stomatol. Mischung aus 4 Th. Terpineol, 2 Th. Seife, 45 Th. Alkohol, 2 Th. aromatischer Stoffe, 5 Th. Glycerin und 42 Th. Wasser. Als antiseptisches und konservirendes Mittel.

Tereben-Glycerin, zum Tränken von Verbandstoffen. 1 Th. Wasser, 4 Th. Tereben und 7 Th. Glycerin werden durch Zusammenschütteln gemischt.

Emulsio Terebent.		Phitus expectorantes (Form. Serol.).	
Rp. Terebent.	15,0	Rp. Terpinhydrat	3,0
Gummi arabici	12,0	Radicis Liquiritiae	1,0
Aquae	60,0	Succi Liquiritiae separati	2,0
Sirupi (Zingiberis)	80,0	Plant phitus No. 30.	
Pastilli Terebent.		Flückerluft.	
Rp. Terebent.	15,0	Rp. Extrait triple de Jassmin	
Gummi arabici	12,0	Extrait triple de Rose	
Aquae destillatae	60,0	Extrait triple de Tuberosae	
Sacchari pulverisati	100,0	Extrait triple de Jougilliae	
Tragacanthae pulv.	8,0	Extrait triple d'Orange	31,00,0
Für 100 Pastillen.		Oleum Uvae ursinae odoratissimae	3,1
		Tincturae Moschi	0,5
		Tincturae Ambrae	2,5
		Terpineoli	5,0
		Spiritus	60,0

Teucrium.

Gattung der Labiales — Ajugoideae — Ajugaceae.

I. Teucrium Chamaedrys L. In Europa verbreitet. Halbstrauchig. Mit Ausern und länglichen, fast fiederspaltigen, in den Blattstiel verschmälerten Blättern. Blüten in blühigen Scheinquirlen, in der Achsel gefärbter Hochblätter. Blüthe purpurn. Liefert: Herba Chamaedryos. Hb. Teucrii Chamaedryos. Hb. Trisagialis. — Edler Gamander. — Plante fleurie de germandrée chamaedrys ou de petit-chêne (Gall.).

Das im Juli und August gesammelte, blühende Kraut wird nur noch selten als blutreinigendes Volksmittel gebraucht.

Extractum Chamaedryos. Wie Extract. Absinthii (Bd. I, S. 408).

LENG'S Hämorrhoidalmittel bestehen aus 1. Pillen: Extract. Chamaedryos, Scordii, Millefolii aa 4,0, Herb. Scordii 8,0. Zu 100 Pillen, die mit Silber überzogen werden. 2. Salbe: aus Unguentum populeum mit den Extrakten von 1., ferner Extr. Belladonn., Tannin, Plumb. acetie.

II. Teucrium Scordium L. In Europa und Centralasien. Grundachse kriechend, mit Ausern. Blätter sitzend, länglich-lanzettlich, gekerbt, die unteren am Grunde abgerundet, die oberen am Grunde keilförmig verschmälert. Scheinquirl 4blühig, hellpurpurn. Frisch nach Knoblauch riechend. Liefert: Herba Scordii. — Lachenknoblauch. Wasser-Bathengel. — Plante fleurie de scordium ou de germandrée d'eau (Gall.).

Das im Juni und Juli mit den Blüten gesammelte Kraut. 3 Th. frisches = 1 Th. trocknes. Als Heilmittel versäuet, aber neuerdings gegen Hämorrhoiden empfohlen.

Extractum und Tinctura Scordii. Wie Extractum und Tinctura Absinthii (Bd. I, S. 408).

Unter dem Namen Teucin ist von Wien aus ein sterilisiertes Extrakt der Pflanze zu subcutanen Injektionen empfohlen worden gegen Lupus.

III. Teucrium Chamaepitys L. (Ajuga Chamaepitys L.). In Mittel- und Süd-europa und Nordafrika. Liefert: Sommité fleurie d'ivette ou de chamaepitys (Gall.).

IV. Teucrium Iva L. (Ajuga Iva). Heimisch im Mittelmeergebiet. Liefert: Sommité fleurie d'ivette musquée (Gall.).

V. Teucrium Marum L. Heimisch im westlichen Mittelmeergebiet. Liefert: Herba Mari veri. Herba Thymi Catariae. — Amberkraut. Mastich- oder Katzenkraut. Moschus- oder Theriakkraut. — Syrian Mastiche.

Das gepulverte Kraut wird bisweilen noch als Schnupfmittel, sowie zu Witterungen für Maske, Füchse etc. benutzt.

Pulvis sternutatorius viridis. Florum Convallariae, Herbae Mari veri, Rhizomatia Iridis florentinae aa 1,0, Herbae Majoranae 8,0.

Sirupus Mari veri. 15,0 Tincturae Mari veri, 85,0 Sirupi Sacchari.

Tinctura Mari veri. Aus 1 Th. Kraut und 5 Th. verdünntem Weingeist.

Tinctura Mari veri ex herba recentie. 5 Th. frisches Kraut, 6 Th. Weingeist.

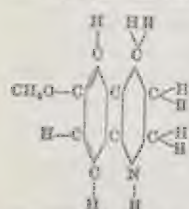
Thallinum.

Das Thallin wurde 1885 von SERAUF dargestellt und durch von JACSEN als Ersatzmittel des Chinins bez. als synthetisches Antipyreticum empfohlen. Sein innerlicher Gebrauch wurde aber nach verhältnismässig kurzer Zeit aufgegeben, da es sich als zu giftig erwies. Zur Zeit finden die Salze des Thallins noch äusserlich Anwendung.

1. † Thallinum. Thallia. Thalline. Tetrahydroparacinaanisol. $C_8H_8N(OCH_3)_2$. Mol. Gew. = 162. Die freie Thallinbase. Der Name rührt her von *thallos*, grüner Zweig, wegen der Grünfärbung, welche die Lösung der Salze mit Ferrichlorid giebt.

Darstellung. Diese erfolgt in den chemischen Fabriken: Ein Gemenge von Paramideanisol, Paranitroanisol, Glycerin und Schwefelsäure wird längere Zeit auf 150° C. er-

hitz. Das Reaktionsprodukt wird alkalisch gemacht und mit Wasserdampf destillirt. Das dabei übergeliebende Parachinanisol wird durch Einwirkung von Zinn und Salzsäure zu Tetrahydroparachinanisol reducirt. Da sich zunächst das salzsaure Salz dieser Base bildet, so macht man das Reaktionsprodukt alkalisch und schüttelt mit Aether aus oder destillirt im Wasserdampfstrom und schüttelt das Destillat mit Aether aus.



Tetrahydroparachinanisol
(Thallin).

Nach dem Abdestilliren des letzteren hinterbleibt die freie Thallinbase und wird durch Rectifikation unter vermindertem Drucke gereinigt.

Eigenschaften. Eine fast farblose, ölige Flüssigkeit, welche kumarinartig riecht, und bei mittlerer Temperatur zu farblosen, rhombischen Oktaëdern erstarrt, die bei $+42^{\circ}$ C. schmelzen. Die freie Thallinbase ist neutral, leicht löslich in Wasser, Alkohol und Aether, und verbindet sich mit Säuren zu gut krystallisirenden Salzen. Bei der Salzbildung spielt sie die Rolle einer einsäurigen Base.

Die Lösungen der Thallinsalze kennzeichnen sich durch folgendes Verhalten: Durch Einwirkung oxydirender Agentien (Chlor, Brom, Jod, Silbernitrat, Mercurinitrat, Chromsäure, Ferrichlorid) werden sie smaragdgrün gefärbt. Versetzt man 5 ccm der Lösung eines Thallinsalzes (1:10000) in Wasser mit 1 Tropfen Ferrichloridlösung, so wird die Mischung nach wenigen Stunden tief smaragdgrün. Bei einer Verdünnung von 1:100000 tritt die Färbung nach einiger Zeit noch deutlich auf. Durch Zusatz eines Tropfens reiner concentrirter Schwefelsäure wird die Grünfärbung nicht beeinträchtigt. Wohl aber geht die grüne Färbung schon beim Stehen der Lösung während einiger Stunden in eine gelbrothe über. Reduktionsmittel dagegen heben die Grünfärbung sehr bald auf; Natriumthiosulfat verwandelt sie in Violett, dann in Weinroth, Oxalsäure bei gewöhnlicher Temperatur in Hellgelb, beim Erhitzen in Safrangelb.

Durch rauchende Salpetersäure werden Thallinsalzlösungen besonders beim Erwärmen tiefroth gefärbt, beim Schütteln einer solchen Flüssigkeit mit Chloroform geht der gebildete Farbstoff in letzteres über.

Gerbstäure bringt in Thallinsalzlösungen einen weissen Niederschlag, Quecksilberchlorid dagegen keine Veränderung hervor. Aetzkali, Aetznatron, auch Ammoniak scheiden aus einigermaßen concentrirten Thallinsalzlösungen die freie Base aus, es entsteht eine milchige Trübung, welche indessen auf Zusatz genügender Mengen von Wasser verschwindet; durch geeignete Lösungsmittel (Aether, Petroläther, Benzol etc.) kann einer solchen milchigen Flüssigkeit die freie Base durch Ausschütteln entzogen werden.

Die Lösungen der Thallinsalze dunkeln unter dem Einflusse von Licht und Luft, wahrscheinlich wegen der Anwesenheit eines das Thallin verunreinigenden Körpers, allmählich nach; man bereite sie daher non nisi ad dispensationem.

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt.

Anwendung. Nicht therapeutisch, sondern nur zur Darstellung der Thallinsalze.

H. † Thallinum sulfuricum. Thallinsulfat. Schwefelsaures Tetrahydroparachinanisol. $(C_{12}H_{18}NOH)_2 \cdot H_2SO_4$. Mol. Gew. = 424. Dieses Salz war in der Gurm. III enthalten, ist von Gurm. IV aber gestrichen worden.

Zur Darstellung wird die freie Thallinbase mit verdünnter Schwefelsäure neutralisirt, und das entstandene Salz aus Weingeist umkrystallisirt. Es bildet ein gelblichweisses, krystallinisches Pulver von kumarinartigem Geruch und säuerlich-salzigem, zugleich bitterlich-gewürzhaftem Geschmack, welches sich in 7 Th. kaltem oder 0,5 Th. siedendem Wasser, auch in etwa 100 Th. Alkohol auflöst; in Chloroform ist es sehr schwer löslich, in Aether nahezu unlöslich. — Die wässrige Lösung reagirt sauer, bräunt sich allmählich am Lichte und wird durch Jodlösung braun, durch Gerbstäure weiss, durch Nessler'sches Reagens citronengelb gefärbt.

Baryumnitrat erzeugt in ihr einen weissen, in Salzsäure unlöslichen Niederschlag von Baryumsulfat; Aetzkalken, auch Ammoniak verunreinigen eine weisse Trübung, die beim Schütteln mit Aether verschwindet, indem die freie Base in den letzteren übergeht.

Die 1 procentige wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid smaragdgrün gefärbt, nach einigen Stunden geht die Färbung in Tiefroth über; rauchende Salpetersäure färbt die verdünnte wässrige Lösung röthlich. Schwefelsäure löst das Thallinsulfat farblos auf (Dunkelfärbung würde Verunreinigungen oder Verfälschungen, z. B. Zucker, anzeigen); diese Lösung wird durch Zusatz von etwas Salpetersäure zuerst tiefroth gefärbt, welche Färbung bald in Gelbroth übergeht.

Beim Erhitzen über 100° C. schmilzt das Thallinsulfat, bei weiterem Erhitzen zerfällt es sich und hinterlässt eine tiefschwarze stark aufgeblähte Kohle, welche, ohne Rückstand (anorgan. Verunreinigungen) zu hinterlassen, verbrennen muss. Es enthält 76,9 Proc. Thallin und 23,1 Proc. Schwefelsäure.

Aufbewahrung. Vorsichtig und vor Licht geschützt aufzubewahren.

Anwendung. Thallinsulfat wirkt antipyretisch und antiseptisch. Die innere Anwendung kann als aufgegeben angesehen werden, da bedrohliche Nebenerscheinungen (Erbrechen, Cynose, Collaps) auch nach relativ kleinen Dosen beobachtet worden sind. Die Germ. III normirte als Höchstdosen *pro dosi* 0,5 g, *pro die* 1,5, doch würden auch diese mit Vorsicht anzuwenden sein. Thallin wird durch den Harn zum Theil unverändert, zum Theil als Aetherschwefelsäure ausgeschieden. Thallinharne sind gelb bis dunkelbraun gefärbt mit einem leisen Stich ins Grünliche; durch Zusatz von Ferrichlorid nehmen sie purpurrothe Färbung an. Aeusserlich wird es als Antisepticum namentlich gegen Gonorrhoe in Form von Injektionen und von Bougies (Anthrophore) anscheinend mit gutem Erfolge angewendet.

III. Thallinum tartaricum. Thallintartrat. Saures weinsaures Thallin. $C_4H_9N.OCH_3.C_4H_4O_6$. Mol. Gew. = 313. Wird analog dem Sulfat durch Zusammenbringen von 52,2 Th. Thallin und 47,8 Th. Weinsäure dargestellt. Ein gelblichweisses, krystallinisches Pulver, schwach nach Fenchel bez. Anis, zugleich etwas nach Kumaria riechend, welches in 10 Th. Wasser gewöhnlicher Temperatur löslich ist. Von Alkohol wird zur Lösung mehrere hundert Theile erforderlich, in Aether und in Chloroform ist es fast unlöslich. — In konc. kalter Schwefelsäure löst es sich ohne Färbung auf (s. Thallinum sulfaricum). Die wässrige Lösung verhält sich Ferrichlorid und Salpetersäure gegenüber wie diejenige des Thallinsulfates; auf Zusatz von Baryumnitrat jedoch bleibt die Lösung klar (Unterschied von Thallinsulfat). Auf Zusatz von Kaliumacetat dagegen scheidet sich ein krystallinischer Niederschlag (von Kaliumbitartrat) ab.

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, vorsichtig. **Anwendung und Dosis** genau wie bei dem vorhergehenden Thallinum sulfaricum.

Thapsia.

Gattung der Umbelliferae — Aptoidae — Laserpitiaeae — Thapsiferae.

I. Thapsia garganica L. Heimisch von Algerien bis nach Kreta und Rhodus. Meterhöhe, kräftige Pflanze mit starken Dolden, diese ohne Hülfe und Hüllchen und mit grossen Flügelfrüchten. Verwendung findet die starke, höhrenartige, aussen graue, innen weisse Wurzel resp. deren Rinde.

† **Cortex Thapsiae radialis** — Thapsiarinde. — *Écorce de racine de thapsia* (Gall.).

Die Rinde bildet rinnen- oder röhrenförmige Stücke, die innen weisslich, aussen graubraun und querranzelig sind. Aussen ist die Rinde von einem dünnen Kork bedeckt. Der Bast erscheint deutlich geschichtet aus Parthien, die kleine, schlangene Sekretbehälter enthalten, und solchen, die frei davon sind. Markstrahlen bis 5 Zellreihen breit. Enthält reichlich Stärke.

Bestandtheile. Die Droge enthält einen scharfen, blassenziehenden Milchsafft, der das Thapsiagarz liefert (vgl. unten). Er enthält eine zweibasische Säure, Thapsiasäure

$C_{18}H_{30}O_2$, ferner Caprylsäure, Wachs, Harz und als blasenziehendes Princip einen kristallisirenden Körper, der bei $87^\circ C$. schmilzt.

Verfälschung. Der Droge wird die Wurzel der mit ihr zusammen wachsenden *Ferula nodiflora* L. beigelegt.

Verwendung. Ausschliesslich zur Herstellung des Harzes.

† **Resina Thapsiae.** Thapsiaharz. *Résine de thapsia* (Gall.). Die Rinde wird zerschnitten, mit warmem Wasser gewaschen, getrocknet, grob gepulvert und hierauf zweimal mit q. s. 30proc. Weingeist durch Digeriren im Wasserbade ausgezogen. Man filtrirt, destillirt den Weingeist ab, wäscht das rückständige Harz mit warmem Wasser, bis dieses nichts mehr löst, und dampft zum weichen Extrakt ein. Es wird auch empfohlen, das Harz mit Benzol zu extrahiren. Man hüte sich vor dem Spritzen der Augen ins Gesicht etc.

Vorsichtig aufzubewahren. Innerlich wirkt es zu 0,01—0,04 abführend, äusserlich blasenziehend.

Das im Handel (speciell in Deutschland) erhältliche Präparat soll vielfach verfälscht werden mit Euphorbium und dem Harz der schwächer wirkenden *Thapsia villosa* L. Man hat in solchem Harz Cholesterin, Isovaleriansäure, Capronsäure, Angelica-säure, Euphorbon etc. aufgefunden. Nach K. Dürrenmatt zeigt echtes Harz folgende Konstanten: Wasser 7,43—10,34 Proc., Asche 0,16—0,415 Proc., in Petroleumäther löslich 19,28—25,67 Proc., Verseifungszahl dieses Auszuges 251,94—380,18, in Alkohol löslicher Antheil 83,46—89,32 Proc., Verseifungszahl dieses Auszuges 367,96—405,55, Gesamtverseifungszahl 336,3—384,47. Beim Arbeiten mit dem Harz ist grosse Vorsicht geboten.

Sparadrap cum resina Thapsiae (Gall.). **Emplastrum Thapsiae extensum.** Sparadrap de thapsia ou d'onguent de thapsia. Thapsiapflaster. 420,0 gelbes Wachs, je 150,0 Colophonium, Fichtenharz und gekochten Terpentin (oder einfach 450,0 Fichtenharz), 50,0 Lärchenterpentin schmilzt man, seilt durch Leinen, fügt 50,0 Glycerin und 75,0 geschmolzenes Thapsiaharz hinzu und streicht, sobald die Masse gleichmässig geworden, auf Leinwand. Man kann auch das Thapsiaharz mit dem Glycerin anreiben und der halbkalkteten Pflastermasse zusetzen. Ein hautröthendes Pflaster. Von dieser Zusammensetzung ist auch das *Emplâtre révulsif de Thapsia* Dr. BOULLERAU von LE PÉDRAUL.

II. Thapsia Silphium Viviani. Ebenfalls in Nordafrika heimisch. Soll noch heftiger wirken.

Thea.

Folia Theae (Austr.). **Thea Chinensis.** **Folia Theae Chinensis.** — Theeblätter. **Thee.** — **Feuilles de thé** (Gall.). — **Ten.**

Thea sinensis L. (Theaceae — Theaceae), mit grosser Wahrscheinlichkeit heimisch in Assam und auf der Insel Hainan, seit alter Zeit kultivirt in China und Japan, neuerdings auch in Hinterindien (besonders Java), Ceylon, Vorderindien (Vorberge des Himalaya), Australien, Kapland, Kaukasus, Brasilien. Für den Welthandel von Bedeutung sind nur die Kulturen in China, Japan, Ceylon und Java. Die jährliche Produktion ist schwer zu schätzen, in den Welthandel gelangen jährlich etwa 220 Mill. Kilo.

Einsammlung und Verarbeitung des Thees. In China liegt das Theegebiet zwischen 25 und 38° nördl. Br., in Indien steigt es bis 2000 m ü. M. Man zieht in den Kulturen die Pflanze meist als niederen Strauch, um das Sammeln zu erleichtern, das in der Regel dreimal in Jahre stattfindet und in China mit dem dritten Lebensjahre der Pflanze beginnt. Für die besseren Sorten wird die Spitze der Zweige, bestehend aus der am Ende befindlichen Knospe unentwickelter Blätter und den nächsten 1—6 Blättern, mit dem Fingernagel abgekniffen oder abgepflückt. Am werthvollsten ist die Knospe mit dem ersten Blatt, das sie noch umhüllt oder aus dem sie schon herausgebrochen ist. Sie liefert den Pecco. In Vorderindien und Ceylon pflückt man die Knospe mit den ersten zwei Blättern. Die folgenden Blätter (bis zum 4.) oder die Knospe mit dem schon freien ersten und dem zweiten Blatt liefert ebenfalls noch gute Sorten: Pecco-Souchong, Souchong und Kongo. Diese Bezeichnungen stammen aus China und werden wohl ausnahmslos auch

in den andern Thee liefernden Ländern angewendet. Vergl. über die Sorten noch weiter unten. Die so gewonnenen Blätter und ganz jungen Achsen werden nun, je nachdem man grünen oder schwarzen Thee machen will, einer verschiedenen Behandlung unterworfen, die im Princip überall dieselbe ist, aber in China und Japan mit seit alters gebräuchlichen primitiven Apparaten und Vorrichtungen, in Indien mit modernen Einrichtungen vorgenommen wird. Wichtig ist es, dass die Blätter möglichst bald nach dem Pflücken verarbeitet werden, es sollen nicht mehr wie 24 Stunden darüber vergehen.

Für die Herstellung des schwarzen Thees lässt man zuerst die Blätter auf Matten oder Drahtnetzen bei einer 42°C . nicht übersteigenden Temperatur welken, wodurch das ursprünglich ziemlich lederige Blatt weich und biegsam wird und etwa 25 Proc. an Gewicht verliert, darauf werden die Blätter gerollt und nehmen dabei die uns geläufige Gestalt kleiner, häufig verbogener Cylinder an. Die Operation geschieht in China und Japan mit den Händen, in Indien mit Maschinen. Nun folgt der wichtige Fermentationsprocess, durch den das Aroma des Thees im wesentlichen entwickelt wird. Zu diesem Zweck breitet man den Thee auf Cementböden oder Holztischen in mehr oder weniger dicker (bis 15 cm) Schicht aus und bedeckt ihn häufig, um ihn abzukühlen, da die Temperatur 40°C . nicht überschreiten soll, mit nassen Tüchern. Die Operation dauert 2—8 Stunden, ihr Ende erkennt man daran, dass die ursprünglich grünen Blätter nun eine kupferrothe Farbe angenommen haben infolge der Bildung von Phlobaphen aus dem Gerbstoff, an welcher letzterem der Gehalt durch diese Operation erheblich abnimmt. Dann wird der Thee getrocknet, entweder über einem Holzkohlenfeuer oder in complicirter gebauten Apparaten, in denen die feuchte Luft abgesogen und erwärmte, getrocknete Luft eingeblasen wird. Endlich wird er durch Siebe von verschiedener Maschenweite sortirt.

Für Herstellung grünen Thees werden die Blätter in derselben Weise gewelkt und gerollt und dann auf eisernen Pfannen unter beständigem Umrühren erhitzt und getrocknet. Bei dieser schnelleren Verarbeitung findet eine Zersetzung des Gerbstoffes nicht statt. Oder man erhitzt (bratet) die Blätter direkt nach dem Welken und rollt sie erst später.

In China ist es gebräuchlich, den Thee zu parfümiren, indem man ihn mit wohlriechenden Blüten zusammenlegt. Dieses Verfahren wird auch hier und da auf Java angewendet.

Beschreibung des Theeblattes.

Das Blatt von *Thea sinensis* ist lanzettförmig, kurz gestielt, vorn spitz oder stumpf, am Rande gesägt mit knorrig zugespitzten Zähnen. Im frischen Zustande ist es ziemlich darb, lederartig, glänzend grün. Das Verhältniss der Breite zur Länge beträgt 1:3,5—4,0. Junge Blätter sind dicht behaart, ältere wenig behaart oder ganz kahl. Vom Primärnerven gehen jedersais bis 7 Seitennerven unter einem Winkel von 50 bis 60°C . ab, die in der Nähe des Randes Schlingen bilden, aus denen weiter zarte Nerven höherer Ordnung entspringen (Fig. 170).

In Java und auch in Vorderindien und Ceylon kultivirt man meist eine abweichende, als *Thea assamica* bezeichnete Form der Pflanze, deren Blätter nicht im Bau, wohl aber im äusseren Aussehen deutlich abweichen. Sie sind verhältnissmässig breit, fast oval, das Verhältniss der Breite zur Länge beträgt durchschnittlich 1:2,5, die Spitze ist deutlich vorgesenkt. Die Seitennerven gehen unter einem Winkel von durchschnittlich 70°C . ab (Fig. 169). Diese Unterschiede sind immer zu bedenken, da ein grosser Theil des in Europa konsumirten Thees aus den genannten Gebieten stammt.



Fig. 169.

Blatt von *Thea assamica*.

Fig. 170.

Blatt von *Thea sinensis*.

Ferner ist aus diesen makroskopischen Merkmalen im Auge zu behalten, dass das junge Blatt, das gerade die feinsten Sorten liefert, stark behaart ist, dass ältere Blätter schwach behaart sind oder kahl sein können.

Das Blatt ist bifacial gebaut. Die Epidermis der Oberseite besteht aus polygonal gerundeten, ziemlich dickwandigen Zellen, ohne Spaltöffnungen (Fig. 173), die der Unterseite aus mehr buchtigen Zellen mit runden Spaltöffnungen, die bis $35\ \mu$ messen und von meist drei Nebenzellen umgeben sind (Fig. 174). Die Haare sind einzellig, über dem Grunde umgehogen,



Fig. 171. Steinzellen aus dem Mittelnerv.



Fig. 172. Steinzellen aus der Blattoberfläche.

so dass sie der Blattoberfläche anliegen, bis $900\ \mu$ lang, bis $15\ \mu$ dick. Unter der Epidermis der Oberseite eine Lage ziemlich kurzer Palisaden, im Schwammparenchym einzelne Oxalsäuredrüsen. Der Mittelnerv enthält ein Gefässbündel mit fächerförmigem Holzteile, an der Unterseite ausserdem unter der Epidermis Kollenchym. Als charakteristisches Gewebeelement von ganz hervorragender Bedeutung sind grosse Steinzellen zu nennen, dieselben finden sich im Parenchym des Mittelnervs und in der Blattoberfläche, am ersteren Orte von unregelmässiger, sternförmiger Gestalt (Fig. 171), am letzteren gerade gestreckt, wenig verzweigt und fast immer das ganze Blatt von einer Epidermis zur andern durchsetzend (Fig. 172). Man sieht sie auf Querschnitten durch das Blatt leicht, wenn man einen solchen mit Phloroglucin und Salzsäure behandelt, kann sie aber auch in jedem Stück des Blattes sichtbar machen, wenn man ein solches kurze Zeit in Chloralhydrat aufkocht und dann nach dem Auswaschen ebenfalls mit Phloroglucin in Salzsäure behandelt. Sie fallen dann in beiden Fällen durch ihre Rothfärbung auf. Obschon solche oder ähnliche Steinzellen im Blattgewebe auch einiger anderer Pflanzen vorkommen, sind sie doch für das Theeblatt durchaus beweisend, da sie bei denjenigen Blättern, die als Theeverfälschungen genannt werden, fehlen (mit Ausnahme des Camellienblattes). Indessen ist dabei noch auf einen Punkt von grosser Wichtigkeit aufmerksam zu machen: ganz jungen Blättern, die gerade die besten Sorten liefern, fehlen sie oder sind so wenig entwickelt, dass ihr Auffinden besondere Geschicklichkeit voraussetzt. Ihr Fehlen beweist also nicht die Abwesenheit von Thee, ja man kann sagen, dass je weniger entwickelt und je seltener sie sind, um so werthvoller ist der Thee. Wenn sie fehlen, hat man sein Hauptaugenmerk, abgesehen von der Form des Blattes, auf die dann gerade reichlich vorhandenen Haare und die Spaltöffnungen mit ihren Nebenzellen zu richten. Es sei noch auf ein paar weitere Unterschiede zwischen alten und jungen Blättern aufmerksam gemacht: an jungen Blättern fehlen dem Gefässbündel des Mittelnervs Bastfasern völlig oder sind wenig entwickelt, in äl-

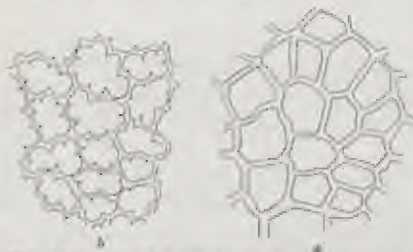


Fig. 173. Epidermis der Oberseite a eines jungen, b eines älteren Theeblattes.

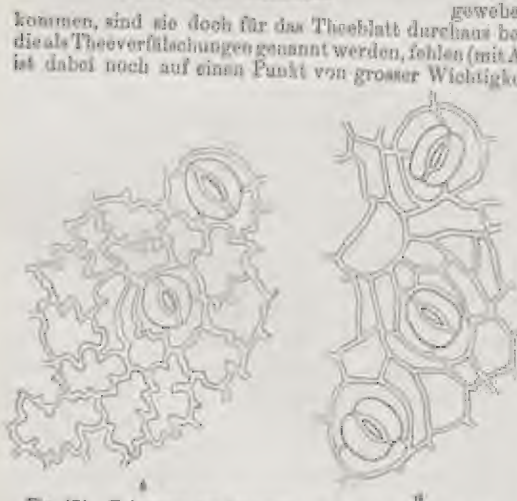


Fig. 174. Epidermis der Unterseite a eines jungen, b eines älteren Theeblattes.

Blättern, die gerade die besten Sorten liefern, fehlen sie oder sind so wenig entwickelt, dass ihr Auffinden besondere Geschicklichkeit voraussetzt. Ihr Fehlen beweist also nicht die Abwesenheit von Thee, ja man kann sagen, dass je weniger entwickelt und je seltener sie sind, um so werthvoller ist der Thee. Wenn sie fehlen, hat man sein Hauptaugenmerk, abgesehen von der Form des Blattes, auf die dann gerade reichlich vorhandenen Haare und die Spaltöffnungen mit ihren Nebenzellen zu richten. Es sei noch auf ein paar weitere Unterschiede zwischen alten und jungen Blättern aufmerksam gemacht: an jungen Blättern fehlen dem Gefässbündel des Mittelnervs Bastfasern völlig oder sind wenig entwickelt, in äl-

teren ist das Bündel von zwei dicken Bastfaserbündeln umgeben. Die Epidermiszellen junger Blätter haben glatte Wände, bei älteren zeigen die Wände spitzes leistenförmige Vorrangung, die in das Lumen des Blattes vorspringen (Fig. 173 b. 174 b.).

Bestandtheile nach Kohnig im Mittel von 50–70 Analysen: Wasser 9,51 Proc., stickstoffhaltige Substanz 24,50 Proc., Coffein 3,58 Proc., Aetherisches Oel, 0,88 Proc., Fett, Chlorophyll und Wachs 6,39 Proc., Gummi, Dextrin etc. 6,44 Proc., Gerbstoff 15,85 Proc., Pectin etc. 16,02 Proc., Holzfaser 11,58 Proc., Asche 5,65 Proc. Die stickstoffhaltige Substanz kann von 16–37 Proc. schwanken mit 2,5–6,0 Proc. Stickstoffgehalt.

Coffein (Bd. I. S. 908). Der Gehalt darnach kann ausserordentlich schwanken, wir fanden in einem sogen. „Kallithee“ letzter Qualität aus Macao, der im wesentlichen aus Stengeln besteht, 0,171 Proc., anderseits werden als Maximum 4,7 Proc. angegeben. Bei der Untersuchung von 50 verschiedenen, im Handel befindlichen Sorten fand Kallig nach der unten angeführten Methode 1,78–4,24 Proc., im Durchschnitt 3,064 Proc. Grüner Thee war ärmer an Coffein (durchschnittlich 2,54 Proc.) als schwarzer (durchschnittlich 3,15 Proc.). Die Untersuchung von 12 Mustern direkt aus China stammender Thees ergab uns 2,73–3,92 Proc., nur ein Muster erheblich weniger, nämlich 1,5 Proc., ebenso ergaben uns 9 Muster echt japanischer Thees 1,34–3,435 Proc. Die wiederholt ausgesprochene Behauptung, dass die letzteren Theesorten relativ arm an Coffein sind, werden durch diese Untersuchungen nicht bestätigt. Kallig fand durchschnittlich für Pecco 3,68 Proc., für Congo 5,225 Proc., für Souchoong 2,905 Proc. Wir fanden bei japanischen Thees in der besten Qualität 3,435 Proc., in einer mittleren Sorte 3,06 Proc., in einer geringen 2,13 Proc. Danach nimmt der Gehalt an Coffein mit dem Alter des Blattes ab. Man hat die Behauptung aufgestellt, dass der Gehalt an Coffein für die Beurtheilung und Werthschätzung des Thees ganz ohne Belang sei, aber mit Unrecht. Wenn es auch richtig ist, dass bei der Beurtheilung des Thees durch Geruch und Geschmack der Gehalt an Gerbstoff und der Aetherisches Oel massgebend ist, so ist es doch ganz zweifellos, dass für die physiologische Wirkung, wegen deren der Thee genossen wird, das Coffein fast allein in Betracht kommt.

Neben dem Coffein enthält das Theeblatt ein zweites Alkaloid, Theophyllin (Bd. I. S. 916) und angeblich ein drittes, das ebenfalls ein Xanthinderivat sein soll.

Gerbstoff. 8,0–26,1 Proc. Grüner Thee ist reicher daran, was nach dem oben (S. 1035) Angeführten leicht verständlich ist. Die Knospe mit dem ersten Blatt ist daran am reichsten, in den folgenden Blättern nimmt der Gerbstoffgehalt ab, im Verhältnisse 12, am reichsten, 8, 6, alte Blätter 4%. Ältere Untersuchungen von Hoofar (1896) an Thees von Indien und Ceylon bestätigen, dass die besten Sorten am reichsten an Gerbstoff sind. Ueber die chemische Natur des Gerbstoffes herrscht wenig Klarheit, früher nahm man an, dass neben der Gerbsäure, die nach Einigen mit der Eichengerbsäure identisch, nach Anderen wie das Tannin ein Digallussäureanhydrid sein sollte, eine zweite Säure, die Bobessäure, existirt. Neuerdings nimmt man nur einen Gerbstoff, ein „Tannoid“ an, das man „Bobessäure“ nennt. Auf die Wichtigkeit des Gerbstoffes für die Beurtheilung des Thees wurde schon hingewiesen.

Aetherisches Oel in grünem Thee 1,0 Proc., in schwarzem 0,5 Proc. (nach van Rommelen 0,006 Proc.), was schwer verständlich erscheint, wenn man bedenkt, dass der grüne Thee bei der Herstellung stark erhitzt wird. Spec. Gew. 0,886, es dreht schwach links. Es enthält einen Alkohol C_6H_5O , ferner Methylsalicylat und Methylalkohol.

Das Fett besteht aus Stearin und Olein. Der Gehalt davon + Harz und Chlorophyll schwankt von 1,2–15,5 Proc.

Gummi und Dextrin 4,–10,8 Proc.

Asche Zusammensetzung im Mittel von 12 Analysen nach Kohnig: Kali 34,3 Proc., Natron 10,21 Proc., Kalk 14,82 Proc., Magnesia 5,01 Proc., Eisenoxyd 5,48 Proc., Manganoxyd 0,72 Proc., Phosphorsäure 14,97 Proc., Schwefelsäure 7,05 Proc., Kieselsäure 5,04 Proc., Chlor 1,84 Proc. Bemerkenswerth ist der hohe Gehalt an Mangan (bis 1,5 Proc.).

In Wasser löslich sind von lufttrockenem Thee 24–50 Proc. und zwar von schwarzem Thee weniger wie von grünem (z. B. 39,5 und 42,9 Proc.). Natürlich geht bei der gewöhnlichen Bereitungsweise des Thees als Getränk nicht diese ganze Menge in Lösung. Nach 20 Minuten langem Ziehen gehen in Lösung etwa 70 Proc. der in Wasser löslichen Stoffe, 60 Proc. des Gerbstoffes und 66 Proc. der Gesamtmasse. — Man hat vorgeschlagen, die Güte des Thees zu bestimmen nach der sogen. „Theekraft“. Darunter versteht man die Menge der Stoffe, die durch Behandeln des Thees mit einem Gemisch von 2 Vol. Aether und 1 Vol. Alkohol erhalten werden. Es wurden gefunden 12,82 bis 37,35 Proc.

Verfälschungen des Thees. Wir führen im folgenden im wesentlichen nur solche auf, die seit 1890 beobachtet sind, da manche der älteren Angaben künstlich konstruiert erscheinen. Das gilt besonders für eine Anzahl von Blättern, die als Verfälschungen und Surrogate des Thees genannt werden. Bei nicht wenigen derselben liegt die Sache eigentlich umgekehrt, insofern sie in manchen Gegenden vor Bekanntwerden des Thees zu Herstellung eines Getränkes in Gebrauch waren und nun vor dem Thee allmählich verschwinden, sodass man sie nicht als Verfälschungen oder Surrogate des Thees bezeichnen kann.

a) Theile der Theepflanze.

1. Gebrauchte Theeblätter, die wieder so hergerichtet werden, dass sie frischem Thee gleich sehen. Man soll solchen Thee mit Campecheholz-Auszug, Catechu und Zuckercouleur anfärben. Dahin gehört der Malon- und Bogoschakische Thee. Solcher Thee giebt weniger Extrakt, Asche, Caffein etc. wie guter (vgl. unten).

2. Vermengung guter Sorten mit minder guten, z. B. Pecco mit Souchong etc. Zum Nachweis weicht man eine Probe auf, legt die Blätter auseinander und vergleicht sie bezüglich der Grösse etc. mit denen unverdächtigster Sorten.

3. Abfülle von der Herstellung des Thees, Theestaub aus den Kisten werden mit Klebemitteln geformt, sie liefern den „lie-tea“ = „Lügenthee“. Beim Aufweichen liefert solcher Thee keine Blätter, sondern zerfällt in Stückchen.

4. Färbemittel, ausser den bereits angegeben worden genannt: Indigo, Berlinerblau, Chromgelb, Curcuma (für grünen Thee), Graphit.

5. Mineralische Zusätze zur Beschwerung: Thon, Gips, Schwerspath, Speckstein, Sand. In Sorten von 3 hat man Kohle, Zinnut, andere Rinde, Stroh, Fischschuppen etc. gefunden.

6. Andere Blätter, die man angeblich dem Thee substituirt; es sind auch hier, wie beim Kaffee, von den Verfälschungen solche Blätter aneinander zu halten, die man an Stelle von Thee benutzt, ohne sie als Thee zu bezeichnen, dahin gehört der Maté (Bd. II, S. 126), die Blätter von *Coffea* (Bd. I, S. 903).

Epilobium angustifolium L. (Fig. 175) und *E. hirsutum* L. (in Russland als Kappevic tea, Kopnischer Thee, Koponke, Iwan-Thee für sich genossen oder unter echten Thee gemischt; in Warschau sollen 10 Proc. der untersuchten Theesorten solche Blätter enthalten haben), schmal lanzettlich, sparsam geküht, sie haben keine Steinzellen im Blattgewebe, dagegen Raphiden, die spärlich vorhandenen Haare sind dünnwandig, ein-, selten zweizellig, Gefässbündel des Mittelnerven bikollateral, Cuticula der Blattunterseite längsgefaltet. *Lithospermum officinale* L. (als „böhmischer Thee, kroatischer Thee“ im Handel und dem schwarzen Thee täuschend ähnlich zubereitet. Die Pflanze soll zur Theebereitung in Böhmen gebaut werden) (Fig. 176). Blatt schlank lanzettlich, ganzrandig, Haare warzig-rauh, sie enthalten einen Cystolithen, ebenso die Haare umgebenden Epidermiszellen, Spaltöffnungen nur auf der Unterseite, auffallend klein. *Vaccinium Arctostaphylos* L. (im Kaukasus als Kutai-thee, kaukasischer Thee, ebenfalls wie schwarzer Thee zubereitet). 5–6 cm lang, 2–3 cm breit, eiförmig, zugespitzt, am Rande dicht drüsig-gezähnt. An den Nerven beiderseits mit langen, einzelligen, am Grunde etwas aufgetriebenen Haaren mit fein gestrichelter Cuticula und mit keulenförmigen Drüsenzellen, selten im Mesophyll Oxalatdrüsen. *Vaccinium Myrtillus* L. (ebenfalls als kaukasischer Thee vorgekommen). Eiförmig, am Grunde gestutzt, oder schwach herzförmig, fast sitzend, bis 3 cm lang, bis 2 cm breit drüsig-sägezählig, Cuticula der Epidermis der Oberseite welligfaltig, an den Nerven einzellige, dickwandige, warzige Haare und Drüsenzotten, im Schwammparenchym Einzelkrystalle von Kalkoxalat.

Salix alba L., *S. pentandra* L., *S. amygdalina* L. (Fig. 177) (Weidenblätter sollen schon in China zuweilen dem Thee beigemischt werden). Lanzettlich, fast sitzend, am Rande klein-sägezählig mit braunen Zahnspitzen, oberseits zementirt, unterseits dicht behaart. Spaltöffnungen beiderseits, wenn auch auf der Oberseite meist sehr spärlich. Palisaden zweireihig. Haare einzellig.

Ferner werden genannt von einheimischen Pflanzen: *Prunus spinosa* L., Prunne
Cornus L., *Sambucus nigra* L., *Fraxinus excelsior* L., *Rosa rubina* L. und andere
 Arten, *Frageria vesca* L., von fremden Oles europaea L. (enthält faserförmige Stein-



Fig. 176. Blatt von
Epidendrum angustifolium.



Fig. 156. Hölzer von *Lithospermum officinale*.
Nach HANAUER.



Fig. 177. Weidenblätter. a b von *Salix alba*, c von *Salix amygdulacea*.

zellen im Mesophyll), *Chloranthus inconspicuus* Sw. (scheinen mit den Blüthen zum Parfümiren des Thees zu dienen), *Spiraea salicifolia* L., *Thea japonica* (L.) Noë, die bekannte Camellie (enthält dieselben Steinzellen wie der echte Thee, ist durch die Form der Blätter aber leicht zu erkennen, vergl. S. 1036).

Untersuchung des Thees. 1. Bestimmung des Caffeins nach KELLER: In einen weithalsigen Scheidetrichter giebt man 5 g unzerkleinerte, getrocknete Theeblätter und übergiebt mit 120 ccm Chloroform. Nach einigen Minuten, d. h. nachdem das Chloroform den Thee durchtränkt hat, giebt man 6 ccm Ammoniakflüssigkeit hinzu und schüttelt während $\frac{1}{2}$ Stunde wiederholt kräftig um. Man lässt dann 3–6 Stunden stehen, bis die Lösung völlig klar geworden ist, lässt dann 100 ccm Chloroform (= 5 g Thee) durch ein kleines, mit Chloroform benetztes Filter in ein tarirtes Kölbchen abfließen und destillirt das Chloroform im Wasserbade ab. Den Rückstand übergießt man mit 3–4 ccm absolutem Alkohol, den man im Wasserbade wegkochen lässt. Dieses Rohcafein, das noch Fett, Wachs und Chlorophyll enthält, muss weiter gereinigt werden. Zu dem Zwecke stellt man das Kölbchen auf ein kochendes Wasserbad und übergießt den Inhalt mit einer Mischung von 7 ccm Wasser und 3 ccm Alkohol, worauf das Caffein beim Umschwenken fast momentan in Lösung geht. Dann giebt man noch 20 ccm Wasser hinzu, verschlösset das Kölbchen und schüttelt kräftig um, wobei das Chlorophyll etc. sich zusammenballt. Die Lösung wird durch ein kleines, mit Wasser benetztes Filter gegossen, Kölbchen und Filter mit 10 ccm Wasser nachgespült, das Filtrat im tarirten Glaschälchen verdampft, getrocknet und gewogen. Gewicht $\times 20$ = Procentgehalt an Caffein.

2. Bestimmung des Gerbstoffes. a) Nach J. Ball. bestimmt man annähernd den Gehalt, indem man in einer bestimmten Menge Theelösung (zu deren Herstellung werden 10 g Theepulver wiederholt mit 200 g siedendem Wasser übergossen und nach je 5 Minuten abgesehen, dann wird der Thee noch wiederholt mit Wasser ausgekocht und die Auszüge zum Liter aufgefüllt) den durch eine Gelatine- und Alaunlösung erhaltenen Niederschlag trocknet und wägt. 40 Proc. dieses als Gerbstoff in Rechnung gebracht.

b) Nach LÖWENTHAL-V. SCHROÖDER (Bd. I, S. 135).

c) Nach LOWENSTAMM-V. SCHNECKE (1932, S. 133).
 Nach FLECK: 2 g Thee werden dreimal je $\frac{1}{2}$ Stunde mit je 100 ccm Wasser extrahiert, die filtrierten Auszüge erhitzt man zum Sieden und füllt mit 20–30 ccm einer Salpetersäurelösung (1:20–30 H₂O). Der Niederschlag wird abfiltriert, wobei das Filtrat grün erscheinen muss, mit heissem Wasser ausgewaschen, getrocknet und im Porzellanschale gegläht. Nach dem Erkalten wird etwas Salpetersäure zugesetzt, um das Oxid in Oxid überzuführen, wieder gegläht und gewogen. — 1 g CuO = 1,3061 g Gerbstoff

3. Bestimmung der in Wasser löslichen Stoffe: 30 g trockner Thee werden mit 500 ccm Wasser etwa 6 Stunden auf dem Wasserbade digerirt, die Masse in ein gewogenes Filter filtrirt und der Rückstand auf dem Filter so lange ausgewaschen, bis das Filtrat 1000 ccm beträgt. Der Rückstand auf dem Filter wird getrocknet und gewogen, die Differenz von 30 g macht die in Wasser löslichen Stoffe aus.

4. Botanische und mikroskopische Untersuchung. Dasselbe bezweckt die Feststellung, dass nur Theeblätter vorliegen. Man weicht eine grössere Anzahl Stücke des Materials von möglichst verschiedenem Aussehen in warmem Wasser einige Stunden ein und breitet sie dann vorsichtig auf Glasplatten aus. Erscheint es erforderlich, die Blätter dann noch genau zu untersuchen, so kann man verdächtige Blätter durchsichtig machen, indem man sie 1–2 Tage in Chloralhydratlösung (Bd. II, S. 389) einlegt. Man kann dann die Haare, die Siebellen und gewöhnlich auch die Form der Epidermiszellen (auf beiden Seiten) und Spaltöffnungen, ohne Tangentialschnitte machen zu müssen, erkennen. Zur Herstellung von Querschnitten ist es praktisch, die stark aufgeweichten Blätter erst in Alkohol zu härten. Man schneidet zwischen Kork oder Hollundermark und hält die meist stark gefärbten Schnitte auch erst in Chloralhydrat auf.

Anhaltspunkte zur Beurtheilung des Thees. 1. Der Caffeingehalt soll mindestens 2 Proc. betragen. Wir gehen mit dieser Forderung über mehrfache ältere Forderungen, die sich meist mit 1 Proc. begnügen, hinaus, gestützt auf zahlreiche neuere, zum grossen Theil eigene Untersuchungen, die uns ergeben haben, dass guter Thee nur ganz ausnahmsweise weniger wie 2 Proc. giebt. Die Surrogatblätter enthalten mit Ausnahme derjenigen des Kaffees und des Maté gar kein Coffein. Bereits extrahirte Blätter enthalten weniger wie 1 Proc.

2. Der Gehalt an Gerbstoff soll bei grünem Thee mindestens 10 Proc., bei schwarzem mindestens 7,5 Proc. betragen, auch er geht bei extrahirtem sehr stark zurück.

3. Der Gehalt an in Wasser löslichen Stoffen soll bei grünem Thee mindestens 23 Proc., bei schwarzem mindestens 25 Proc. für den lufttrocknen und 31, resp. 25 Proc. für den wasserfreien Thee betragen. In erster Linie wichtig zur Erkennung extrahirten Thees.

4. Der Gehalt an Asche soll 7,0 Proc. nicht übersteigen, davon sollen 4,5 Proc. in Wasser löslich sein. Bei einer künstlichen Beschwerung des Thees wird der Aschengehalt selbstverständlich steigen, bei bereits extrahirtem aber natürlich sinken, so dass ein auffallend niedriger Gehalt an Asche ebenfalls verdächtig ist, ganz besonders enthält die Asche solcher Blätter wenig in Wasser lösliche Theile von geringer Alkalität. Die letztere ermittelt man, indem man die Asche von 5 resp. 10 g Thee in Wasser löst, filtrirt, die Lösung mit $\frac{1}{10}$ N-Schwefelsäure titirt und die Alkalität als KHO in Rechnung bringt.

J. BELL fand:

	Gesamtasche Proc.	Davon in Wasser löslich Proc.	Sand Proc.	Alkalität Proc.
Reiner Thee	6,85	3,62	0,63	1,92
Extrahirter Thee	5,37	0,85	1,22	0,22

Sorten des Thees. Man unterscheidet vom schwarzen Thee allgemein 3 Gruppen nach den chinesischen Bezeichnungen: Peckoe, Souchon, Congo, wobei Peckoe die besten Sorten bezeichnet, eine Abweichung besteht bezüglich der letzten Gruppe in Vorderindien und Ceylon, wo man nach SCHULTZE DE HOVE (1901) folgende Sorten unterscheidet:

Flowery Orange Pekoe (Flowery Peckoe) enthält nur Blattknospen. Farbe silbergrauschwarz bis gelbbraun.

Orange Pekoe enthält die Knospen und das erste Blatt. Gelbbraun.

Broken Orange Pekoe ebenso, aber das erste Blatt vielfach zerbrochen.

Pekoe enthält die Knospe, das erste und häufig das zweite Blatt. Braunschwarz bis schwarz, seltener mit gelben Punkten.

Broken Pekoe ebenso, aber mit gebrochenen Blättern.

Pekoe Souchon enthält das zweite oder das erste und zweite Blatt. Mehr oder weniger schwarz.

Souchon besteht aus Knospe mit dem ersten und zweiten Blatt.

Broken Souchon oder Broken Tea dasselbe, aber die Blätter zerbrochen. Beide von mehr oder weniger schwarzer Farbe.

Couchon besteht aus dem dritten Blatt. Farbe wie beim vorigen.

Fannings, Bruchstücke von Blättern, man unterscheidet Peckoe-Fannings und Souchou-Fannings.

Dust, der abgeseibte Staub, enthält neben Bruchstücken der Blätter Haare, Sand etc.

Von anderen Bezeichnungen seien noch die folgenden genannt: Oulong, Haysan, Congo, entsprechen etwa dem Conchou.

Von grünen Thees unterscheidet man in Java: Joesjas, Uxim, Hysant, Tonkay, Schin, die erstgenannte Sorte ist die beste. Zu den grünen Thees gehört auch der Imperialthee, aus jüngeren Blättern zusammengedrückt, ebenso der Schiesspulverthee (Gunpowder), der 2–3 mm grosse Körner bildet.

Aus dem Theestaub, der übrigens auch das Hauptmaterial zur Darstellung des Coffein liefert, macht man in Europa Theetabletten verschiedener Art, die im allgemeinen wenig wertvoll sind, wogegen der in China selbst hergestellte und meist in Sibirien verwendete Zingelthee nicht aus Staub, sondern aus grösseren Blättern gemacht wird.

Aufbewahrung. Man bewahrt den Thee in dichtschliessenden Gefässen aus Blech, Glas oder Porcellan, oder in Holzkästen, die innen mit Weissblech oder Stanniol bekleidet sind, doch nicht in den gewöhnlichen Schließkästen neben anderen Pflanzenstoffen, zumal solchen mit flüchtigen Bestandtheilen, da das feine Theearoma dadurch beeinträchtigt werden könnte. Beutel oder Pappdosen, in denen man Thee ausgewogen vorrätig hält, legt man innen mit Zinnsfolie aus und stellt diese Packete aus dem angegebenen Grunde nicht in Schränke zusammen mit andern, riechenden Substanzen.

Wirkung. Dieselbe ist der des Kaffees, Kakaos etc. analog, aber weniger aufregend wie beim Kaffee, trotzdem der Coffeingehalt des Thees erheblich grösser ist. Offenbar fallen beim Kaffee die Röstprodukte bedeutend ins Gewicht.

Anwendung. Als Arzneimittel wird der Thee kaum gebraucht. Man hat ihn früher als schweisstreibendes Mittel bei Erkältungen angewendet, auch bei Steinleiden innerlich, bei Tripper als Einspritzung empfohlen. Seine Hauptverwendung findet er als Genussmittel.

Essentia Theae, Theeessenz, Czaj-Essenz. 10 Th. Thee zieht man mit 50 Th. heissem Wasser 1 Stunde, nach Zusatz von 50 Th. Weingeist noch 1 Tag aus, presst aus, macerirt den Rückstand 1 Tag mit 200 Th. echtem Rum, setzt den vereinigten Seihrückständen 1 Th. gestossenen Pfeffer und 1,5 Th. Vanille, mit wenig Zucker verrieben, zu und filtrirt nach 3 Tagen. 1–2 Löffel auf eine Tasse heisses Wasser.

Extractum Camelliae fluidum (Nat. form.). Extractum Theae fluidum, Theae-extrakt, Fluid Extract of Camellia. 1000 g gepulverte Theeblätter (No. 40 „Formosa Oolong“) befeuchtet man mit q. s. einer Mischung aus 250 cem Weingeist (91 proc.), 600 cem Wasser und 60 cem Glycerin, percolirt, zunächst mit dem Rest, dann mit einer Mischung aus 1 Raumth. Weingeist und 3 Raumth. Wasser, fängt die ersten 875 cem Percolat für sich auf und bereitet l. s. 1000 cem. Fluidextrakt. Eignet sich besonders zur Theebereitung auf Reisen, bei Bergbesteigungen etc.

Tisana de folio Theae. (Gall.). Tisane de thé. Aus 10,0 Thee und 1000,0 siedendem Wasser; nach $\frac{1}{4}$ Stunde durchsiehen.

Sirupus Theae, Theesirup. Bad. Taxe: 10 Th. schwarzen Thee übergiesst man mit 50 Th. siedendem Wasser, lässt nach 12 Stunden durch, ohne zu pressen, und bringt 40 Th. Filtrat mit 80 Th. Zucker zum Sirup. Einen wohlgeschmeckenden Sirup mit geringerem Tanningehalt erhält man, wenn man nach 20–30 Minuten durchsieht und einige Tropfen Tinct. Vanillae zusetzt.

Theelikör (Buchh.). 125,0 Peccothae zieht man 8 Tage mit 3 l Weingeist aus, filtrirt, fügt 1 l Rum, 1 g Vanilleessenz, 3 kg Zucker hinzu, bringt mit q. s. Wasser auf 10 l und färbt schwach bräunlich.

Tinctura Theae, Theefinktur. 1 Th. schwarzer Thee, 5 Th. Jamaica-Rum oder Arak.

Tinctura Theae saccharata (Diet.). Sirupus Theae, Theeextrakt. 1 Th. Theefinktur, 2 Th. Zuckersirup. 2–3 Theelöffel auf 1 Tasse heisses Wasser als Erfrischung für Radfahrer, Touristen.

Asthmapulver, nach MARTINDALE: Fol. Theae, Fol. Stramoni, Herb. Lobeliae, Kal. zibic. aa 24,0, Fruct. Anisi, Fruct. Foeniculi aa 20,0.

Tip-top-tablet-Tee von Moxes ist minderwerthiger, in Tafeln gepresster Thee.

Thebainum.

† Thebainum. Thebain. Paramorphin (THEBOMER'S) $C_{15}H_{21}NO$, Mol. Gew. = 241. Ein im Opium vorkommendes Alkaloid.

Darstellung. Da das Thebain im Opium nur zu etwa 0,2—0,5 Proc. vorkommt, so ist seine Darstellung im pharmaceutischen Laboratorium nicht angezeigt. Man gewinnt es vielmehr in den Morphinfabriken bei der Verarbeitung des Opiums auf Morphin etc. als Nebenprodukt nach einem ziemlich complicirten Verfahren, dessen Wiedergabe zu viel Raum in Anspruch nehmen würde.

Eigenschaften. Krystallisiert aus verdünntem heissen Alkohol in glänzenden, weissen, der Benzoesäure ähnlichen Blättchen, aus starkem Alkohol in dicken Prismen. Schmelzpunkt $193^{\circ} C$. Es reagirt alkalisch, ist geschmacklos, fast unlöslich in kaltem Wasser, ziemlich leicht löslich in Aether, in Chloroform und Benzol. In Alkalien löst es (Unterschied vom Morphin) nicht, in Ammoniakflüssigkeit nur wenig. Die Lösungen des Thebains sind linksdrehend. — Mit Mineralsäuren verbindet sich das Thebain leicht zu Salzen, und zwar verhält es sich wie eine einsäurige (tertiäre) Base. Erhitzt man die Base aber mit Mineralsäuren, so wird sie leicht gespalten.

Reaktionen. 1) Conc. Schwefelsäure löst das Thebain mit tiefrother Färbung (noch bei 0,1 mg sichtbar), welche allmählich in Gelbroth übergeht. Ähnlich verhalten sich FROHM'Sches Reagens und ERMANN'S Reagens, auch MANDLIN'S Reagens verhält sich ähnlich (s. Bd. I, S. 207 u. 208). 2) Conc. Salpetersäure löst das Thebain mit gelber Färbung und unter Zersetzung (s. oben). 3) Mit Chlorwasser erwärmt, tritt Rothfärbung ein; löst man es in Chlorwasser ohne Erwärmung und versetzt alsdann mit Ammoniakflüssigkeit, so tritt Rothbraunfärbung ein. 4) Von den allgemeinen Alkaloidreagentien zeigen das Thebain mit besonderer Schärfe (1:10000) an: Phosphormolybdänsäure, Kaliumwismutjodid, Kaliumquecksilberjodid und Jodjodkalium. Aus seinen Salzlösungen wird das Thebain gefällt durch: Aetzende Alkalien, Kalkmilch, Ammoniak, Kohlensäure und doppeltkohlensaure Alkalien. In Ammoniakflüssigkeit ist es etwas löslich.

Auf eine Lösung von Ferricyankalium-Ferrichlorid wirkt Thebain und seine Salze nicht reducirend, d. h. es erzeugt in dieser Lösung nach kurzer Zeit eine Blaufärbung nicht. (Unterschied vom Morphin.)

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gleicher Weise wie andere Opiumalkaloide.

Anwendung. Thebain gehört zu den Totauss. erregenden Giften (Krampfgiften) und hat also eine gewisse Verwandtschaft mit Strychnin, doch sollen sich Morphin und Thebain gegenseitig nicht antagonistisch verhalten. Die therapeutische Anwendung ist nur vereinzelt geblieben; es konnten keine specifischen Heilerfolge erzielt werden. Gabe 0,015—0,05—0,1 g einige Male des Tages. Die grösste Einzelgabe wäre zu 0,2 g, die grösste Tagesgabe auf 0,5 g anzunehmen.

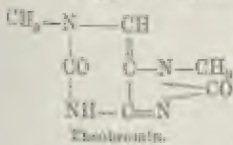
Theobrominum.

I. † Theobrominum. Theobromin (AUSTR.). Dimethylxanthin $C_7H_9N_3O_2$, Mol. Gew. = 180. Ein in den Kakaobohnen enthaltenes basisches Xanthinderivat, welches dem Caffein nahe steht. In den Kakaobohnen ist es zu etwa 1,5 Proc., in den Kakaoschalen zu etwa 0,3 Proc. enthalten.

Darstellung. 1) Nach E. SCHMIDT und PRESSLER. Enthültes Kakaopulver wird mit seinem halben Gewichte frisch bereiteten Kalkhydrates gemengt und am Rückflusskühler wiederholt mit 80procentigem Alkohol ausgekocht. Nach dem Erkalten des fast farblosen Filtrates scheidet sich ein Theil des Theobromins als rein weisses Krystallpulver ab, der Rest wird nach dem Abdestilliren des Alkohols gewonnen und durch Umkrystalli-

siren gereinigt. — 2) Nach DRAGENDORFF. Man kocht Kakoschalen mit Wasser aus, presst die Abkochung ab, füllt die abgepresste Brühe mit Bleisäure, filtrirt, entfernt das Blei durch Schwefelwasserstoff, trocknet die Lösung mit gebrannter Magnesia ein und kocht den gepulverten Rückstand mit Alkohol aus. Das aus dem alkoholischen Auszuge (event. auch dem Abdampfen desselben) sich ausscheidende Roh-Theobromin wird wie unter 1 gereinigt.

Eigenschaften. Farbloses, aus rhombischen Nadeln bestehendes Krystallpulver ohne Geruch, von unähnlich auftretendem, bitterem Geschmack. Es sublimirt, ohne vorher zu schmelzen, aber auch ohne Zersetzung, bei 290–295° C. 1 Th. Theobromin löst sich in 1700 Th. kaltem oder 150 Th. heissem Wasser, in 4300 kaltem oder 430 Th. heissem absolutem Alkohol, oder in 105 Th. heissem Chloroform. In wässrigem Alkohol ist es wesentlich leichter löslich.



Mit Säuren verbindet es sich nur langsam; selbst die mineralischen Salze geben an Wasser oder Alkohol, oder beim Erwärmen einen Theil oder alle Säure wieder ab. Dagegen verbindet sich Theobromin leicht mit Basen. — Die Alkali- und Erdsalze des Theobromins sind in Wasser leicht löslich, und aus diesen Lösungen wird das Theobromin durch Zusätze von Säuren als feines, schneeweißes Pulver wieder abgeschieden.

Reaktion: Dampft man 1 Th. Theobromin mit etwa 100 Th. Chlorwasser im vollheissen Wasserbade rasch zur Trockne, so erhält man einen rothbraunen Rückstand. Befestigt man die Schale, welche diesen Rückstand enthält, mit einer Glasplatte, die man auf der inneren Seite mit etwas Ammoniakflüssigkeit befeuchtet hat, so nimmt der Rückstand schöne purpurviolette Färbung an.

Infolge seiner geringen Löslichkeit und der damit zusammenhängenden schweren Resorbirbarkeit hat das Theobromin bisher so gut wie keine therapeutische Verwendung gefunden. Nachdem man jedoch gelernt hat, die Base in die leicht lösliche Form des Diuretins zu bringen, ist sie ein sehr werthvolles Arzneimittel geworden.

II. † Theobrominum natrio-salicylicum (Germ.). Theobrominum Natrio-salicylicum (Aust.). Theobrominnatriosalicylat. Diuretin. $\text{C}_7\text{H}_7\text{NaN}_3\text{O}_5 \cdot \text{C}_7\text{H}_5\text{O}_2\text{Na}$. Mol. Gew. = 382.

Darstellung. Austr.: Man löst 1 Th. festes Natriumhydroxyd in 1 Th. destillirtem Wasser und fügt 8 Th. Alkohol von 95 Vol.-Procent hinzu. Diese Mischung lässt man in einem gut verschlossenen Gefässe stehen, bis sie unter Abscheidung eines Bodensatzes sich vollständig geklärt hat. Wenn dies der Fall ist, so bestimmt man in einer gewogenen oder gemessenen Menge den Gehalt an Natriumhydroxyd mittels $\frac{1}{10}$ normaler Salzsäure und Methylorange als Indikator.

Zu einer Menge dieser Lösung, welche = 40 g Natriumhydroxyd (NaOH) entspricht, giebt man 180 g Theobromin und 200 g destillirtes Wasser. Man erwärmt bis zur vollständigen Lösung des Theobromins, mischt eine Lösung von 160 Th. Natriumsalicylat in 150 Th. destillirtem Wasser dazu, filtrirt wenn nöthig durch Glaswolle und dampft die Lösung sogleich zur Trockne. Die resultirende Salzmasse wird zu einem groben Pulver zerrieben und im Wasserbadtrockenschrank nachgetrocknet.

Eigenschaften. Das Diuretin ist ein weisses, geruchloses, amorphes Pulver; es löst sich bei Erwärmen in weniger als der Hälfte seines Gewichtes Wasser klar auf, und diese Lösung bleibt auch nach dem Erkalten klar. Der Geschmack ist wegen des Gehaltes an Natriumsalicylat essiglich, und wegen der Anwesenheit von Theobrominnatrium laugenhaft (das Theobromin ist keine eigentliche Säure und hebt deshalb die laugenhaften Eigenschaften des Natriumhydrates nicht völlig auf).

Die 20procentige Lösung ist farblos, bläut wegen des Gehaltes an Theobrominnatrium rothes Lackmuspapier und giebt beim Versetzen mit Eisenchloridlösung eine rothbraune, bei stärkerer Verdünnung die violette Färbung der Salicylsäure. Versetzt man die Lösung mit kleinen Mengen Salzsäure, so wird, so lange die Reaktion der Flüssigkeit noch alkalisch ist, zunächst Theobromin als weisses Pulver, bei Zusatz von Salzsäure bis

zur sauren Reaktion alsdann Salicylsäure in Krystallen abgeschieden. Fügt man zu der Flüssigkeit nunmehr eine hinreichende Menge von Natronlauge, so erhält man wieder eine klare Lösung, weil sich das Doppelsalz Theobrominnatrium-Natriumsalicylat wieder gebildet hat.

Das Diuretin enthält 44,2 Proc. Natriumsalicylat und 55,8 Proc. Theobromin-Natrium. Diese 55,8 Proc. Theobromin-Natrium entsprechen = 49,7 Proc. Theobromin.

Prüfung. Zur Identifizierung des Diuretins dürften für den praktischen Gebrauch folgende Reaktionen genügen: 1) Die wässrige Lösung (1 = 5), mit 1 Tropfen Lackmuslösung versetzt und mit verdünnter Salzsäure neutralisirt, muss einen starken weissen Niederschlag von Theobromin ergeben; das Filtrat davon, mit mehr Salzsäure versetzt, muss eine Fällung von Salicylsäure oder mit Eisenchlorid die bekannte Salicylsäure-Reaktion geben; — der Theobromin-Niederschlag muss in Aetzalkalien leicht und vollständig löslich und nach gutem Auswaschen auf dem Platinblech vollkommen verbrennlich sein. — 2) Um eine Unterscheidung des billigeren Coffeins für das theuere Theobromin zu erkennen, verfährt man wie folgt: Man bereitet eine 20procentige Lösung des Diuretins und stellt zunächst fest, dass auf Zusatz einiger Tropfen Salzsäure eine weisse Ausscheidung erfolgt, welche durch Ammoniakflüssigkeit nicht, sondern erst durch Natronlauge vollständig gelöst wird. Alsdann versetzt man 5 ccm der 20procentigen Lösung mit 10 Tropfen Salzsäure, fügt Natronlauge bis zur vollständigen Klärung hinzu und schüttelt mit 10 ccm Chloroform aus. Der nach dem Verdunsten des Chloroforms hinterbleibende Rückstand darf nicht mehr als 0,005 g betragen, anderenfalls ist wahrscheinlich Coffein zugegen, da dieses in Chloroform weitaus leichter löslich ist als Theobromin. — 3) Eine Werthbestimmungsmethode, die zwar den Uebelstand hat, dass sich ein geringer Antheil des Theobromins der Wägung entzieht und als Analysenfaktor hinzugerechnet werden muss, die aber im übrigen kurz und mühelos und deshalb für praktische Bedürfnisse geeignet ist, wurde von Volvius angegeben:

Hierauf werden 2 g des Präparates in einem Porzellanschälchen in 10 ccm Wasser durch gelindes Erwärmen gelöst. Man versetzt nun mit einigen Tropfen Lackmuslösung, neutralisirt mit Normalalkaliesäure, wozu etwa 5 ccm erforderlich sind, stellt durch Zugabe eines Tropfens einer verdünnten Ammoniakflüssigkeit eine schwach alkalische Reaktion wieder her, rührt gut durch und lässt unter öfterem Umrühren bei gewöhnlicher Zimmerwärme drei Stunden lang stehen, worauf man das abgeschiedene Theobromin auf ein 8 cm messendes, bei 100° C. getrocknetes und dann gewogenes Filter bringt. Das durch schwaches Absaugen vermehrte Filtrat wird zum Nachspülen des im Schälchen verbliebenen kleinen Theobrominrestes auf das Filter herabgelassen und nunmehr der Inhalt des letzteren nach erneutem mässigem Absaugen zweimal mit je 10 ccm kaltem Wasser gewaschen, hierauf in dem Filter bei 100° C. getrocknet und gewogen. Das Gewicht des so erhaltenen Theobromins soll mindestens 0,80 betragen. In der Regel beträgt es 0,82 bis 0,83 g.

Zu dieser Menge muss natürlich noch diejenige hinzugerechnet werden, welche im Filtrate, sowie in den Waschwässern verbleibt und, welche erfahrungsgemäss 0,18 g beträgt. Die Gesamtmenge des Theobromins beläuft sich demnach auf etwa 0,83 g + 0,13 = 0,96 g oder 48 Proc.

Die Prüfung kann man dadurch vervollständigen, dass man das getrocknete Theobromin prüft. Dieses muss, in einem Probirglase erhitzt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen sublimiren, ferner in Natronlauge klar löslich sein. (Coffein würde ungelöst bleiben.)

Das Filtrat vom Theobrominniederschlage kann man in einen Schütteltrichter bringen, mit 2 g Salzsäure versetzen und zweimal mit 30 bez. 15 ccm Aether ausschütteln. Der nach dem Verdunsten des Aethers hinterbleibende Rückstand besteht aus Salicylsäure, sein Gewicht soll nicht mehr als 0,77 g (theoretisch = 0,762 g oder 38,1 Proc.) betragen.

Aufbewahrung. Vorsichtig. Lichtschutz ist nicht erforderlich, dagegen ist es nöthig, das Diuretin, gleichgiltig ob es als Pulver oder in Lösung vorhanden ist, gegen die Einwirkung von Säuren und zwar auch schon gegen die Einwirkung der Luft-Kohlensäure, zu schützen, da es durch Aufnahme von Kohlensäure aus der Luft unter Abscheidung von Theobromin zerlegt wird und dann nicht mehr klar löslich ist. Man bewahre

es gut getrocknet in Glasflaschen mit engem Halse auf, grössere Vorräthe unter Korkverschluss mit Paraffindichtung.

Anwendung. Das Diuretin hat sich als zuverlässiges Diureticum erwiesen, dessen harntreibende Wirkung auf direkter Beeindassung des Nierenepithels beruht. Vom Coffein unterscheidet es sich dadurch, dass es nicht centralerregend wirkt, also nicht wie das Coffein Unruhe und Schlaflosigkeit hervorruft. Auf Grund dieser Wirkung, welche dem Theobromin zuzuschreiben ist, giebt man es bei Nieren- und Herzleiden (Hydrops), auch da, wo Digitalis und Strophantus versagten. Vor Kalomel hat es den Vorzug der Ungiftigkeit. — Die volle Wirkung tritt in der Regel erst am 3. bis 4. Tage ein. Kummulative Wirkung und Gewöhnung an das Mittel ist bisher nicht beobachtet worden. Sehr gut hat sich die Kombination von Diuretin und Digitalis bewährt. — Man giebt das Diuretin am besten in der Form der Mixtur, meist mit aromatischen Wässern. Die Verwendung als Pulver ist nicht zweckmässig, da durch Anziehung von Kohlensäure aus der Luft bald ein Theil des Theobromins aus der Natriumverbindung verdrängt und dadurch unlöslich wird. Aus dem gleichen Grunde darf man zur wässrigen Lösung kein sauer reagirendes Korrigens (Fruchtsirupe, Succus Liquiritiae u. dergl.) oder Ammoniumsalze zusetzen. Höchstgaben: *pro dosi* 1,0 g, *pro die* 6,0 g (Austr. Germ.). — Es empfiehlt sich, wegen der alkalischen Reaktion der Lösung nicht zu concentrirte Lösungen schlucken zu lassen.

† Theobrominlithium-Lithiumsaliicylat. Uropherin. Uropherinsaliicylat. Lithium-Diuretin. $C_7H_7LiN_3O_6 \cdot C_7H_7O_2Li$. Mol. Gew. = 330. Wird nach Gram leichter resorbirt als das gewöhnliche Diuretin. Weisses, in 5 Th. Wasser lösliches Pulver. Gehalt an Li = 4,2 Proc., an Theobromin = 54,54 Proc. In Tagesgaben von 3–4 g zu geben.

† Theobrominlithium-Lithiumbenzolat. Uropherinbenzolat. $C_7H_7LiN_3O_6 \cdot C_7H_5O_2Li$. Mol. Gew. = 314. Wird nach Gram an Stelle des vorigen in solchen Fällen gegeben, in denen Salicylsäureverbindungen nicht vertrugen werden. Weisses, in 5 Th. Wasser lösliches Pulver. Gehalt an Li = 4,45 Proc., an Theobromin = 57,3 Proc.

† Theobrominum salicylicum. Salicylsaures Theobromin. Theobrominsaliicylat. $C_7H_7N_3O_6 \cdot C_7H_5O_2$. Mol. Gew. = 318. Das Salz wird dargestellt durch Kochen von 180 Th. Theobromin mit 140 Th. Salicylsäure und der erforderlichen Menge von Wasser (D. R. P. 84987). Es scheidet sich alsdann in wohl ausgebildeten Krystallen von angenehmem bitterem Geschmack und saurer Reaktion aus. Das Salz wird durch Wasser nicht zersetzt.

† Theobrominum-Natrium salicylicum. Theobromin-Natriumsaliicylat. Wird dargestellt durch Auflösen von 180 Th. Theobromin in einer concentrirten Lösung von 170 Th. Natriumsaliicylat. Nach SZTARKAY entspricht es der Zusammensetzung $C_7H_7N_3O_6 \cdot C_7H_5NaO_2$.

† Jodotheobromin. Theobrominjodnatrium. Ist ein Gemenge von 40 Th. Theobromin, 21,6 Th. Natriumjodid und 38,4 Th. Natriumsaliicylat. Weisses, in heissem Wasser lösliches Pulver. Wird bei Aorteninsufficienz zu 0,25–0,5 g zwei- bis sechsmal täglich gegeben.

Glycosolvol von LUXNER-Dresden ist „Peptonisirtes, oxypropionsaures Theobromin-Trypsin“ und wird gegen Diabetes empfohlen. Die Zusammensetzung erscheint nicht recht klar.

Mixtura Theobromini natrio-saliicyli

(Müllch. Ap.-V.).

Diuretica-Mixtur.

Rp. Theobromini natrio-saliicyli 5,0

Aquae destillatae 145,0.

Thiophenum.

Von dem im Steinkohlentheer enthaltenen geschwefelten Kohlenwasserstoff „Thiophen“ C_4H_4S finden zwei Derivate beschränkte therapeutische Anwendung.

1. Thiophenum bijodatum. Thiophendijodid. Dijodthiophen. $C_4H_2J_2S$. Mol. Gew. = 336.

Darstellung. 50 Th. Rohthiophen (50—60 proc.) werden mit 150 Th. Jod versetzt, alsdann fñgt man allmählich und ohne Abkñhlung so lange gelbes Quecksilberoxyd¹⁾ hinzu, bis alles Jod gelñst ist. Dabei erhñtzt sich das Gemisch je nach der Menge des auf einmal zugegebenen Quecksilberoxydes mehr oder weniger stark. Wenn kein freies Jod mehr vorhanden ist, so filtrirt man die noch warme Flüssigkeit vom Quecksilberjodid ab, lñsst erkalten und krystallisiert aus heissem Alkohol um.

Eigenschaften. Farblose, tafelfñrmige Krystalle, welche leichtflñchtig sind und bei 40,5° C. schmelzen. Der Geruch ist aromatisch, aber nicht unangenehm. Thiophendijodid ist unlñslich in Wasser, leicht lñslich in Aether, Chloroform und in heissem Weingeist. Es enthñlt 75,5 Proc. Jod und 9,5 Proc. Schwefel.

Aufbewahrung. Vor Licht geschñtzt.

Anwendung. Es wird von Hook und Sriszen als Desinficiens und Desodorans und zwar als Ersatz des Jodoforms in der Wundbehandlung empfohlen. Es wird ebenso wie das Jodoform in Substanz, aber auch in 10 proc. Verbandstoffen angewendet. Es wirkt sekretionsbeschrñnkend, desodorirend, ohne Nebenerscheinungen zu verursachen. Ein Hinderniss fñr die Einfñhrung in weiteren Kreisen dñrfte der hohe Preis sein.

II. Thiophensulfosaures Natrium. $C_6H_5S \cdot SO_3Na$. Mol. Gew. = 186. Wird von Sriszen in 5—10 procentigen Salben bei Prurigo empfohlen. Ein weisses krystallinisches Pulver, 34 Proc. Schwefel enthaltend, von dem die Hñlfte direkt an Kohlenstoff gebunden ist.

Thuja.

Gattung der Coniferae — Pineaideae — Cupressineae — Thujeptidinae.

Thuja occidentalis L. Einheimisch von Kanada bis Virginien, vielfach kultivirt. Bis 2 m hoher Baum mit abstehenden bis horizontalen Aesten, oberseits dunkel-, unterseits mattgrñn oder blñulich. Blñtter zweizeilig, decussirt, schuppenfñrmig. Zweige mehr oder weniger flachgedrñckt und dorsiventral. Die Kantenblñtter an der Spitze etwas eingekrñmmt, die Flñchenblñtter stumpf, alle oder nur die letzteren mit rundlichem Sekretraum. An jungen Zweigen bedecken die Blñtter die Axe vollstñndig, an älteren sind sie etwas auseinander gerñckt. Zapfen eifñrmig lñnglich, an kurzem Stiel herabgebogen, braun, mit 3 Schuppenpaaren, von denen nur die beides oberen fruchtbar sind. Verwendung finden die Zweigspitzen:

† **Summitates Thujae** (Ergñnz.). *Herba, Frondes, Folia seu Ramuli Thujae. Folia Arboris vitae.* — Lebensbaumsitzen.

Bestandtheile. Aetherisches Oel. Dasselbe ist farblos bis grñngelb, spec. Gew. 0,915—0,935. Drehung —5 bis —14°. Es enthñlt d-Pinen, 2 Ketone $C_{10}H_{16}O$: l-Fenchon und d-Thujon.

Ferner ein Glukosid: Thujin $C_{20}H_{32}O_{13}$, citronengelbe Tafeln, die in Weingeist und heissem Wasser lñslich sind, sie liefern bei der Spaltung Thujigen $C_{11}H_{18}N$, und Glukose. Thujetinsäure $C_{20}H_{32}O_{14}$, gelbe, in Wasser unlñsliche, in Alkohol lñsliche Nadele.

Man verwendet die im Frñhling gesammelten, frischen Zweigspitzen als Expektorans, Fiebermittel, Anthelminticum, gegen Rheuma und zur Bereitung der

† **Tinctura Thujae** (Ergñnz.). *Tinct. Thujae s. sacco recente.* Lebensbaumtinktur. 5 Th. frische, zerquetschte Lebensbaumsitzen, 6 Th. Weingeist (87 proc.). Vor Licht geschñtzt aufzubewahren. Aeusserlich in Form von Pinselungen zur Beseitigung von Warzen und ähnlichen Hautauswachsen. Innerlich wirkt Thuja als Abortivum und ist daher mit Vorsicht abzugeben.

† **Tinctura Thujae ex herba siccata** wie Tinct. Absinthii (Bd. I, S. 408).

¹⁾ Das Quecksilberoxyd hat lediglich die Aufgabe, die entstehende Jodwasserstoffsäure zu binden, welche andernfalls die gebildete Jodverbindung wieder zu Thiophen reduciren wñrde.

Thymolum.

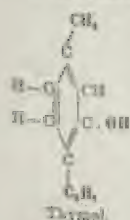
Thymolum (Aust. Germ. Helv.). Thymol (Brit. U.-St. Gall.). Thymylalkohol. Thymolkampher. Thymiansäure. Acidum thymicum. Acide thymique. Thymie acid. $C_{10}H_{14}O$. Mol. Gew. = 150. Ein in den ätherischen Oelen des Krautes von *Thymus Serpyllum* L., *Thymus capitatus* Lk., *Satureja Thymbra*, der Samen von *Ptychotis Ajowan*, *Monarda punctata* und der Früchte von *Schinus molle* enthaltenes einatomiges Phenol.

Gewinnung. Das Thymol ist in den höher siedenden Antheilen der genannten ätherischen Oele enthalten. Aus Ausgangsmaterial dienen heute insbesondere die Samen von *Ptychotis Ajowan*, nur selten das Thymianöl: Man unterwirft Ajowassöl der Destillation und fängt die bis $200^{\circ}C$. übergehenden Partien gesondert auf. Die im Rückstande verbleibenden Antheile, in welchen das Thymol angereichert ist, werden mit Natronlauge behandelt. Man verdünnt die Lösung, welche Thymolnatrium enthält, mit Wasser, lässt sie durch Absetzen klar werden, zerlegt alsdann die geklärte Lösung durch Salzsäure. Hierdurch scheidet sich freies Thymol ab, welches man mechanisch von der Lauge trennt. Die letzten Reste gewinnt man aus dieser durch Ausschüttelein mit Aether. — Das Rohthymol wird schliesslich destillirt und durch Abkühlen zum Krystallisiren gebracht. Erscheint das Destillat gefärbt, so entfärbt man es vor dem Krystallisiren durch Digestion mit Thierkohle. Durch Umkrystallisiren aus verdünntem Alkohol oder aus Aether erhält man wohl ausgebildete Krystalle.

Eigenschaften. Thymol bildet farblose, wasserhelle, schief rhombische Prismen von eigenartig thymianähnlichem Geruche und gewürzhaftem, brennendem Geschmacke.

Das spec. Gewicht der Krystalle ist bei $15^{\circ}C$. = 1,028. Ein Krystall von Thymol sinkt daher unter, wenn man ihn in Wasser von gewöhnlicher Temperatur bringt, und er sich erst einmal gehörig mit Wasser benetzt hat. Erhitzt man aber das Wasser mit dem Thymolkrystall, so schmilzt das Thymol, wenn das Wasser die Temperatur von $50^{\circ}C$. erreicht hat, und das geschmolzene Thymol schwimmt auf dem Wasser. Der Grund für diese Erscheinung ist, dass Thymol sich durch Erwärmen stärker ausdehnt als Wasser, also specifisch leichter wird als dieses. Thymol schmilzt bei 50 bis $51^{\circ}C$. und siedet bei $230^{\circ}C$., doch verdampft es schon beträchtlich bei $100^{\circ}C$., ja sogar schon bei gewöhnlicher Temperatur verdüchtigt es sich nicht unerheblich; mit Wasserdämpfen destillirt es leicht über.

Es löst sich in etwa 1100 Th. kaltem Wasser; leicht löslich ist es in Weingeist, Aether, Chloroform, Benzol, flüchtigen und fetten Oelen, Essig. In Natronlauge löst es sich unter Bildung von Thymolnatrium $C_6H_5 \cdot CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot ONa$. In konc. Schwefelsäure löst es sich unter Bildung von Thymolsulfosäuren $C_6H_5(SO_3H) \cdot CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot OH$. In der Kälte bleibt die Lösung in konc. Schwefelsäure zunächst gelblich, beim Erwärmen (namentlich auf Zusatz von etwas Rohrzucker) wird sie rosenroth bis rothviolett. Giesst man eine solche Lösung in das 10fache Volumen Wasser und lässt die Mischung bei $35-40^{\circ}C$. mit einem Ueberschuss von Bleiweiss (zum Ausfällen der überschüssigen Schwefelsäure) stehen, so gibt das Filtrat alsdann mit Eisenchloridlösung violette Färbung, eine Reaction, welche den Thymolsulfosäuren, nicht aber dem Thymol selbst, zukommt. — Löst man ein Kryställchen Thymol in 1 ccm. Eisessig und lässt zu dieser Lösung vorsichtig 6 Tropfen Schwefelsäure und 1 Tropfen Salpetersäure zufließen, so sammeln sich diese Säuren am Boden des Glases an, an der Berührungsschicht der Flüssigkeiten entsteht eine blaugrüne Zone. Schüttelt man um, so nimmt die ganze Flüssigkeit Färbung an; sie erscheint im auffallenden Lichte blaugrün, im durchfallenden Lichte rothviolett. — Erhitzt man Thymol mit etwas Chloroform und konc. Kalilauge, so nimmt die Mischung schön rothviolette Färbung an. — Die alkoholische Lösung des Thymols ist neutral. Das letztere wird weder in alkoholischer noch in wässriger Lösung durch Eisenchlorid gefärbt. In der wässrigen



Lösung erzeugt Bromwasser zwar eine milchige Trübung, aber keine krystallinische Fällung. (Karbolsäure giebt mit Bromwasser gut krystallisiertes Tribromphenol.)

Seiner chemischen Zusammensetzung nach ist das Thymol = Methylpropylphenol. Es ist isomer mit dem Phenol Carvacrol, ferner mit dem Keton Carvol und mit dem Cuminalkohol.

Im Handel kommt das Thymol entweder in gut ausgebildeten und wasserhellen Krystallen oder in Krystallmassen vor; erstere sind vorzuziehen.

Prüfung. Die Identität des Thymols ergibt sich aus seinem Aussehen und dem charakteristischen Geruche. Ausserdem würden die unter Eigenschaften angeführten chemischen Farbreaktionen Aufschluss geben, von denen namentlich die beiden ersten wichtig sind. Für die Reinheit ist zunächst der Schmelzpunkt von Wichtigkeit, welcher bei 50–51° C. liegen muss und durch Verunreinigungen und Verfälschungen herabgedrückt oder erhöht werden würde. Unreines Thymol sieht feucht aus und backt an die Wandungen der Gefässe an. Als Verunreinigungen kommen eigentlich nur die Kohlenwasserstoffe der als Ausgangsmaterial dienenden ätherischen Oele, als Verfälschungen Karbolsäure und dem Thymol äusserlich ähnliche Krystalle anorganischer und organischer Verbindungen in Betracht.

Die Lösung des Thymols (0,05:50) sei neutral und werde durch Eisenchloridlösung nicht violett gefärbt, andernfalls kann Karbolsäure zugegen sein.

Im offenen Schälchen auf dem Wasserbade erhitzt, muss Thymol vollständig flüchtig sein. Man siehe eine Durchschnittprobe durch Zerreissen von 12–20 Krystallen und erhitzt dann etwa 0,2 g auf einem Uhrgläschen. Es darf gar kein Rückstand hinterbleiben. Ein solcher könnte von anorganischen Salzen, aber auch von organischen Verbindungen (kryst. Zucker) herrühren.

Aufbewahrung. Wegen seiner leichten Flüchtigkeit ist Thymol in gut geschlossenen Gefässen an einem kühlen Orte aufzubewahren. Dasselbe in einer Temperatur von 20–35° C. aufbewahrt, sublimirt es theilweise an die Wandungen der Aufbewahrungsgefässe. Gegen Licht ist reines Thymol nicht empfindlich. Beim Reiben im Porcellanmörser wird Thymol stark elektrisch. Man reibt es daher im eisernen Mörser unter mässigem Druck und in kleinen Portionen (Süssgewürz).

Anwendung. Thymol wirkt gährungs- und fäulniswidrig; steht aber als Antisepticum der Karbolsäure und der Salicylsäure nach. Innerlich wirkt es zwar weniger giftig als Karbolsäure, kann jedoch in grossen Gaben immerhin bedrohlich wirken, selbst den Tod herbeiführen. Man giebt es gewöhnlich nur gegen falsche Gährungen im Magen. Aeusserlich dient es als Ersatz der Karbolsäure in der Wundbehandlung, ferner bei chronischen Hautkrankheiten. Endlich ist es ein Bestandtheil vieler Zahn- und Mundwässer, Zahnpulver.

Nach innerlichem Gebrauche wird Thymol durch den Harn abgeschieden und zwar als Chromogen eines grünen Farbstoffes, als Thymolschwefelsäure, Thymolglukuronsäure $C_{10}H_{14}O$ (CH_3OH), CO_2H und als Thymehydrochinonschwefelsäure.

Liquor antisepsiens VOLLMANN.

Rp. Thymol	1,0
Spiritus (90 Proc.)	10,0
Glycerin	20,0
Aqua	100,0.

Liquor inhalatorius Thymoli WARREN.

Rp. Thymol	0,5–0,7
Borax	20,0
Glycerin	25,0
Aqua camphorata	70,0
Aqua. Pice	200,0.

Zu Inhalationen bei Angina diphtherica.

Pasta dentifricia Thymoli.

Rp. Thymol	0,25
Extracti Rosae	1,0
Glycerin. Forstl.	6,0

Magnesia ostia

Borax pulverat	4,0
Olei Menthae piperitae	1,0
Saponis medull.	17,0.

Solutio Thymoli HAMMERS.

Rp. Thymol	
Acid. tartaric.	
Natri caustic.	aa 1,0
Aqua	2000,0.

Aqua dentifricia antisepsiens (Ergsch.)

Rp. Thymol	1,0
Spiritus (90 Proc.)	100,0
Glycerin	10,0
Chloroform	5,0
Olei Menthae piperitae	1,0
Olei Eucalypti	1,5
Olei Citri	2,0.

Aqua dentifricia zum Thymole (Hamb. Vj.).

Rp. 1. Cardonellus palm.	
2. Tartari depurati	aa 5,0
3. Spiculus (90 Proc.)	1000,0
4. Thymoli	10,0
5. Olei Menthae piperitae	5,0

Man digerirt 1 mit 3 und 4 während 24 Stunden und leet im Filtrat 3 und 5.

Liquor antilepticus Ponrén:
(Franz. Hospitälversuche.).

Rp. Boracis	11,0
Acidi borici	
Acidi salicylici	aa 5,0
Solutio Thymoli	
Aquosae saturatae	1000,0

Diphtheroidum. Gemisch aus Dammarharz, Guttapercha, Thymol, Natriumbenzoat und Saccharin, aus welchem Kaupastillen bereitet werden.

Euthymol. Ist ein englisches Synonym für Thymol; siehe aber das folgende.

Euthymol. Gemisch aus Eukalyptusöl, Wintergreenöl, Borsäure, Thymol, Menthol und Extractum Baptisiae tinctoriae. Desinfektionsmittel. Siehe auch das vorhergehende.

Rössler's Mundwasser. Eine Auflösung von Thymol in parfümirtem Spiritus.

Rubrol. Eine Auflösung von Borsäure und Thymol in einem Steinkohlentheer-derivat von unbekannter Zusammensetzung. Gegen Gonorrhoe.

Thymus.

Gattung der Labiatae — Stachyoideae — Thyminae.

I. Thymus vulgaris L. Heimisch im europäischen Mittelmeergebiet, vielfach kultivirt. Behaarter Strauch (in der Kultur oft einjährig und kahl) mit vierkantigen Zweigen und 3 mm langen, 8 mm breiten, am Rande umgerollten, sitzenden oder kurz-stielhaften Blättern. Blüthenquirle kopfig oder ährig zusammengeköpft. Blüten in der Achsel grosser Bracteen. Kelch zweilappig, Zähne der Unterlippe bewimpert, der Schlund zur Fruchzeit durch einen Haarkranz geschlossen. Blüten röthlich oder weiss. Liefert im blühenden Kraut:

Herba Thymi (Germ. Helv.). — **Thymian.** **Gartenthymian.** **Römischer Quendel.** — **Planta Heuris de thym** (Gall.).

Bestandtheile. Aetherisches Oel (vergl. unten).

Einsammlung und Anwendung. Man sammelt im Juni und Juli die blühenden Zweige von angebauten oder wildwachsenden Pflanzen, trocknet im Schatten und bewahrt sie zerschnitten in dichtschliessenden Blechbüchsen auf. 3 Th. frische geben 1 Th. trockne. Beim Einkauf ist darauf zu achten, dass das Kraut rechtzeitig, also nicht mit den Früchten, eingesammelt ist. Wird besonders als Bestandtheil aromatischer Kräutermischungen zu Bädern, Kräuterkissen etc. gebraucht, ferner im Haushalt als Küchengewürz, doch ist hier die Waare in Bündeln oder die durch Abstreifen erhaltene, stengelfreie Herba Thymi in foliis cum flore der Drogisten vorzuziehen. Neuerdings mit Erfolg bei Keuchhusten (s. unten).

Aqua seu Hydrolatum Thymi (Gall.). **Thymianwasser.** **Eau distillée de thym.** Aus frischem Kraut wie Hydrolat. **Hysopi** Gall. (S. 99).

Extractum Thymi fluidum. **Thymianfluidextrakt.** Wie Extractum Condurango fluid. (Bd. I, S. 342).

Extractum Thymi fluidum saccharatum. **Sirupus Thymi.** **Thymiansaft.** 1 Th. Thymianfluidextrakt, 6 Th. weisser Sirap (BERGAL). Ersatz für Pertussin (s. unten).

Sirupus Thymi. **Thymiansirap.** 25 Th. Thymian, 45 Th. siedendes Wasser; 35 Th. der filtrirten Schüssigkeit bringt man mit 65 Th. Zucker zum Sirap. Wie voriges gegen Keuchhusten.

Sirupus Thymi compositus (Bud. Taxe): Extracti Thymi fluidi 15,0, Mellis depurati 20,0, Sirapi simplicis 65,0.

Spiritus Thymi. **Thymianspiritus.** 1,0 Thymianöl, 99,0 verdünnter Weingeist. **Antitussin VEWALD** ist ein dem Pertussin ähnlicher, gegen Keuchhusten empfohlener Thymiansirap.

Barterzeugungstinktur, BERGMANN's, ist eine gerbstoffhaltige, mit Thymian- und Rosmarinöl versetzte Tinktur aus Baumrinde.

Dialysatum Thymi vulgaris GOLAZ, gegen Keuchhusten, siehe die Fussnote S. 330.

Eau de LICHTEL. Acidi carbonici, Olei Thymi aa 10,0, Acidi tannici 20,0, Aquae destillatae 300,0, Aquae aromatisatae 200,0.

Gicht- und krampfstillender Balsam von LAMPERT ist ein rothgefärbter, mit Thymian- und anderen äther. Oelen versetzter Seifenspiritus.

Lebensschmelze, ANDERSEN'S. Mohnöl mit Spuren Kampher und Thymianöl.

Pertusin von E. TARSCHNER in Berlin (Name gesetzlich geschützt), gegen Keuchhusten und Asthma, hat nach AUFRICHT annähernd folgende Zusammensetzung: Bromnatrium 0,5, Thymianktinktur 25,0, Zuckersirup 75,0, Thymianöl 0,2. Nach andern Angaben: Extracti fluidi Thymi compositi 15,0 (aus Herba Thymi und Serpylli aa), Kali bromati 0,5, Sirupi Sacchari (flüssiger Fruchtzucker) 85,0. Siehe auch oben unter Extractum Thymi fluidum saccharatum.

Thymel von W. HAAS, ein Keuchhustenmittel, ist Honig mit Thymianextrakt.

Thymobromal, ein Sirup gegen Keuchhusten, besteht aus Extractum Castaneae vescae, Extractum Thymi und Bromalhydrat (RIEDEL'S Monitor).

Oleum Thymi. (Germ. IV. Gall. Helv. U-St.). **Thymianöl.** **Essence de Thym.** **Oil of Thyme.**

Gewinnung. Thymianöl wird in Südfrankreich und in Spanien in beträchtlichen Mengen durch Destillation des frischen, blühenden, wildwachsenden Krautes hergestellt. Seltner wird kultivirter Thymian zur Oelgewinnung benutzt. Die Ausbeute aus frischem Material schwankt zwischen 0,3 und 0,9 Proc., aus trockenem zwischen 1,7 und 2,6 Proc.

Eigenschaften. Nicht rektificirtes Thymianöl ist schmutzig rothbraun und hat einen scharfen, aromatischen Geschmack und angenehmen kräftigen Thymiengeruch. Rektificirtes Oel — ein solches verlangt Germ. IV — ist farblos oder gelblich, färbt sich jedoch häufig an der Luft röthlich. Das specifische Gewicht beträgt für französisches und deutsches Oel 0,900—0,935, für spanisches 0,930—0,950 (nicht unter 0,900 Germ. IV, 0,900 bis 0,930 U-St.). Optisch ist es linksdrehend und löst sich in 3 Th. 80 volumprocentigen Alkohols (den man durch Mischen gleicher Volumina Spiritus und Spiritus dilutus oder von 100 Raumtheilen Spiritus mit 14 Raumtheilen Wasser [Germ. IV] darstellt) klar auf.

Zusammensetzung. Die charakteristischen Bestandtheile, die zugleich den Werthmesser für die Güte des Oeles abgeben, sind die beiden Phenole Thymol, $C_{10}H_{11}O$, und Carvacrol, $C_{10}H_{11}O$. Einige Thymianöle enthalten nur einen dieser Körper, andere ein Gemisch beider Phenole. Unter welchen Umständen das eine oder das andere auftritt, ist noch nicht ermittelt. Die französischen Oele scheinen vornehmlich Thymol, die spanischen aber ausschließlich Carvacrol zu führen. Von Kohlenwasserstoffen sind im Thymianöl nachgewiesen: Linale-Pinen, $C_{15}H_{26}$, und Cymol, $C_{10}H_{14}$, von Alkoholen Linalool, $C_{10}H_{18}OH$, und Borneol, $C_{10}H_{18}OH$.

Prüfung. Die am häufigsten vorkommende Verfälschung mit Terpentinöl erniedrigt den Phenolgehalt des Thymianöles. Ein niedriger Gehalt an Phenolen läßt daher ein Oel als verdächtig erscheinen. Zur Bestimmung der Phenole schüttelt man 5 cem Thymianöl mit 30 cem einer Mischung von 10 cem Natronlauge mit 20 cem Wasser kräftig durch und läßt so lange stehen bis die Längenschicht klar geworden ist. Die darauf schwimmende Oelschicht soll nicht mehr als 4 cem betragen (Germ. IV.).

Um festzustellen, ob das Oel Thymol oder Carvacrol enthält, trennt man die Lauge mit den gelösten Phenolen von dem oben schwimmenden Oele und versetzt sie in einem kleinen Scheidetrichter mit einem Ueberschuss von verdünnter Schwefelsäure. Nachdem sich das Phenol klar abgeschieden hat, trennt man es von der unteren Flüssigkeit und setzt es in einem Schälchen an einen kühlen Ort. Besteht das Phenol aus Thymol, so wird nach einiger Zeit, entweder von selbst oder nach Hineinwerfen eines kleinen Thymolkrystalles, die ganze Masse fest; besteht sie jedoch aus Carvacrol, so bleibt sie flüssig. Sind beide Phenole vorhanden, so bleibt ein Theil flüssig, während ein anderer fest wird.

Die auf diese Weise ausgeführte Bestimmung ist natürlich nur eine annähernd genaue, da einerseits die Natronlauge immer geringe Mengen von Kohlenwasserstoffen zurückhält, andererseits aber auch in der Schicht der Kohlenwasserstoffe eine gewisse Menge Phenole gelöst bleibt.

II. Thymus capitatus Lk. (syn.: *Thymus creticus* Brot.). Heimisch im Mittelmeergebiet. Liefert: Herba Thymi cretici. Das ätherische Oel ist qualitativ dem von I ganz ähnlich.

III. Thymus Serpyllum L. vergl. Serpyllum.

Tilia.

Gattung der Tiliaceae — Tiliaceae.

I. Tilia ulmifolia Scopoli (syn.: *Tilia parvifolia* Ehrh.), Winterlinde, heimisch im grössten Theile Europas und Nordasiens. Blätter beiderseits kahl, unterseits blaugrün, in den Achseln der Sekundärrerven rostgelb häutig. Blüten in Trugdolden, diese 5–11 blüthig, durch Umwendung der Hochblätter nach oben gerichtet. Blumenkrone radförmig ausgebreitet. Staubblätter 20–40. Nuss undeutlich-kantig, dünn-schalig.

II. Tilia platyphyllos Scopoli (syn.: *Tilia grandifolia* Ehrh.), Sommerlinde. Mehr im Südosten heimisch, aber durch die Kultur weit verbreitet. Blätter beiderseits gleichfarbig, weichhaarig, Trugdolden 2–5 blüthig, hängend. Nuss kantig, mit holziger Schale.

Beide Arten liefern:

Flores Tiliae (Austr. Germ.). **Flos Tiliae** (Helv.). — Lindenblüthen. — **Fleur de tilleul** (Gall.). — Linden flowers. Lime-tree flowers.

Beschreibung. Der Blütenstand (von II) entsteht in der Achsel eines Laubblattes und endigt mit einer Gipfelblüthe. Er trägt 5 Blätter, von denen 2 transversal zum Laubblatte stehen, das eine verwächst mit der Achse des Blütenstandes und bildet das grosse trockenhäutige Blatt des Blütenstandes. An diese beiden Blätter schliessen sich am oberen Theile der Blütenstandachse 3 weitere, zu den ersten nach 2/5 geordnet, in den Achseln der beiden obersten entspringen Blüten, mit deren Stiel die beiden Blätter eine Strecke weit verwachsen sind. Die Stiele tragen wieder je 2 Vorblätter, aus der Achsel des einen derselben entspringen wieder Blüten, deren Stiel wieder mit dem entsprechenden Blatt verwachsen ist.

Im Gewebe der Blütenstiele, des Kelches, der Blumenblätter etc. grosse Schleimhöhlen, die durch Vereinigung benachbarter Schleimzellen, in denen der Schleim als Wandverdickung entsteht, zu Stande kommen. Auf den Blumenblättern und der Fruchtknotenwand Büschelhaare, auf den Kelchblättern Einzelhaare.

Bestandtheile. 0.033 Proc. ätherisches Oel von angenehmem Geruch, farblos, dünnflüssig, mit Aether und Alkohol in jedem Verhältnisse mischbar. Ferner Schleim, Wachs, Zucker, Gerbstoff. Die trockenhäutigen Blätter enthalten kein ätherisches Oel, wohl aber Schleim.

Verwechslungen. Es werden zuweilen die Blütenstände anderer, an Wegen etc. angeplanter Arten gesammelt, so von *Tilia argentea* Desf. aus Ungarn, *T. americana* L. und *T. pubescens* Ait., beide aus Amerika, sowie Bastarde, die diese mit unsern Arten bilden sollen. Die Blüten aller dieser dürfen nicht verwandelt werden, unterscheiden sich auch meist durch unangenehmen Geschmack des Aufgusses ohne weiteres.

Einsammlung. Man sammelt die Blüten mit den Flügelblättern also nur von den beiden genannten Arten, von denen die Sommerlinde im Juni, die Winterlinde etwa 14 Tage später aufblüht, bei heiterem Wetter; trocknet und bewahrt sie theils ganz, theils geschnitten in Blechbüchsen, nach Austr. nicht über 1 Jahr auf. 7 Th. frische geben 3 Th. trockne. Der angenehme Geruch geht beim Trocknen grösstentheils verloren.

Die ohne die Flügelblätter gesammelten *Flores Tiliae* sind bracteis der Drogisten und trotz ihrer grösseren Wirksamkeit nach dem Werthlaute der Arzneibücher nicht als vorschriftsmässige Waare zu betrachten.

Anwendung. Als schweisstreibendes Mittel in Theemischungen oder im Aufguss (10:100), der süßlich-schleimig schmeckt und sich dadurch von dem aus anderen Arten bereiteten unterscheidet. Auch zu Bädern.

Aqua Tiliae. Hydrolatum Tiliae. Lindenblüthenwasser. Eau distillée de tilleul. Ergänzb.: Aus 1 Th. grob zerschnittenen Blüthen 10 Th. Destillat. — Gall.: Aus 1 Th. getrockneten Blüthen mittels Dampfstrom 4 Th. Destillat. — Ein aus frischen Blüthen destillirtes Wasser riecht viel kräftiger; man nimmt 5 Th. frische Blüthen für 1 Th. trocken.

Aqua Tiliae concentrata (descomplex). Concentrirtes oder starkes Lindenblüthenwasser. Ergänzb. Helv.: Wie Aq. Salviae concentrata (S. 799). Nach Ergänzb. zum Gebrauche mit der gleichen Menge Wasser zu mischen.

Balneum Tiliae (Gall.). Bain de tilleul. 500 g Lindenblüthe mit 10 l Wasser infundirt auf ein Bad.

Potio antispasmodica (Gall.). Potio antispasmodique. Sirup Aurantii floris, Aque Aurantii floris aa 30,0, Aquae Tiliae 90,0, Spiritus aetheral 4,0. Durch Zusatz von 0,8 Tinctura Opii crocata erhält man hieraus die Potio antispasmodique opiacée (Gall.).

Tisana de flore Tiliae (Gall.). Tisane de tilleul. 10,0 Lindenblüthe, 1000,0 siedendes Wasser; nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsieben.

Tonco.

Semen Tonco (Ergänzh.). Fabae Tonco. — Tonkabohnen. — Fève de Tonka (Gall.) sind die Samen der *Coumarouna odorata* Aubl. (syn.: *Dipterix odorata* Willd.) (Papilionaceae — Dalbergiaceae — Geoffraeaceae), heimisch im nördlichen Brasilien und Venezuela. Von dieser Art stammen die sogen. holländischen Tonkabohnen, die weniger werthvollen englischen leitet man ab von *C. oppositifolia* (Aubl.) Taub. Als beste Sorten gelten die Angosturabohnen. Die Frucht ist eine nicht aufspringende, steinfruchtartige Hülse mit nur einem Samen, die in grossen Sekretbehältern einen sehr angenehmen riechenden Balsam enthält. Neuerdings gelangen die Früchte zuweilen in den Handel, von der Epidermis und dem Parenchym (wahrscheinlich durch Maceration) befreit, sie sind dann von weisslichen, weichen Faserbündeln bedeckt.

Der Same ist länglich, flach, an beiden Enden stumpf, mit scharfer Rücken- und stumpfer Bauchkante, bis 5 cm lang, mit grob geranzelter, schwarzer Samenschale, die oft von Krystallnadeln von Cumarin bedeckt ist. (Man befördert das Auskrystallisiren des Cumarins, indem man die Samen beim Verpacken mit Alkohol besprengt.) Die grossen, ölig fleischigen Keimblätter sind braun, sie umschliessen ein dickes gerades Würzelchen und eine Plumula mit 2 gefiederten Blättern. Geruch angenehm nach Cumarin, Geschmack gewürzhaft bitter.

Bestandtheile. Cumarin $C_9H_6O_2$ bis 1,5 Proc., fettes Öl 25 Proc., Asche 3,57 Proc.

Verfälschungen. Vor einigen Jahren vorgekommene „wilde Tonkabohnen“ sind viel kleiner, flach, von schwachem Geruch. Sie stammen wahrscheinlich von einer *Copaifera*.

Die in dicht verschlossenen Gefässen aufzubewahrenden, ganzen Samen werden bisweilen noch als Ersatz des Waldmeisters, sowie zum Einlegen in Schnupftabak benutzt, sind im übrigen aber durch das Cumarin verdrängt.

Räucherband. Appreturfreien Kaliko in Bändern tränkt man zuerst mit einer gesättigten Salpeterlösung, nach dem Trocknen mit einer Tinktur, die durch Perkoliren von 150,0 gepulverten Tonkabohnen und 350,0 Cascarillrinde mit q. s. verdünntem Weingeist zu 500,0 Perkolat und Lösen von 15,0 Weihrauch, 30,0 Myrrhe, 3,0 Vanillin, 10,0 Lavendelöl (nach 3 Tagen filtriren) dargestellt wird. Das Band lässt man in eigenen Lämpchen verglühen.

Tinktur zum Parfümiren von Tabak siehe Tinct. Iridae comp. S. 156.

Tormentilla.

Rhizoma Tormentillae (Ergänzb. Helv.). **Radix Tormentillae**. — Tormentill-
wurzel. Ruhrwurzel. Blutwurzel. Rothheilwurzel. — Souche de tormentille
(Gall.) Ist das Rhizom der **Potentilla silvestris** Neck. (syn.: **Tormentilla erecta** L.)
(Rosaceae — Rosoideae — Potentilleae — Potentillinae) charakterisirt durch vier-
zählige Blüthen, heimisch in Nord- und Mitteleuropa, sowie in Sibirien. Das Rhizom ist
bis 19 cm lang, bis 3 cm dick, hockerig-knollig, braun, hart und schwer, mit zahlreichen,
verlosten Narben (Fig. 178).



Fig. 178. a Rhizoma Tormentillae. b Querschnitt.

Querschnitt rüthlich-glänzend, Rinde dünn, Holzbündel klein. Im Parenchym ein-
fache Stärkekörnerchen und Oxalatdrüsen. Geschmack stark adstringierend.

Bestandtheile. Gerbstoff (Tormentillgerbstoff) bis 20 Proc., Tormentillroth
(aus dem Gerbstoff entstandenes Phlobaphen), Chinovaskure, Ellagsäure, Asche
8,18 Proc.

Einsammlung. Man sammelt den Wurzelstock im Frühjahr, wäscht ihn nach
Entfernung der fadenförmigen Wurzeln und trocknet ihn. 5 Th. frisches Rhizom geben
2 Th. trocknes. In Holzkisten aufzubewahren.

Anwendung. Wurde wegen ihres hohen Gerbstoffgehalts früher vielfach als
„deutsche Ratanhia“ bei ruhrartigen Erkrankungen in der Abkochung (5,0 — 20,0:100,0)
angewendet, heute nur noch gegen Durchfall etc. im Handverkauf und in der Thierheil-
kunde. Auch zu Zahnpulvern und Streupulvern.

Extractum Tormentillae. Wie Extract. Ratanhiae, Ergänzb. (S. 722). Ausbeute
etwa 20 Proc., nach Extr. Ratanh. Helvet. bereitet mehr, doch enthält das in Wasser
frühe kochende Extrakt dann mehr harige Bestandtheile. Anwendung wie bei Extractum
Ratanhiae.

Extractum Tormentillae fluidum. Wie Extractum Ratanhiae fluidum (S. 722).

Sirupus Tormentillae. Tormentillsirup. Wie Sirupus Ratanhiae (S. 723).

Cataplasma contra ophidiomyiædem Dromedarii.

Rp. Rhizomatis Tormentillae pulver.
Semina Lini pulver. aa 120,0
Unguenti Hydrargyri cinerei 60,0
Extracti Belladonnae 4,0
Olei Lin) q. s.

Gargarium stypticum Schenck.

Rp. Decocti Rhizomatis Tormentillae 250,0
Alumina 4,0
Mellis Saporati 60,0.

Mixtura Tormentillae Reichenow.

Rp. Decocti Rhizomatis Tormentillae 15,0:100,0
Tincturae Chamomeli 9,0
Sirupi Anacardi corticis 60,0.

Vel. Leilverge gegen Biotharcon der Schafe.

Rp. Corticis Quercus pulver.
Rhizom. Tormentillae
Natrii bicarbonat aa 100,0
Favinae Lini 200,0
Aqua q. s.

Zwei 12-Glch wulstungsgroß eingeben.

Vel. Polvis antidiarrhoeicus vitylorum.

Rp. Rhizomatis Tormentillae 60,0
Magnesi carbonat 10,0
Opli
Semina Syzygii aa 9,0.

Divide in p. XX. Bei Durchfall der Kühe
¼-¾, stündlich 1 Pulver.

Yel. *Patris stypticus squarum.*

Sp. *Fructus Anisi gr. pulv.* 10,9

Foliorum Menthae pipertan gr. pulv.

Foliorum Sativae gr. pulv.

As 90,6

Ablucanthe Tormentillae gr. pulv. 60,0

Bei Durchfall der Pferde, 60f elamal.

SHERAR's Schwindsuchtsmittel ist eine mit Zucker und Honig versetzte Lösung von Extract. Cannabis Ind., Bacco, Helenii, Chiniae, Marrubii, Salicis, Tormentill.

Tragacantha.

Tragacantha (Germ. Helv. Brit. U-St.). Gummi *Tragacantha*. — *Traganth*. — *Gomme adragante* (Gall.). — *Tragacanth* ist der aus den Stämmen verschiedener, in Griechenland und Vorderasien heimischer Arten von *Astragalus* (*Papilionaceae* — *Galegae* — *Astragalinae*) freiwillig oder nach Verwundungen austretende und an der Luft erhärtende Schleim. Als *Traganth* liefernde Arten kommen in Betracht: *Astragalus creticus* Lam., *A. cyllenea* Boiss. u. Heldr., *A. verus* Oliv., *A. gummifer* Labill., *A. microcephalus* Willd., *A. stromatodes* Bunge, *A. kurdicus* Boiss., *A. pycnocladus* Boiss. et Hauskn., *A. brachycalyx* Fischer, *A. adscendens* Boiss. et Hauskn., *A. eriostylus* Boiss. et Hauskn., *A. heratensis* Bunge, *A. strobiliferus* Royle. Der *Traganth* entsteht durch Vergummung des Markes und der Markstrahlen, indem die anfangs dünnwandigen Zellen dickere, geschichtete Membranen bekommen, die in Wasser quellen. Der Process schreitet von innen nach aussen fort, und bei trockner Witterung dringt das Gummi freiwillig oder durch künstliche Einschnitte nach aussen. 3—4 Tage nach dem Austreten ist es erhärtet.

Die Form der Stücke ist abhängig von der Öffnung, durch die sich der *Traganth* ins Freie presst. Die beste Sorte, der *Blättertraganth*, *Smyrner Traganth*, (*Tragacantha in foliis*) besteht aus farblosen oder gelblichen, flachen, halbmondförmigen oder bandförmigen, gebogenen Stücken, die längstreifig und fein quastreifig sind. Diese Sorte ist allein zum pharmaceutischen Gebrauch zuzulassen.

Wurmförmiger Traganth, *Morea* — griechischer *Traganth* (*Tragacantha vermicularis*, *Vermillon*), besteht aus schmalen Streifen oder Fäden, die oft zusammengeknäult oder zusammengefloßen sind. Farblos, gelblich bis braun. Syrischer *Traganth* bildet kuglige, knollige oder traubenförmige Massen, denen oft noch Rindenstücke anhaften.

Traganten ist eine in ganz unförmlichen, grauen oder braunen Knollen vorkommende Sorte.

Wenn man feine Schnitte unter dem Mikroskop ganz allmählich in Glycerin mit wenig Wasser aufquellen läßt, erkennt man häufig noch die einzelnen verschleimten Zellen und Stärkekörner (Fig. 179). Geruchlos, von fade schleimigen Geschmacks, schlechte Sorten schmecken bitterlich.

Bestandtheile (nach Dreyer 1899). Stärke 3 Proc., Cellulose 4 Proc., Mineralbestandtheile 3 Proc., kleine Mengen Invertzucker, der Rest ist Bassorin ($C_{12}H_{20}O_{10}$)_n. In Wasser quillt das Bassorin nur auf.

Verfälschungen. *Blättertraganth* ist einer Verfälschung kaum ausgesetzt, jedenfalls sind abweichend aussehende Stücke leicht anzuerkennen. Das Pulver wird mit Stärke oder ge-



Fig. 179. Querschnitt durch Tragacanth.

trocknetem Stärkekleister und Gummi verfälscht. Ersteres ist mikroskopisch nachzuweisen, der Kleister mit der Jodreaktion in dem kalt bereiteten und filtrirten Schleim. Gummi ist ebenfalls in kaltem Wasser löslich.

Pulverung. Traganth ist wegen seiner zähen Beschaffenheit schwierig zu pulvern. Man trocknet ihn, grüßlich gestossen, bei 40 bis höchstens 60° C. und verwandelt ihn durch Stossen in ein feines Pulver (VII Heft, Nr. 100 Gall.).

Aufbewahrung. Man wählt als Vorrathsgefäße mit weissem Papier ausgeklebte Holzkisten mit dicht schliessenden Deckeln, füllt den Traganth lose und in nicht zu hoher Schicht ein und vermeidet jedes unnötige Drücken und Rütteln.

Anwendung. Als Arzneimittel wird Traganth nur selten, z. B. als Stypticum in Form des Klysters 1:100 Wasser, gebraucht. Er findet hauptsächlich Verwendung als Bindemittel für Pillenmassen, für Stübchen und Pastillen, in Emulsionen als billiger Ersatz des Gummi, wobei aber zu beachten ist, dass der Traganth in Wasser nur quillt, zur Aufnahme der Feuchtigkeit also eine gewisse Zeit beansprucht. Auch darf er nur in verhältnissmässig kleinen Mengen zugesetzt werden, da die Mischungen sonst zu harten, schwer abemahligen Massen austrocknen. (!) 1 Th. Traganth besitzt die Bindekraft von 12—15 Th. arabischem Gummi; man nimmt also zu Emulsionen 1 Th. Traganth auf 50 Th. Oel, zu Pasten und Pastillen einen Schleim aus 1 Th. Traganth und 50 Th. Wasser oder 0,2—0,5 Traganthpulver auf 100,0 der Pulvermischung, (zu Tabletten dagegen, die aus Salzen ohne Wassersatz gepresst werden, bedeutend mehr, 10—25 Proc.). Zum Anstossen von Pillenmassen eignet sich die unten angegebene Mischung mit Glycerin am besten.

Technisch wird Traganth zur Appretur von Kattunen und in Zuckerbäckereien gebraucht.

Mucilage Tragacanthae. Mucago cum Gummi tragacantha. Glyceritum Tragacanthae. Traganthschleim. Mucilage de gomme adragante. Mucilage or Glycerite of Tragacanth.

	Ergänzb.	Brit.	U-St.	Gall.	Nat. form.
Tragacanthae	1	1,4	6	10	12,5 g
Glycerini	5	—	18	—	77,5 cem
Spiritus (90 proc.)	—	2,0	—	—	—
Aquae destill.	94	97,0	76	90	78,5 cem

Man reibt den fein gepulverten Traganth mit dem Glycerin oder Weingeist an, bringt in eine Flasche, fügt das Wasser (lauwarm u. Ergänzb.) auf einmal hinzu und schüttelt kräftig und wiederholt. U-St. lässt die Mischung bis zum Sieden erhitzen und nach 24stündigem Maceriren durch Musselin drücken. Nach Gall. lässt man ganzen Traganth in kaltem Wasser quellen, durch Leinen pressen und im Marmornörner zur gleichmässigen Masse bearbeiten. Traganthschleim reagirt frisch bereitet neutral und bildet eine trübe, weissliche, dicke, nicht klebende Flüssigkeit (Ergänzb. Brit.), die in der Ruhe absetzt und deshalb vor dem Gebrauche umgeschüttelt werden muss, oder eine mehr oder weniger steife Pasta (U-St. Gall. Nat. form.).

Nach Ergänzb. nur auf Verordnung zu bereiten. Einem zu längerer Aufbewahrung für technische Zwecke bestimmten Schleim setzt man, um das Schimmeln zu verhindern, etwas Schwefelkohlenstoff zu.

Handelliste.	
Rp. Tragacanthae pulver.	1,0
Spiritus Calofornalis	10,0
Aquae Rosae	60,0
Glycerini	10,0

Wie Mucilage Tragacanthae zu bereiten. Man hebt mit Karminlösung rosa.

Liquoramentum exsiccans Fick.	
Rp. Tragacanthae pulver.	5,0
Glycerini	2,0
Aquae	100,0

Wie Mucil. Tragac. U-St. zu bereiten.

Mucosa plastica pro pilulis.	
Plastische Pillenmasse.	
Rp. Tragacanthae pulver.	1,0
Glycerini	5,0

Wie Mucil. Tragac. U-St. zu bereiten. Man bewahrt in Porzellanflaschen auf.

Mucosa alba matorans Cowan.	
Rp. Farinae Tridici	100,0
Gummi arabici	50,0
Tragacanthae	15,0
Crotae hieroglyphica	5,0
Vitellus ori unius	—
Aquae ferrugis	500,0

Flüssigkeit. Amerikanischer Wischglanz B. Dierksen.

Rp.	
1. Borax	50,0
2. Tragacanthae	5,0
3. Aquae	245,0
4. Talc. pulv.	50,0
5. Oel Lavendel, gtt. V.	—

Man löst 1—5, setzt durch und reibt mit der Lösung 4 und 5 an. 1) 1 auf 11 getrocknete Stärke.

<i>Pulsilla Tragacanthae compositae</i> (Bell.)	
Compound Powder of Tragacanth.	
<i>Sp. Tragacanthae pulver.</i>	
Gummi arabici	= 88,0
Amyg.	= 12,0
Sacchari albi	= 75,0

<i>Syringa Tragacanthae.</i>	
<i>Sp. Mucilaginosa Tragacanthae</i>	
<i>Syring. Sacchari</i>	42.

Algein, zum Reinigen von Oelen, ist ein tragantähnliches Präparat (Rauze's Mentor).

Apollopulver oder **Haftpulver** für künstliche Gebisse ist fein gepulverter, gewöhnlich rosa gefärbter Traganth.

Jannua, Seife der Juno, besteht aus Traganth, Talb, Rosenwasser, Glycerin, Benzoeöl und Neroliöl.

Lavorin, ein Schönheitsmittel, ist eine mit Jasmin und Maiglöckchen parfümierte l. a. bereite, röthliche Salbe aus 1,5 Traganth, 100 Glycerin, 400 Wasser und 1 Salicylsäure; die Rosafärbung wird durch Umrühren mit einem eisernen Spatel hervorgerufen.

Trigonella.

Gattung der Papilionaceae — Trifoliteae.

Trigonella Foenum graecum L. Heilmisch im Mittelmeergebiet und bis nach Indien, durch die Kultur weiter verbreitet. Einjähriges, bis 50 cm hohes Kraut mit dreieckig-lanzettlichen Nebenblättern, zwei kurz gestielten Fliederblättchen und einem länger gestielten Endblättchen. Blättchen gestutzt, am Vorderrand gesägt. Blüthen gelblich-weiße, einzeln oder zu zwei in den Blattachseln. Frucht eine 10–20nigige, schwach sichelförmig gekrümmte Hülse, die sich allmählich in einen geraden Schnabel verschmälert. Liefert in den Samen:

Samen *Foenugraeci* (Germ. Helv.) seu *Feni Graeci*. *Foenum Graecum*. — Bockshornsamens. Bockshornklee (Kkniff's). Griechischer Hensamen. — *Semence de fenugree* (Gall.).

Beschreibung. Der Same ist gelblich bis bräunlich, 3–5 mm lang, bis 2 mm dick, gerundet rautenförmig, durch eine diagonale Furche in 2 Hälften zerlegt, von denen die eine das Würzeleben, die andere die Keimblätter enthält. Der gelbgefärbte Keimling ist von einer dicken, angefarbten Haut, dem Endosperm, umschlossen.



Fig. 180. Samen *Foenugraeci*
a von aussen. b Längsschnitt.
c Querschnitt.

Die äusserste Schicht der Samenschale besteht aus einer Reihe nach oben zugespitzter, stark verdickter Pallasaden, die von einer dicken, in Jod-Jodkalium sich bläuernden Membran und der Cuticula überspannt sind. Sie enthalten Gerbstoff. Die folgende Schicht besteht aus in der Mitte eingeschnürten „Trägerzellen“, die für viele Leguminosensamen charakteristisch sind. Daran schliesst sich eine „Nährschicht“ aus leeren, zusammengepressten Zellen, in der die Raphé verläuft und eine einfache Schicht etwas dickwandiger Zellen mit reichlichem Inhalt: „Kleberschicht“.

Die Zellen des Endosperms sind im trocknen Samen zusammengedrückt. Beim vorsichtigen Aufquellen sieht man, dass die Zellen mit geschichtetem Schleim erfüllt sind. Im Embryo, dessen Gewebe von zarten Procambiumsträngen durchzogen ist, findet man fettes Öl, Aleuron und kleine Stärkekörner. Geruch charakteristisch aromatisch, Geschmack unangenehm.

Bestandtheile. Fettes Öl 6 Proc., Etherisches Öl von unangenehmem Geruch, Aleuron 22 Proc., Cholin $C_5H_{15}NO_2$ 0,05 Proc., Trigonellin $C_8H_9NO_2$ 0,12 Proc., Wasser 10,4 Proc., Asche 3,7 Proc. — Das fette Öl enthält Cholesterin und Lecithin.

Aufbewahrung. Anwendung. Die ganzen Samen werden nur selten vorrätig gehalten; in der Regel kauft man sie, da sie wegen ihrer Härte schwierig zu pulvern sind, in gemahlenem Zustande. Man bewahrt das stark und unangenehm riechende Pulver in dichtschliessenden Blechbüchsen auf. Es wird bisweilen noch zu zertheilenden

Steinmehligen, zu erweichenden Klystieren und als Zusatz zu Salben gebraucht, findet aber umfangreiche Verwendung in der Tierheilkunde. Technisch des Schleims wegen in der Tuchfabrikation.

Emplastrum frigidum.
Emplastrum Foenugraeci compositum.
Emplastrum Maseri. Kahlplaster.
Maserplaster.

Rp. Cerae flavae	150,0
Resinae Pinl	200,0
Emplastri Lithargyri	100,0
Terebinthinae communis	50,0
Myrrhas	
Olibani	aa 15,0
Semina Foenugraeci pulv.	
Fructus Foeniculi	"
Rhecomatis Curumae	aa 10,0

Oleum Foenugraeci (Gall.).

Halle de fœnegrœe.

Wie *Halle de camomille* (Gall.) (Bd. I, S. 718).

Unguentum Althaeae (Gall.).

Unguent dlt d'althaea.

Rp. Cerae flavae	200,0
Colophoni	100,0
Terebinthinae lardinea	100,0
Olei Foenugraeci (Gall.)	200,0

Vet. Pulvis Equorum.
 Pferdpuhver. Kropfpulver.
 Dracsenpulver.

Rp. Fractis Juniperi gr. pulv.	
Herbas Abieschil	"
Satrii chlorati	"
Radice Gentianae	"
Semina Foenugraeci	aa 200,0

Vet. Pulvis Vaccorum.
 Schweißkreuzpulver.

Rp. Aelli lactiseli	55,0
Boli rubrae	100,0
Fractis Anisi	20,0
Natrii chlorati	100,0
Natrii sulfurati sicc	200,0
Radice Gentianae	50,0
Semina Foenugraeci	75,0
Süßel sulfurati nigri	20,0

Vet. Pulvis Vaccorum hollandicum.
 Holländisches Butterpulver.

Rp. Calcii phosphorici depurati	50,0
Fructus Foeniculi	
Radice Gentianae	aa 100,0
Natrii bicarbonat depurati	150,0
Semina Foenugraeci	500,0
Süßel sulfurati nigri	50,0

Kühen (mal täglich 1 gelochten Esslöffel in Kieferntrank. Man vermischt das Pulver in Blechkapseln.

Champion Spice von J. Lund, ein Futtermittel, ist Bockshornsamenspolver mit gewürzigen Zusätzen, wie Koriander, Anis, nebst Palmkernkuchen.

Kropfpulver von F. W. Gauss entspricht etwa obigem Pulv. Equorum.

Bothlaufmittel für Schweine, von Thierarzt Hansen ist Foenum graecum mit 30 Proc. Kreide, Sand und Thonerde.

Viehmastpulver, Schweizer, besteht aus Bockshornsamem, Rapsamen, Getreidepreu, arsenhaltigem Schwefelantimon, Kochsals, Kreide und Salpeter (Nassier).

Trimethylaminum.

I. Trimethylaminum. Trimethylamin. $N(CH_3)_3$. Mol. Gew. = 59. Wurde früher fälschlich als „Propylamin“ bezeichnet.

Darstellung. Man versetzt unverdünnte Häringlake mit soviel Kalkmilch, dass diese in einem ziemlich erheblichen Ueberschusse vorhanden ist und unterwirft die Mischung aus einer Rotorte oder einem Parn'schen Topfe (oder einer Destillirblase) unter guter Kühlung der Destillation. Das Destillat fängt man direkt in überschüssiger Salzsäure auf, und zwar destillirt man so lange, als das Destillat noch häringartig riecht. Man dampft alsdann die sauer (!) reagirende Flüssigkeit (Prüfung mit Methylorange) zur Trockne und kocht den Salzlückstand mit 96procentigem Weingeist aus, welcher nur die Chloride der organischen Basen, nicht aber auch das beigemengte Chlorammonium löst. Man destillirt von dem alkoholischen Filtrate den Alkohol ab, destillirt den aus salzsaurem Trimethylamin bestehenden Salzlückstand aufs neue mit überschüssiger Kalkmilch und fängt das übergehende Gas (genau wie beim Ammoniak, Bd. I, S. 257) in Wasser auf oder kondensirt es durch Druckpumpen unter Abkühlung mit Kältemischungen.

Eigenschaften. Trimethylamin ist bei niederen Temperaturen eine farblose, leicht bewegliche Flüssigkeit, welche bei $+9$ bis $10^\circ C$. siedet und bei $0^\circ C$. das spec. Gewicht 0,673 hat. Bei gewöhnlicher Temperatur ist es ein farbloses Gas, von durchdringend fischartigem, ammoniakalischem Geruch, in Wasser sehr leicht löslich. Sowohl das gasförmige

Trimethylamin, als das verflüssigte und die konzentrierte wässrige Lösung sind brennbar, bez. leicht entzündlich. Näher man der wässrigen Lösung des Trimethylamins einen mit Essigsäure befeuchteten Glasstab, so kommt es zur Bildung von Nebeln. Mit Säuren verbindet sich das Trimethylamin durch direkte Addition zu Salzen. Die Salze mit Mineralsäuren sind in Alkohol löslich. (Unterschied von den Ammoniumsalzen.)

Reaktionen. Die mit Essigsäure neutralisirte wässrige Lösung des Trimethylamins wird ebenso wie das Ammoniak durch Quecksilberchlorid weiss gefällt, dagegen giebt sie abweichend vom Ammoniak mit folgenden Reagentien Niederschläge und zwar mit Jodkalium (gelb), mit Gerbsäure (weisslich), Kaliumquecksilberjodid (weiss), Phosphormolybdänsäure (blassgelb).

Liquor Trimethylamini. Trimethylaminum (Ergänzb.). Trimethylaminlösung. Ist diejenige Form, in welcher das Trimethylamin gelegentlich therapeutisch verwendet wird.

Eine farblose, nach Häringlake riechende, bitterlich und ammoniakalisch schmeckende, rothes Lackmuspapier bläuernde, mit Wasser und Alkohol klar mischbare Flüssigkeit, welche beim Annähern eines mit Essigsäure befeuchteten Glasstabes Nebel bildet. Sie hat bei 15° C. das spec. Gewicht 0,975 und enthält 10 Proc. Trimethylamin $N(CH_3)_3$.

Prüfung. 1) Versetzt man 5 ccm der Flüssigkeit mit Salzsäure im geringen Ueberschuss, dampft die Lösung zur Trockne, so muss man einen weissen Salzlückstand erhalten, der in 96proc. Alkohol vollständig löslich ist (Ammoniumchlorid würde ungelöst bleiben). 2) Vermischt man 5,0 g der Trimethylaminlösung mit 50 ccm Wasser und einigen Tropfen Lackmустinktur, so sollen bis zum Eintritt der Rothfärbung 10 ccm Normal-Salzsäure erforderlich sein. Da 1 ccm Normal-Salzsäure = 0,059 g Trimethylamin anzeigt, so würde sich hiernach ein Gehalt von 10 Procent Trimethylamin ergeben.

Aufbewahrung. In mit Glasstopfen gut verschlossenen Gefässen an einem kühlen Orte in der nämlichen Weise wie Ammoniakflüssigkeit.

Anwendung. Das Trimethylamin (welches in der Pharm. Rossica enthalten ist) findet in Deutschland nur sehr vereinzelt therapeutische Verwendung. Man giebt es gegen Muskelrheumatismus, rheumatische Diastasen und rheumatische Lähmungen, auch bei akuter Pneumonie. Als grösste Einzelgabe wäre 1,0, als grösste Tagesgabe 3,0 g anzunehmen, vorausgesetzt, dass das Mittel in gehöriger Verdünnung gegeben wird.

Wenn „Trimethylamin“ oder „Propylamin“ verordnet wird, so ist stets die 10procentige Lösung des Trimethylamins zu dispensiren. Technisch findet das Trimethylamin Verwendung zur Fabrikation der Mineralpotasche aus dem Kaliumchlorid nach einem dem Solvay'schen nachgebildeten Prozesse.

II. † Neurinum. Trimethyl-Vinyl-Ammoniumhydroxyd. $N(OH)(CH_3)_3, C_2H_5$. Mol. Gew. = 103. Der Name ist aus *vinipor* = Nerv gebildet. Diese giftige Base entsteht durch Kochen der Nervensubstanzen Lecithin und Protagon mit Barytwasser, und (neben dem ungiftigen Neuridin) im ersten Stadium der Fleischfäulnis.

Darstellung. Nach DIAXONOW. Man extrahirt unter starkem Schütteln Eidotter zunächst mit Aether, dann mit warmem Alkohol. Man vermischt beide Auszüge, destillirt den Aetheralkohol ab und kocht den Rückstand mit Barytwasser. Aus dem Filtrat fällt man das Baryum durch Einleiten von Kohlensäure aus, filtrirt wiederum und dampft das Filtrat zum Sirup ein. Letzteren zieht man mit absolutem Alkohol aus. Den alkoholischen Auszug versetzt man mit Platinchlorid, worauf das salzsaure Neurin-Platinchlorid als hellgelber Niederschlag ausfällt. Man filtrirt ab, wäscht mit Alkohol nach, löst den Niederschlag in Wasser und sättigt die Lösung mit Schwefelwasserstoff. Die vom Schwefelplatin durch Filtriren getrennte Lösung hinterlässt beim Eindunsten und Eintrocknen über Schwefelsäure das salzsaure Neurin. Aus diesem erhält man die freie Base, indem man die wässrige Lösung mit feuchtem Silberoxyd behandelt.

Eigenschaften. Stark alkalisch reagirende, hygroscopische, in Wasser und Alkohol leicht lösliche Masse. — Aus der alkoholischen Lösung fällt durch Platinchlorid das Platindoppelsalz $(C_2H_5NOCl)_4 \cdot PtCl_4$ in 5seitigen gelben Tafeln, unlöslich in Alkohol und in

Aether. Löst man das Platinsalz in Wasser, so geht es unter Aufnahme von Wasser leicht in das Platindoppelsalz des (nicht giftigen) Chollins über. Durch alkoholische Goldchloridlösung wird aus der alkoholischen Lösung des Neurins das Golddoppelsalz gefällt.

Ferner werden Neurinsalzlösungen gefällt durch: Phosphorwolframsäure, Kaliumwismutjodid, Kaliumquecksilberjodid, Jodjodkalium, Jodwasserstoff, Gerbsäure (Cholin wird durch Gerbsäure nicht gefällt). — Wird die wässrige Lösung des Neurins zum Sieden erhitzt, so erfolgt Zersetzung unter Abspaltung von Trimethylamin, besonders leicht bei Gegenwart von Basen.

Prüfung. Das als Medikament brauchbare (das aus dem Lecithin im Eidotter dargestellte) Neurin muss sich in Wasser und Weingeist klar lösen; die Lösung muss stark alkalische Reaktion zeigen. Wird 1,0 des Neurins und 0,6 verdünnter Oxalsäure gemischt, so darf nur eine unbedeutende Kohlensäureentwicklung stattfinden, und im Wasserbade erhitzt, muss eine nach dem Erkalten starre Salzmasse erfolgen. Eine schmierige Masse deutet auf Glycerin. Beim Erhitzen in einer kleinen Retorte muss Trimethylamin in die Vorlage übergehen.

Aufbewahrung. Das Neurin wird, weil es aus der Luft leicht Kohlensäure und Feuchtigkeit aufnimmt, in dicht geschlossenen Flaschen mit Glaspstopfen vorsichtig aufbewahrt.

Anwendung. Neurin wurde in Wien mit angeblich gutem Erfolge bei Diphtherie angewendet. Es wurden mit den 3—6procentigen Neurinlösungen stündlich die Beläge der Schleimhäute beseitigt.

Cancerofin. Ein modernes Heilmittel gegen Krebs, ist eine wässrige Lösung von cytronensaurem Neurin.

III. †† Muscarinum. Muscarin. Pilz-Muscarin. $C_8H_{15}NO_4$. Mol. Gew. = 137. Das giftige Alkaloid aus dem Fliegenpilz, *Agaricus muscarinus* L., *Amanita muscaria* Pers.

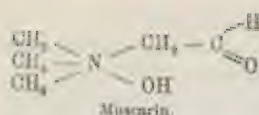
Darstellung. E. SCHMIDT giebt folgende Darstellungsvorschrift:

Man extrahirt getrocknete und zerkleinerte Fliegenpilze in mässiger Wärme mit starkem Alkohol, nimmt den Verdampfungsrückstand dieser Auszüge mit Wasser auf, filtrirt die wässrige Lösung zur Auscheidung von Fett und versetzt sie mit Bleisäure und Ammoniak in geringem Ueberschusse. Man fällt aus dem Filtrat den Bleiüberschuss durch vorsichtige Zugabe von verdünnter Schwefelsäure und fällt aus dem Filtrat das Muscarin durch Quecksilberjodid-Kaliumjodidlösung¹⁾. Nach Zugabe von etwas verdünnter Schwefelsäure filtrirt man den Niederschlag ab und wäscht ihn mit schwefelsäurehaltigem Wasser. — Um das Muscarin, welches sich noch im Filtrat vom Quecksilberjodid-Kaliumjodid-Niederschlag befindet, abzuscheiden, versetzt man dieses Filtrat mit Barytwasser bis zur schwach alkalischen Reaktion, leitet Schwefelwasserstoff bis zur Sättigung ein, fällt nach dem Filtriren das Jod durch Bleisäure, den Ueberschuss von Blei durch verdünnte Schwefelsäure aus, dampft das Filtrat ein und fällt es aufs neue mit Quecksilberjodid-Kaliumjodid.

Die so erhaltenen Alkaloid-Niederschläge werden mit einem gleichen Volumen feuchtem Barythydrat gemengt, in Wasser suspendirt und durch Schwefelwasserstoff zersetzt. Zu dem Filtrat vom ausgeschiedenen Quecksilbersulfid setzt man alsdann, nach dem Verjagen des Schwefelwasserstoffs, verdünnte Schwefelsäure bis zur schwach sauren Reaktion, bez. bis zur vollständigen Auflösung des Baryts. Dann digerirt man das Filtrat, zur Entfernung des Jods, mit überschüssigem Chlorsilber und unterwirft es alsdann, nach vorhergehender Konzentration, einer fraktionirten Fällung mit Goldchlorid. Hierbei scheidet sich zuerst das noch beigemengte Cholin als Cholingoldchlorid aus, während das Muscarin in der Mutterlauge bleibt und aus dieser durch weiteren Zusatz von Goldchlorid als Golddoppelsalz gewonnen wird. Aus der Lösung des Golddoppelsalzes fällt man das Gold durch Schwefelwasserstoff, concentrirt die Lösung des Chlorids unter vermindertem Druck, dunstet unter Zusatz von Barythydrat im Vakuum ein und entzieht dem trockenen Rückstande das Muscarin durch Ausziehen mit Alkohol, nach dessen Verdunsten das Muscarin hinterbleibt.

Eigenschaften. Ein farblos, geruchloser und geschmackloser dicker Sirup von stark alkalischer Reaktion, welcher beim Stehen an der Luft allmählich krystallinisch er-

¹⁾ Diese Lösung darf überschüssiges Kaliumjodid nicht enthalten, da dieses die Fällung verhindert.



starrt, an der Luft jedoch rasch wieder zerfließt. Von Wasser und von Alkohol wird es in jedem Verhältnisse gelöst, wenig löslich ist es in Chloroform, unlöslich in Aether. Starke Base, welche mit Mineralsäuren neutral reagierende, zerfließliche Salze giebt. Wird das festgewordene Muscarin erhitzt, so schmilzt es zunächst; bei 80° C. bräunt es sich, über 100° C. wird es wieder fest, schliesslich zerfällt es sich bei höherer Temperatur unter Entwicklung eines tabakähnlichen Geruches. Beim Erhitzen mit feuchtem Aetzkali oder mit Bleioxyd entwickelt Muscarin Trimethylamin.

Physiologisches. Muscarin ist ein starkes Gift. Beim Menschen erzeugen 0,003–0,005 g subkutan nach 2–3 Minuten Speichelfluss, Erhöhung der Pulsfrequenz, Lebeschmerzen, gestörtes Sehvermögen, starken Schweiss. Lokal auf das Auge gebracht oder innerlich genommen, erzeugt es Accomodationskrampf, der sich als Kurzsichtigkeit äussert. Gegengift gegen Muscarin ist Atropin, aber umgekehrt kann Muscarin als Gegengift gegen Atropin nicht verwendet werden. — Der Fliegen tödtende Bestandtheil des Fliegen Schwammes ist Muscarin nicht; dieser ist bisher überhaupt nicht bekannt. Die aus dem Fliegenpilz gleichfalls abgeschiedene, als Amanitina bezeichnete Base scheint mit Cholin identisch zu sein.

†† Pseudomuscarin $\text{C}_8\text{H}_{11}\text{NO}_2$. Wird durch Oxydation des Cholins mittels Salpetersäure dargestellt und ist chemisch mit dem Pilz-Muscarin identisch. Physiologisch aber bestehen Unterschiede in der Wirkung zwischen beiden Substanzen. Das Pseudomuscarin besitzt neben der Muscarinwirkung auf das Froeschlerz noch eine ausgesprochene lähmende Wirkung auf die peripherischen Nervenendigungen.

Trochisci.

Trochisci (Aust. U.S.). **Trochiscus** (Brit.). **Pastilli** (Germ. Belg.). **Tablettes**. **Pastilles** (Gall.). **Zeitchen**. **Pflitzchen**. **Täfelchen**. **Pastillen**. **Trochisken**. **Lozenges**. **Troches** (engl.).

In den Bezeichnungen „Trochisci, Pastilli, Tablettae, Tabulae“ ist eine ziemliche Verwirrung eingebrissen, so dass zur Zeit die eben angeführten Namen als synonym angesehen werden können. Die Bereitung dieser Arzneiform erfolgt nach mehreren Verfahren:

1) Pastillen oder Trochisken aus Pillenmassen. Man stösst aus den vorgeschriebenen Arzneisubstanzen, meist unter Zuhilfenahme von Stachelholzpulver und Süssholzwasser, eine Pillenmasse an, rollt diese wie üblich zu einem Pillenstrange aus und theilt diesen auf der Pillenmaschine in einzelne Pillen von etwa 0,2–0,3 g Gewicht. Die Pillen werden wie üblich fertig gemacht und schliesslich mittels eines Stempels flach gedrückt. Als Stempel benutzt man einen verzierten Metallstempel, in Ermangelung desselben wird auch ein eingekerbter Kork benutzt. Die Pastillen sehen wenig einladend aus und gehören einer vergangenen Periode an.

2) Leicht zerreibliche Pastillen mit Grundlage von Zucker. Diese Pastillen sind leicht zerkaut und werden von denjenigen Arzneibedürftigen bevorzugt, welche häufiger Pastillen zu nehmen pflegen und daher ein gewisses Urtheil über die selben besitzen.

Man stellt sie her, indem man die Arzneisubstanz mit feinem Zuckerpulver mischt, die Mischung mit ca. 68 volumprocentigem Weingeist zu einem grade etwas feuchten Pulver anreibt und dieses mittels eines Pastillenstechers zu Pastillen komprimirt. Wenn man das Pulver nicht zu stark anfeuchtet, so lassen sich die Pastillen von dem Pastillenstecher leicht ablösen. Glaubt man den Pastillenstempel mit einem Pulver einstäuben zu müssen, damit sich die Pastillen leicht ablösen lassen, so benutzt man dazu ein Gemisch feinsten Kartoffelstärke und feinsten Puderruckers. — Die fertigen Pastillen setzt man auf ein Stück sauberes Papier, lässt sie einige Stunden an der Luft austrocknen und bringt

sie dann, zwischen Papierblätter gelegt, in die Vorratskästen. — Wenn das Pulver hinlänglich mit dem verdünnten Weingeist angefeuchtet worden war, so haben die Pastillen auch so viel Bindekraft, dass sie oberflächlich zwar etwas Pulver abgeben, aber doch ihre Pastillenform nicht merklich ändern. Halten die Pastillen nicht genügend zusammen, so war die Befeechtung mit verdünntem Weingeist nicht hinreichend.

In dieser Weise werden gewöhnlich solche Pastillen dargestellt, welche keine stark wirkenden Stoffe enthalten, z. B. Pastillen mit Natriumbikarbonat, mit Magnesiumkarbonat u. dergl.

Bei der Herstellung von Pastillen aus Brausepulvermischungen darf die Pulvermischung nicht mit verdünntem Weingeist angefeuchtet werden, sondern man muss 35 volumprocentigen Weingeist benutzen, und bei diesen Pastillen erhält man hinreichend feste und zusammenhaltende Pastillen nur dann, wenn man die Pulvermischung einem hinreichend starken Drucke mittels des Pastillensiebers aussetzt.

3) Pastillen aus Zuckermischungen mit Tragantsehleim. Zur Darstellung dieser Pastillen mischt man die Arzneistoffe mit feinem Zuckerpulver und stößt die Mischung mit dünnem Tragantsehleim zu einem derben Teig an. Auf 1000 Th. Arzneistoff-Zuckermischung benutzt man 3,0 — 5,0 — 10,0 Th. Tragant, nebst der erforderlichen Menge Wasser. Je mehr Tragant angewendet wird, desto leichter ist die Herstellung der Pastillen, aber desto härter fallen die Pastillen auch aus. Bei zu grossem Tragantgehalt können die Pastillen so hart werden, dass sie sich kaum zerbeißen lassen. — Man stößt also einen derben Teig an, rollt diesen auf einem Rollbrett mit der Rollwalze (Nudelwalze) zu einem an allen Stellen gleichmässigen Kuchen aus. Die Dicke des letzteren bestimmt man durch Holzleisten, welche rechts und links von der Teigmasse auf das Rollbrett gelegt werden, und welche die Führung für die Rollwalze darstellen. Das Rollbrett und die Walze, auch die Finger, stäubt man mit einer Mischung von gleichen Theilen Puderzucker und Kartoffelstärke ein, reibt sie wohl auch mit Talcum venetum ab. Aus dem so hergestellten Kuchen sticht man mit dem Pastillensieber die Pastillen aus, setzt sie auf sauberes Papier und trocknet sie an einem warmen Orte aus.

Diese Tragantmassen haben soviel Bindekraft, dass sie sich sehr leicht und schnell mittels des Pastillensiebers ausstechen lassen, und dass auch Schriftzeichen und Verzierungen auf den Pastillen mit Leichtigkeit und Schärfe wiedergegeben werden. Nach dem Trocknen sind die Pastillen so widerstandsfähig, dass sie längere Aufbewahrung und Transport vertragen ohne abzubrückeln. — Nach dieser Vorschrift werden die meisten der im Handel befindlichen Pastillen, nämlich solche mit: Quellsalzen, Phenacetin, Salinal, auch die grossen englischen Pfefferminzpastillen dargestellt.

4) Pastillen aus Chokolademasse. Diese können auf kaltem oder warmem Wege bereitet werden. a) Auf kaltem Wege. Man mischt den Arzneistoff mit Zuckerpulver, fügt ein dem Zuckerpulver gleiches Gewicht entöltes Kakaopulver zu, stößt mit verdünntem Weingeist zu einem feuchten Pulver an und bereitet aus diesem nach 2 durch Komprimiren mit dem Pastillensieber Pastillen. Diese Pastillen sehen niemals schön aus, sie sind hellbräunlich und die Oberfläche sieht marmorirt aus. b) Auf warmem Wege. Man verreibt den Arzneistoff mit feinstem, gut getrockneten (1) Zuckerpulver, giebt ein gleiches Gewicht beste Kakamasse (Guajaquil-Kakao) dazu und stellt durch Reiben und Mischen unter Erwärmen eine Chokolademasse dar. Diese wägt man aus: die den einzelnen Pastillen entsprechenden Mengen der Masse rollt man noch warm rasch zu Kugeln, setzt diese auf ein schwach mit Kakao Fett abgeriebenes kaltes Blech und lässt die Kugeln durch Aufschlagen des Bleches auf eine Unterlage zu Kugelschnitten auseinander laufen, welche man nach völligem Erkalten (24 Stunden) von dem Bleche abstößt. — Schöne Chokoladenpastillen erhält man auch durch Eindrücken und Einschlagen der warmen Chokolademasse in polirte Metallformen.

Die Herstellung von schönen Chokoladenpastillen wird im pharmaceutischen Laboratorium im allgemeinen nicht gelingen; man wird vielmehr diese Pastillen zweckmässig aus einem Special-Laboratorium oder einer Fabrik beziehen. Sollte man einmal gezwungen

sein, Chocolate-Pastillen selbst herzustellen, so setze man sich mit einem tüchtigen Konditor in Verbindung und lasse sich die erforderlichen Handgriffe von diesem zeigen.

5) Komprimirte Pastillen, komprimirte Tabletten. Man versteht darunter meist bikonvexe (linsenförmige) Tafelchen, welche aus Arzneimitteln ohne Zusatz, lediglich durch starkes Zusammenpressen derselben dargestellt werden. Die Zusätze, welche bei Arzneistoffen gemacht werden, wie Zucker, schwaches Anfeuchten mit Gummischleim, Zusatz von Stärke u. dgl. verfolgen den Zweck; an sich zu festen Tabletten nicht zu verarbeitbare Arzneistoffe verarbeitbar zu machen oder Arzneistoffe, welche im komprimirten Zustande im Verdauungstraktus nicht aufgelöst werden würden, in einen quellbaren Zustand überzuführen.

Zur Bereitung dieser komprimirten Tabletten bedarf man besonderer Maschinen, welche von E. A. LENTZ in Berlin, HENNO & MARTIN in Leipzig, ROBERT LIEBIG in Chemnitz, F. KILIAN in Berlin u. A. sowohl zum Recepturgebrauch als auch zum Laboratoriumgebrauch und zu Zwecken des Grossbetriebes fabricirt werden.

Tuberculinum.

Tuberculinum Kochi (Germ.). **Tuberculinum**. KOCH'sches Mittel. KOCH'sche Lymphe. Kochin. Tuberkulin-Koch.

Allgemeines. Im Jahre 1890 theilte ROBERT KOCH mit, dass es ihm gelungen sei, ein Mittel aufzufinden, welches die Tuberkulose günstig beeinflusse. Dieses Mittel vermöge, wenn es unter die Haut gespritzt würde, Tuberkulose in den Anfangsstadien zu heilen, versteckte Tuberkulose durch Erhöhung der Körpertemperatur (Eintritt von Fieber) anzuzeigen und auf örtliche Tuberkulose dadurch heilend zu wirken, dass es das befallene Gewebe nekrotisire. Dieses Heilmittel wurde zunächst „Koch'sches Mittel“, später KOCH'sche Lymphe, Kochin, schliesslich Tuberkulin-Koch genannt.

Ueber die Darstellung dieses Mittels, welches zunächst nach KOCH's Angaben durch Dr. LUBANZU bereitet und abgegeben wurde, machte KOCH folgende Mittheilung: Reinkulturen von Tuberkel-Bacillen, gerichtet auf peptonhaltiger Fleischbrühe, welche 4–5 Proc. Glycerin enthält, werden auf 70°–100° C. erhitzt und auf den $\frac{1}{10}$ Th. eingedampft. Hierdurch werden die Tuberkel-Bacillen getödtet und zugleich die Eiweissstoffe, Toxalbumine coagulirt. Die so erhaltene Flüssigkeit wird, um sie von den ausgeschiedenen Eiweissstoffen, sowie von den abgetödteten Tuberkel-Bacillen zu befreien, durch Thonfilter filtrirt. Das so erhaltene Tuberkulin-Koch stellt also ein Glycerieextrakt der Reinkulturen von Tuberkelbacillen dar, es ist dasjenige Präparat, welches durch die Germ. IV als „*Tuberculinum Kochi*“ aufgenommen worden ist.

Später sind durch KOCH verschiedene andere Präparate gleichfalls unter dem Sammelnamen Tuberkulin bereitet und zu Versuchen empfohlen worden, so das Rein-Tuberkulin-Koch, welches aus dem vorigen durch Alkohol-Fällung abgetrennt wurde. In den letzten Jahren endlich sind von KOCH mehrere neue Tuberkulose als Tuberkulin-A, Tuberkulin-O und Tuberkulin-B beschrieben worden, über welche weiter unten berichtet werden soll. Die im folgenden gemachten Ausführungen beziehen sich lediglich auf das ursprüngliche Tuberkulin aus dem Jahre 1890.

Eigenschaften. Das Tuberkulin-Koch ist also ein glycerinhaltiger Auszug von Kulturen der Tuberkel-Bacillen und demnach ein Gemisch von Stoffwechselprodukten dieser Bacillen und unzersetztem Nährmaterial derselben. Dabei sind als wesentliche Bestandtheile: Handelspepton und etwa 50 Proc. Glycerin, ferner die aus der Fleischbouillon stammenden anorganischen Salze zugegen. — Ueber die Natur des wirksamen Bestandtheils (des specifischen Toxins) ist nichts Näheres bekannt; KOCH nimmt an, dass derselbe ein Derivat eines Eiweisskörpers sei, der aber nicht zu den Toxalbuminen gehört, dass die wirksame Substanz verträglich hohe Temperaturen und dialysirt leicht und schnell durch die

Membran. Die ersten Präparate enthielten noch ziemlich konstant Tuberkel-Bacillen, welche natürlich abgetödtet waren, aber doch, wenn sie eingespritzt wurden, wahrscheinlich zur Abscessbildung Veranlassung gaben.

Eine klare, braune, eigenthümlich aromatisch riechende, alkalisch reagirende Flüssigkeit, deren spec. Gewicht etwa 1,17 ist. Mit Wasser ist es in allen Verhältnissen klar löslich. Eine Mischung von 1 Th. Tuberkulin mit 100 Th. Wasser zeigt folgendes Verhalten: Sie wird getrübt durch: Gerbsäure, 2proc. Karbolsäure, Pikrinsäure, Goldchlorid, Silbernitrat, Kupfersulfat, Mercuronitrat, Platinchlorid, Zinnchlorür, Bleiacetat, Kaliumcadmiumjodid, Jodjodkalium, starken Alkohol im Ueberschuss. — Nicht getrübt wird sie durch: Ferrosulfat, Ferrichlorid, Ferrocyankalium, Mercurichlorid, Mercuri-Kaliumjodid (Meyka's Reagens), Kaliumdichromat, Kalium- und Ammoniumrhodanid, Ammoniummolybdat. — Diese Reaktionen sind natürlich dem vorhandenen Pepton zuzuschreiben und nicht etwa als solche aufzufassen, die dem specifischen Toxin des Tuberkulins zukommen.

Prüfung. Die Darstellung des Tuberkulins unterliegt der staatlichen Aufsicht. Ursprünglich wurde das „Koch'sche Mittel“ nur von LUNZKE in Berlin dargestellt. Seit 1892 wird es — anschliesslich — durch die Farbwerke Meister, Lucius & Böhmke in Höchst a. M. dargestellt und in den Verkehr gebracht. Die staatliche Prüfung bezieht sich auf den gleichbleibenden Gehalt an specifischem Toxin. Da das Tuberkulin nur in amtlich plombirten Flaschen geliefert wird, so entfällt für den Apotheker die Verpflichtung zur Prüfung, welche er übrigens auch ausser Stande wäre anzuführen.

Aufbewahrung. Die Germ. IV schreibt lediglich vor, das Tuberkulin vor Licht geschützt und an einem kühlen Orte aufzubewahren. Damit entfällt die Nothigung, es unter den Separanden zu halten. — Im Gegensatze zum Diphtherie-Heilserum behält das Koch'sche Tuberkulin, welches ja als Konservierungsmittel fast 50 Proc. Glycerin enthält, seine Wirksamkeit mehrere Jahre hindurch.

Abgabe. Nach Germ. IV darf das Tuberkulin nur im unverdünnten Zustande aufbewahrt werden, d. h. Lösungen (Verdünnungen) dürfen nicht vorrätig gehalten werden.

Die vom Arzte verordneten Verdünnungen sind nach Germ. IV „jedemal frisch herzustellen und mit sterilisirtem Wasser oder besser mit Karbolsäurelösung (0,5 = 100) anzufertigen.“

Ueber die Berechtigung zur Abgabe des Tuberkulins besteht in den einzelnen deutschen Bundesstaaten eine ziemliche Verwirrung. In ganz Deutschland haben natürlich die Apotheker auf die Verordnung eines approbirten Arztes hin es abzugeben. Dagegen sind die Bestimmungen darüber, ob Tuberkulin auch auf die Verordnung eines Thierarztes abgegeben werden darf, in den verschiedenen Bundesstaaten verschieden. Im Handverkauf der Apotheken darf das Tuberkulin nicht abgegeben werden. — Die Drogerien dürfen Tuberkulin zu Heilzwecken nicht verkaufen, dagegen dürfen sie es zur Zeit noch für diagnostische Zwecke abgeben. — Diese Materie liegt gar sehr im Argen und bedarf dringend einer einheitlichen Regelung.

Wirkung und Darstellung. Das Tuberkulin hat die Erwartungen, welche man auf dasselbe bezüglich der Heilung der Tuberkulose beim Menschen gesetzt hatte, zunächst nicht erfüllt. Man injicirte es in der ersten Zeit mittels einer von Koch angegebenen (sterilisirten) Spritze in Gaben von 0,0005 g allmählich steigend bis 0,001 g Original-Tuberkulin, und zwar wurde dieses nicht unverdünnt, sondern in Verdünnungen mit 0,2–1 Proc. Tuberkulingehalt (mit sterilisirtem Wasser oder 0,5 proc. Karbolsäurelösung) angewendet. — Bei weit vorgeschrittener Tuberkulose hat es vielfach den *eritus* verschieden beschleunigt, im Anfangstadium der Tuberkulose glaubte man Erfolge verzeichnen zu können. Ebenso glaubte man es bei Menschen als diagnostisches Mittel verwenden zu können, um Tuberkulose festzustellen, welche auf andere Weise noch nicht zu diagnostizieren war. Dem problematischen Nutzen bei diesen Anwendungen stand die Thatsache gegenüber, dass das Tuberkulin in sehr zahlreichen Fällen offenbar mehr Schaden anrichtete, insofern nach diesen Injektionen tuberkulöse Erkrankungen von Organen eintraten, welche vorher wahrscheinlich gesund waren. Der Erfolg war der, dass in den

Jahren 1894—1900 sich die Mehrzahl der Aerzte ablehnend gegen das Tuberkulin verhielt. Ganz neuerdings (1901) hat Gotsch-Slawentz (Oberschlesien) Mittheilungen gemacht, nach welchen das Tuberkulin doch im Stande ist, die Tuberkulose beim Menschen zu heilen. Gotsch beginnt mit äusserst kleinen Dosen, z. B. 0,0001 g und, wenn auch dieses nicht vertragen wird, mit 0,00001 g und steigt sehr allmählich bis zu 1 g. Unter diesen Umständen bleiben alle Nebenerscheinungen aus, und er erzielt wirkliche Heilung der Patienten. — Auch zu diagnostischen Zwecken benutzt Gotsch das Tuberkulin beim Menschen. Er bezeichnet diejenigen erwachsenen Menschen als tuberkulosefrei, der in schnell steigender Skala auf 0,05 g Tuberkulin nicht reagirt.

In der Thiermedizin wird das Tuberkulin in ausgedehntem Maasse benutzt, um beim Rindvieh das Vorhandensein oder die Abwesenheit von Tuberkulose festzustellen. Wird nämlich Kindern Tuberkulin in Mengen von 0,5 cem und Küllern in Mengen von 0,1 cem eingespritzt, so sind als reagirend und demnach als tuberkuloseverdächtig diejenigen Rinder anzusehen, welche vor der Einspritzung eine 39,5° C. nicht überschreitende Körpertemperatur aufwiesen, und bei denen die Körperwärme nach der Einspritzung des Tuberkulins über 39,5° C. steigt, sofern der Unterschied zwischen der höchsten vor und nach der Einspritzung ermittelten Temperatur mindestens 1° C. beträgt. Bei Kälbern im Alter bis zu 6 Monaten begründet eine Steigerung der inneren Körperwärme nach der Tuberkulineinspritzung über 40° C. den Verdacht auf Tuberkulose, wenn der Temperaturunterschied mindestens 1° C. beträgt. Thiere, bei denen eine solche Steigerung der Temperatur ausbleibt, „reagiren nicht“ und werden als nicht tuberkulös angesehen. Die Diagnose hat sich zwar als nicht unfehlbar, aber doch in etwa 75 Proc. der Fälle als sicher erwiesen. Durch wiederholte Impfung lassen sich aus einer Heerde sämtliche tuberkulöse Stücke herausfinden. — Wird ein Stück Rindvieh gekauft, und reagirt es bei der ersten Einspritzung nicht, so ist diese zu wiederholen, nachdem das Thier 6—8 Wochen unter Aufsicht gewesen ist, weil eine kurz vorangegangene und gut überstandene Einspritzung den Erfolg hat, dass bei einer zweiten, bald darauf folgenden, die Reaktion ausbleibt.

† **R-Tuberkulin (T.-R.).** *Tuberculinum-R.* Wird gewonnen, indem man den beim ersten Centrifugiren des T.-O. erhaltenen Bodensatz trocknet, nochmals mit Wasser zerreibt und wiederum centrifugirt. Dieses Tuberkulin soll entschieden immunisirend wirken, wenn es von vollwerthigen Kulturen her stammt.

Aufbewahrung. In Deutschland: Unter den Separanden vor Licht geschützt.

A-Tuberkulin (T.-A.). *Tuberculinum-A.* Ein neues, von Koch dargestelltes Tuberkulin, ist ein alkalisches Extrakt aus den Kulturen der Tuberkel-Bacillen, welches in kleinen Gaben die nämlichen Erscheinungen hervorruft, wie das alte frühere Tuberkulin, doch sollen die Reaktionen von längerer Dauer sein. — Der Zusatz A zu dem Worte Tuberkulin ist von dem Worte alkalisch abgeleitet.

O-Tuberkulin (T.-O.). *Tuberculinum-O.* Ein neues, von Koch angegebene Tuberkulin. Zu seiner Darstellung werden getrocknete Kulturen von Tuberkel-Bacillen unter Zusatz von wenig Wasser mittels Achatstills sehr fein zerrieben, und die wässrige Flüssigkeit wird alsdann centrifugirt. Man erhält eine obere wässrige Flüssigkeit, welche frei von farbigen Tuberkel-Bacillen bzw. deren Trümmern ist, und einen Bodensatz. Die obere Flüssigkeit ist das Tuberkulin-O, der Bodensatz wird zu Tuberkulin-R verarbeitet.

T.-O. soll ebenso wirken wie das ursprüngliche Tuberkulin, doch soll die Wirkung schon nach kleineren Gaben eintreten und nachhaltiger sein, ausserdem soll es niemals zur Bildung von Abscessen kommen. Der Zusatz O zum Worte Tuberkulin soll auf die obere Schicht hinweisen.

Zur Bereitung der im Vorstehenden beschriebenen Tuberkulin-Sorten bedarf man nach Koch besonderer maschineller Einrichtungen. Die Herstellung dieser Präparate erfolgt daher durch die Farbwerke Meister, Lucius & Büdinge in Höchst a. M.

Turnera.

Gattung der Turneraceae.

Turnera diffusa Willd. var.: aphrodisiaca (Ward.) Urb. Heimisch von Brasilien bis Kalifornien und in Westindien. Liefert in den Blättern und Zweigspitzen

Folia Damianae. Herba Damianae. Folia et ramuli Turneræ. — Damiana. Turneræthee.

Die Blätter sind bis 3 cm lang, 1 cm breit, kurz gestielt, lanzettförmig, grob gesägt, Nerven mit randläufigen Sekundärnerven. Oberseite spärlich, Unterseite reichlicher behaart, ausserdem Oeldrüsen wie bei den Labiatis. Palissaden auf beiden Seiten. Die Droge riecht angenehm nach Citronen, Geschmack aromatisch-bitter, etwas scharf.

Bestandtheile. 0,9 Proc. eines grünlichen, ätherischen Oeles vom Geruch nach Chamillen, 3,46 Proc. Gerbstoff, 7,08 Proc. Bitterstoff.

Verwechslung. Als „Damiana“ verwendet man in Mexiko auch die Blätter der Composite: *Bigelovia venata* (H.B.K.) A. Gray: sie sind dicker und haben eine harzig-weiche Oberfläche.

Anwendung. In Mexiko wie Thee benutzt, als Aphrodisiacum empfohlen, wirkt auch diuretisch.

Elixir Turneræ (Nat. form.). Elixir of *Turnera* or of *Damiana*. 30 g Magnesiumcarbonat reibt man mit einer Mischung aus 150 cem *Damiana-Fluidextrakt*, 250 cem Weingeist (91 proc.), 85 cem Glycerin und 500 cem *Elixir aromaticum* (U-St.) an, filtrirt durch ein ganzfeines Filter und bringt das Filtrat durch Nachwaschen mit *Elixir aromaticum* auf 1000 cem.

Extractum Turneræ s. Damianæ. Aus dem feingeschnittenen Kraut durch Ausziehen mit 45 proc. Weingeist und Eindampfen zum dicken Extrakt. Ausbeute 18–20 Proc.

Extractum Turneræ seu Damianæ fluidum (Nat. form.). Aus 1000 g gepulverten Blättern (No. 20) und q. a. einer Mischung aus 2 Raumth. 91 proc. Weingeist und 1 Raumth. Wasser bereitet man im Verdrängungswege unter Zurückstellen der ersten 875 cem Perkolat l. a. 1000 cem *Fluidextrakt*. — Zu 1–3 cem 3mal täglich als Aphrodisiacum und Stärkungsmittel.



Fig. 181. a–e Blätter von *Turnera diffusa* v. *aphrodisiaca*, natürl. Grösse. f Vorblätter, nat. Gr. g Frucht, vergr. h Fruchtknoten, geöffnet, mit Griffel. i Blüthe, Blumenblätter und Kelch im Durchschnitt, vergrößert. j Blumenblatt. k Samen, vergrößert. l Samen, durchschnitten.

Ulmus.

Gattung der Ulmaceae — Ulmoideae.

I. *Ulmus campestris* L. Verbreitet in Europa und Sibirien.

II. *Ulmus pedunculata* Fougereux (syn.: *U. effusa* Willd.). Im mittlern und östlichen Europa.

III. *Ulmus fulva* Michx. In Nordamerika von Canada bis Carolina.

Die drei Arten liefern in der von den äusseren Theilen befreiten Innenrinde: *Cortex Ulmi Interior*. *Ulmus* (U-St.) — Innere Ulmen- oder Rüsterrinde. — *Resce d'orme* (Ball.). — Elm. Slippery Elm Bark.

U-St. schreibt III vor, Gall. I und III.

Die Rinde der mittelstarken Zweige wird im Frühjahr geschält und von den äusseren Theilen (Rinde) befreit. Sie bildet gelbliche bis rothbraune Bänder, die meist zu Bündeln

aufgerollt sind. Im Bast wechseln Fasergruppen, die von Kammerfasern umschieden sind, mit Weichbast ab. Im Parenchym reichlich rothbrauner Farbstoff und in einzelnen Zellen geschichteter Schleim, der sich in Wasser nicht völlig löst. Die Rinde von III soll frisch nach *Foenum graecum* riechen, ihre Schleimzellen sind besonders gross und zahlreich. Markstrahlen bis 4 Zellen breit.

Bestandtheile. Schleim, Gerbstoff.

Verfälschung. Das Pulver von III wird in Amerika mit stärkeemehlhaltigen Substanzen (Mais) verfälscht. Es ist darauf aufmerksam zu machen, dass die Rinde an und für sich Stärke enthält.

Anwendung. Innerlich in Form des Schleimes oder der Abkochung (10–15:200), äusserlich zu Katsplasmen, des Gerbstoffgehaltes wegen als Adstringens und des Schleimgehaltes wegen zu Mutterküpfchen.

Extractum Ulmi corticis. *Extrait d'orme alcoolique* (Gall.) ist wie *Extractum Digitalis alcoholicum* Gall. (Bd. I, S. 1041, 2) zu bereiten.

Mucilage Ulmi (U-St.). *Mucilage of Elm.* Aus 5 g zerschnittener Ulmenrinde und 100 ccm Wasser durch einstündige Digestion im Wasserbade und Durchsiehen. Nur bei Bedarf anzufertigen.

Unedo.

Jetzt zur Gattung *Arbutus*. Ericaceae — *Arbutoidae* — *Arbutene*.

Arbutus Unedo L. Heimisch in Südeuropa. Baum oder Strauch mit länglich-lanzettlichen, gesägten Blättern, hängenden Trauben weisser oder rosenrother Blüten mit krugförmiger Blumenkrone und kirschengrossen, scharlachrothen, dicht warzigen, an Erdbeeren erinnernden Früchten („Erdbeerbaum“).

Wurzel, Rinde und Blätter sind adstringierend und werden gegen Diarrhoe verwendet, die Früchte werden gegessen, man bereitet auch Alkohol daraus. *Racine, Feuille et Fruit d'Arbousier.* (Gall.)

Unguenta.

Unguenta (Austr. Brit. Germ. Helv. U-St.). **Pommades, Onguents** (Gall.). **Unguina, Salben, Ointments.**

Zum äusseren Gebrauche bestimmte Arzneimittel von butterartiger Beschaffenheit. Ihre Grundlage bestand ursprünglich aus einem weichen Fette (Schweineeschmalz), später aus Gemischen von weichen Fetten oder Oelen mit härteren Fetten (Talg) oder Wachs. In der letzten Hälfte des 19. Jahrhunderts kamen zu diesen historischen Salbengrundlagen hinzu: Die Glycerinsalbe, welche niemals eine grosse Verbreitung gefunden hat, die Vaseline und das Wollfett (Lanolin). — Ihrer therapeutischen Bestimmung nach dienen die Salben dazu: 1) Arzneistoffe in den menschlichen Organismus einzuführen, wie z. B. die graue Quecksilbersalbe. — 2) Wunden oder offene Hautstellen von der Luft abzuschliessen, wie z. B. die Borsalbe. — 3) Kühlsalben. Diese enthalten in der Regel grössere Mengen von Wasser inkorporirt. — 4) Reizsalben, welche einen Reiz auf die unverletzte Haut auszuüben bestimmt sind. — 5) Trocknende Salben, welche auf secretirenden Flächen austrocknend wirken sollen.

Bei der Bereitung der Salben ist in der Weise zu verfahren, dass Fettsubstanzen, welche etwa die gleiche weiche Consistenz haben (Fett, Lanolin, Vaseline u. dergl.) einfach durch Mischen mit einander vereinigt werden. Sollen harte Substanzen (Talg, Wachs, Harz u. dergl.) mit weicheren (Fett, Oel u. dergl.) verbunden werden, so sollen die schwerer schmelzbaren Bestandtheile für sich oder unter geringem Zusatz der leichter schmelzbaren Körper geschmolzen, und die letzteren der geschmolzenen Masse nach und nach zugesetzt werden, wobei jede unnöthige Wärmeerhöhung zu vermeiden ist.

Diejenigen Salben, welche nur aus Wachs oder Harz und Fett oder Oel bestehen, müssen nach dem Zusammenschmelzen der einzelnen Bestandtheile bis zum vollständigen Erkalten fortwährend gerührt werden. Wasserhaltige Zusätze werden den Salben während des Erkaltes unter Umrühren beige mischt. Sollen den Salben pulverförmige Körper hinzugesetzt werden, so müssen die letzteren als feinstes, wenn nöthig, geschlämmtes Pulver zur Anwendung kommen und zuvor mit einer kleinen Menge des nöthigenfalls etwas erwärmten Salbenkörpers gleichmässig verrieben sein.

Wasserlösliche Extrakte oder Salze sind vor der Mischung mit dem Salbenkörper mit wenig Wasser anzureiben oder in Wasser zu lösen, mit Ausnahme des Brechweinsteins, welcher als feines, trockenes Pulver zugemischt werden muss.

Die Salben müssen eine gleichmässige Beschaffenheit haben und dürfen weder ranzig riechen, noch Schimmelbildung zeigen.

Die Bereitung der kleinen Mengen von Salben, wie sie in der Rezeptur verordnet werden, erfolgt in Deutschland in Porcellanmörsern und mit Hilfe dieser bietet z. B. das Feinreiben einer kleinen Menge einer pulverförmigen Substanz keine Schwierigkeiten. Für den Gebrauch im Laboratorium ist eine Salbenmühle ein unentbehrlicher Apparat. Man bedient sich derselben nicht nur, um Salben mit pulverförmigen Beimischungen, z. B. Zinksalbe, Bleiweinsalbe u. a. zu präpariren, sondern man schickt zweckmässig durch die locker gestellte Mühle alle Salben, welche Neigung haben stückig zu werden, also z. B. Wachsalbe, Paraffinsalbe. Man erhält auf diese Weise Salben von sonst unerreichbarer Gleichmässigkeit. Eine solche Mühle macht sich in kurzer Zeit bezahlt. Die nebenstehende Figur zeigt eine Salbenmühle von Ros. LINDAU.



Fig. 183. Salbenmühle von Ros. LINDAU.

In den letzten 10 Jahren sind ausser den oben genannten Salbengrundlagen eine Reihe anderer, zum Theil durch Fabriken, welche die Vorschriften geheim halten, in die Welt gesetzt worden. Wir geben im Nachstehenden eine Zusammenstellung der wichtigsten dieser modernen Salbengrundlagen.

Adipatum. Amerikanische Salbengrundlage aus 35 Th. Wollfett, 53 Th. Vaseline, 7 Th. Paraffin und 5 Th. Wasser.

Alligatorin. Das aus dem Fette des Alligator mississippiensis abgeschiedene Fettsäuregemisch wird mit Baumwollsaamenöl gemischt.

Cearin. Salbengrundlage von IASICA, aus 1 Th. Carnaubawachs, 3 Th. Ceresin und 16 Th. flüssigem Paraffin. S. das Nähere Bd. I, S. 694.

Ceral. Ist das eingetragene Waarenzeichen für die SENZLEN'sche Wachsopaste. S. Bd. I, S. 697.

Ceyssatite. Ist eine bei dem Dorfe Ceyssat gefundene fossile Pflanzenerde, welche bis zu 80% Wasser aufnehmen und fest an der Haut heften soll. Nicht reizende Salbengrundlage.

Epidermin. Eine Salbengrundlage aus weissem Wachs, Wasser, arabischem Gummi (und Glycerin). KRAMER gab folgende Vorschrift: Man schmilzt 4,0 Cera flava, mischt 6,0 Mucilago Gummi arabici liqum, erwärmt von neuem bis zum Schmelzen und rührt sodann bis zum Erkalten.

Gelanthum. Hautärziss aus gleichen Theilen Gelatine, Traganth, unter Zusatz der erforderlichen Menge einer Mischung von gleichen Theilen Glycerin und Rosenwasser, nebst etwas Thymol.

Gelatol. Salbengrundlage aus Oel, Glycerin, Gelatine und Wasser.

Hydrocerin. Ist Unguentum cerovaselinehydricum. Wasserhaltige Wachsvaseline. Salbengrundlage und Massagemittel.

Hydrosterin. Wasserhaltige Stearivaseline. Salbengrundlage und Massagemittel.

Mollin. Eine überfettete, Glycerin enthaltende weiche (Kali-)Seife als Salbengrundlage benutzt. S. S. 842.

Mollisin. Mollisin. Gemisch von 4 Th. Paraffinöl und 1 Th. gelbem Wachs. Salbengrundlage. S. S. 561.

Myronia. Salbengrundlage aus Wachs, Däglingsöl, Stearinsäure und Kaliumkarbonat bereitet, ca. 12 Proc. Wasser enthaltend.

Ossalin. Aus frischem Rinderknochenmark hergestelltes Thierfett. Kann bis zu 200 Proc. Wasser aufnehmen. Salbengrundlage.

Resorbin. Salbengrundlage, welche aus Mandelöl und Wachs durch Emulgieren mit Wasser unter Zusatz von Gelatine und Seife hergestellt wird. FASSATI gab zur Nachbildung folgende Vorschrift: Man löst 2,5 fein geschabte Seife in 5,0 Wasser. In die noch warme Lösung bringt man im warmen Mörser eine Schmelze aus Oleum Amygdalarum dulcium 20,0, Adeps Lanne, Cera flava aa 5,0 und emulgirt mit warmem Wasser von 22—25° C.

Salbon. Unguentum saponaceum SIMON. Ist überfettete, weisse, weiche Seife. Salbengrundlage. S. Bd. II, S. 888.

Terralin. Salbengrundlage, zusammengesetzt aus Gips, Kaolin, Kieselguhr, Lanolin, Glycerin und indifferenten Antiseptics.

Theatrinum. Eine aus Wachs, Öl und Wasser hergestellte Salbengrundlage.

Unguentum (U-St.). Ointment (U-St.). Adipis 800,0, Cerae flavae 200,0. Salbengrundlage der amerikanischen Pharmacopoe.

Unguentum domesticum. Salbengrundlage aus 40 Th. Ägelb, 60 Th. Mandelöl, mit Zusatz von 1 Proc. Perubalsam.

Unguentum durum. Mimus. Salbengrundlage aus 40 Th. Paraffinum solidum, 10 Th. Lanolinum anhydricum und 50 Th. Paraffinum liquidum.

Unguentum molle. Mimus. Salbengrundlage aus 22 Th. Paraffinum solidum, 10 Th. Lanolinum anhydricum und 68 Th. Paraffinum liquidum.

Unguentum vegetabile. Salbengrundlage, durch Emulgierung von Wachs und Öl mit Wasser hergestellt.

Unona.

Jetzt zur Gattung *Cananga*. Anonaceae — Unonene.

Cananga odorata Hook. f. et Thoms. (syn. *Unona odorata* Lam.) Baum in Süd-Ostasien, vielfach in den Tropen kultivirt. Liefert aus den Blüten:

Oleum Unonae. Oleum Anonae. — Ylang-Ylangöl. — Essence d'Ylang-Ylang. — Oil of Ylang-Ylang.

Darstellung. Es wird durch Destillation der frischen Blüten auf den Philippinen und auf Java gewonnen. Die hierbei erhaltenen niedriger siedenden Antheile, die den höchsten Wohlgeruch besitzen, pflegt man als Ylang-Ylangöl zu bezeichnen, während die höheren, weniger angenehm riechenden Fraktionen im Handel unter dem Namen Canangaöl verkauft werden.

Eigenschaften. Farblose oder hellgelbe Flüssigkeit von lieblichem Geruch und dem specifischen Gewicht 0,930—0,950. Drehungswinkel im 100 mm-Rohre —38 bis —45°, in Alkohol ziemlich schwer löslich, giebt das Öl gewöhnlich mit $\frac{1}{2}$ bis 2 Volumen Weingeist eine klare Lösung, die sich aber meist bei weiterem Weingeistzusatz wieder trübt. Die alkoholische Lösung giebt mit Eisenchloridlösung eine violette Färbung.

Bestandtheile. Ylang-Ylangöl enthält sehr wenig Pinen $C_{10}H_{16}$, ferner Linalool $C_{10}H_{18}OH$, Geraniol $C_{10}H_{17}OH$, Parakresolmethyläther $CH_3 \cdot C_6H_4 \cdot OCH_3$, Cadinen $C_{15}H_{24}$, einen bei 138° C. schmelzenden, krystallinischen Körper, geringe Mengen eines Eisenchlorid violett färbenden Phenols und endlich einen sich mit Eisnlst vereinigenden Körper, also einen Aldehyd oder ein Keton.

Anwendung. Es wird zur Herstellung feiner Parfümerien gebraucht.

Ylang-Ylang Parfüm.

(Nes-Bouquet de Manila).

I.		II.	
Rp. Öl Ylang-Ylang	2,0	Rp. Öl Ylang-Ylang	2,0
„ Rosae	1,0	„ Flor. Aurant.	0,5
„ Flor. Aurant.	0,5	Aquae Rosae	100,0
Vasillini	0,25	Spiritus	1000,0
Tinct. Balsam. Tolu.	250,0		
Aquae Rosae	120,0		
Spiritus (90 proc.)	1000,0		

Uranium.

Uranium. Uran. Urane (franz.). Uranium (engl.). Ur. Atomgew. = 240. Ein in einigen Mineralien, namentlich der Pechblende (Uranpecherz) vorkommendes Element. Ein weißes, hartes, schmiedbares, wie das Eisen bei hoher Temperatur schmelzbares Metall vom spec. Gewicht 18,4. Es bläut an der Luft gelb an, verbrennt an der Luft zu Uranoxyduloxyd unter Funkensprühen und wird von verdünnten Säuren unter Entwicklung von Wasserstoff gelöst. (Es verhält sich also durchaus ähnlich wie das Eisen). In den Handel gelangt es meist in der Form eines schwarzen Pulvers.

Mit Sauerstoff bildet es zwei Oxyde: 1) Uranoxydul, Uranoxyd UO_2 . In diesem tritt das Uran vierwerthig auf. Es fungirt als Base; das Uranochlorid z. B. hat die Formel UCl_4 . Die Salze des Uranoxyduls werden „Uranosalze“ genannt. 2) Uranioxyd, Uranioxyd, UO_3 . In diesem ist das Uran sechswerthig. Dieses Oxyd fungirt sowohl als Base als auch als Säure. Wenn dieses Oxyd als Base fungirt, also bei der Salzbildung mit Säuren, wird der Wasserstoff der Säuren durch das zweiwerthige Radikal $= UO_2$ (den Uranylrest) substituirt. Daher werden diese Salze „Uranylsalze“ genannt. Die Salze, in denen das Uranioxyd die Rolle einer Säure spielt, leiten sich von einer wasserärmeren Säure $U_2O_5H_2$ ab. Diese Salze werden Uranate genannt.

Reaktionen. Die gebräuchlichen Salze sind die vom Uranioxyd sich ableitenden. Sie sind gelb gefärbt. Die Lösungen der Uransalze zeigen folgendes Verhalten: 1) Durch Schwefelwasserstoff werden sie in saurer Lösung nicht gefällt; Schwefelammonium fällt je nach der Fällungstemperatur braunes bis schwarzes Uransulfid, welches in Säuren, auch schon in Essigsäure, ferner in Ammoniumkarbonat leicht löslich ist. 2) Ammonium-, Kalium- und Natriumbikarbonat erzeugen gelbe Fällungen, welche im Ueberschuss dieser Alkalibikarbonate löslich sind. 3) Kalilauge, Natronlauge und Ammoniakflüssigkeit erzeugen gelbe, im Ueberschuss dieser Fällungsmittel unlösliche Niederschläge; Weinsäure verhindert die Fällung. 4) Kaliumferrocyanid giebt braune Fällung oder Färbung. 5) Die Phosphorsalze und Borasperlen werden in der Oxydationsflamme hell gelb, erhitzt gelbgrün, in der Reduktionsflamme grün gefärbt.

I. † Uranium aceticum. Uranylacetat. Uransacetat. Essigsäures Uranoxyd $(CH_3CO_2)_2 \cdot UO_2 + 2$ oder 3 H_2O . Mol. Gew. = 426 oder 444.

Zur Darstellung trocknet man Uranylnitrat auf dem Wasserbade scharf aus und glüht es schwach, aber bis zur völligen Austreibung der Salpetersäure. Das hinterbleibende Uranioxyd löst man in 30procentiger Essigsäure unter Erwärmen und dunstet diese Lösung zur Krystallisation ein.

Aus verdünnterer Lösung krystallisirt das Salz mit 3 Mol. Krystallwasser, aus concentrirten heißen Lösungen mit 2 Mol. Krystallwasser in gelben Krystallen (Quadratoctäedern, bez. rhombischen Säulen). Es ist leicht löslich in Wasser, die Lösung ist goldgelb gefärbt. In der Regel enthält das Salz aber etwas basisches Salz; man erhält daher klare Lösungen nur nach Zusatz von etwas Essigsäure.

Im Lichte und bei Magerem Stehen, namentlich in der Wärme, erleidet die wässrige Lösung des Uranylacetats eine geringe Zersetzung. — Mit den Acetaten des Ammoniums, Kaliums, Natriums, Calciums, Strontiums, Baryums und Magnesiums bildet das Uranylacetat krystallisirende Doppelsalze.

Das Uranylacetat dient zur massanalytischen Bestimmung der Phosphorsäure (s. Bd. I, S. 92).

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gut geschlossenen Glasgefäßen, vor Licht geschützt.

II. † Uranium nitricum. Uranylnitrat. Urannitrat. Urannitrat. Salpetersäures Uranioxyd. $UO_2(NO_3)_2 + 6 H_2O$. Mol. Gew. = 594.

Darstellung. Fein gepulvertes Uranpecherz wird mit Salpetersäure erhitzt. Die filtrirte Lösung wird von der überschüssigen Salpetersäure durch Eindampfen befreit, alsdann mit Wasser verdünnt und bei 60–70° C. mit Schwefelwasserstoff gefällt. Man läßt 1–2 Tage absetzen und filtrirt von den ausgeschiedenen Schwefelmetallen ab. Das Filtrat wird auf ein kleines Volumen eingedampft, alsdann mit Salpetersäure erhitzt, um

das Eisen zu oxydiren. Hierauf fällt man mit Ammoniak und entzieht dem Niederschlage das Uran durch Digestion mit Ammoniumkarbonat. Das Filtrat hiervon wird zur Beseitigung von Spuren Zink und Mangan mit wenig Ammoniumsulfid versetzt. Man filtrirt nach dem Absetzen ab und verdampft das Filtrat in einer Porcellanschale über freiem Feuer, wobei sich kohlensaures Uranoxydammonium abscheidet. Man wäscht dieses mit Wasser, führt es durch Glühen in Uranoxyduloxyd über, löst dieses in Salpetersäure und bringt die Lösung durch Eindampfen zur Krystallisation.

Eigenschaften. Urannitrat bildet gelbe, im auffallenden Licht grünlich schillernde, klinorhombische Krystalle, welche an der Luft oberflächlich verwittern, erhitzt in ihrem Krystallwasser schmelzen, weiter erhitzt Salpetersäure verlieren und zuletzt in Uranoxyd, dann in Urano-Uranioxyd übergehen. Sie sind in Wasser, Weingeist und Aether löslich.

Aufbewahrung. Vorsichtig, in dicht geschlossenem Glasgefäße vor Tageslicht geschützt, welches zersetzend auf das Salz einwirkt.

Anwendung. Das Urannitrat wird in der chemischen Analyse, der Photographie, Porcellanmalerei und zur Darstellung verschiedener Farben gebracht. Es ist stets mit Vorsicht abzugeben.

Das Uran ist in allen seinen Salzen ein heftiges Gift, welches das Arsen an Gefährlichkeit noch übertrifft. Nach Gaben von 0,02–0,1 g kommt es zu Diabetes, heftigen Entzündungen des Magens, Blutungen im Harnen und in der Leber. Wenn der Tod nicht eintritt, so kommt es doch zu schweren Ernährungsstörungen und Abmagerung. Die Wirkung erfolgt nach kleinen Dosen ganz allmählich.

† **Uranoxyd des Handels** ist Uranioxydammon, Ammoniumuranat. Es dient in der Porcellanmalerei. Unter der Glasur färbt es durch Uebergang in Uranoxyduloxyd schwarz, auf der Glasur aber gelb. Es unterscheidet sich vom Urangelb dadurch, dass es beim Glühen in grünes Uranoxyduloxyd übergeht.

† **Urangelb des Handels** ist Uranoxydnatron oder Natriumuranat. Man unterscheidet ein hochgelbes (wasserhaltiges) und ein orangefelbes. Es dient zur Darstellung des gelblichgrünen opalisirenden Uranglases und in der Porcellanmalerei. Es ist genügend rein, wenn es an Wasser höchst wenig Lösliches abgibt, es sich in verdünnter Salpetersäure vollständig löst und die Lösung, mit einem Ueberschuss Natriumkarbonat gekocht, keinen oder doch nur einen Niederschlag liefert, welcher in Natriumkarbonatlösung löslich ist.

Aufarbeitung von Uranrückständen. Man erwärmt dieselben mit concentrirter Sodablösung. Die Flüssigkeit wird filtrirt und zur Abscheidung der Phosphorsäure Eisenchlorid in geringem Ueberschusse zugesetzt. Das ausgefallene Eisenphosphat und Eisenoxyd werden abfiltrirt, die letzten Reste Phosphorsäure mittels Magnesiamixtur vorsichtig ausgefällt. Nach 24stündigem Absetzen wird filtrirt. Man übersättigt das Filtrat mit Salzsäure und verjagt die Kohlensäure durch Kochen. Dann fällt man das Uran durch Ammoniak und löst das abfiltrirte und ausgewaschene Uranoxydammonium in Essigsäure, Salzsäure oder Salpetersäure.

Urea.

1. Urea. Urea pura (Ergänzb.). Harnstoff. Ureum. Carbamid. Carbonylamid. Carbonyldiamid. Urée (franz.). Urea (engl.). $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$. Mol. Gew. = 90. Der zum therapeutischen Gebrauche bestimmte Harnstoff ist der künstlich dargestellte.

Darstellung. 100 g gut entwässertes, gelbes Blutlaugensalz (Ferrocyankalium) werden mit 37,5 g wasserfreiem Kaliumkarbonat insig gemischt. Das Gemisch wird in einem eisernen, bedeckten Tiegel bei nicht zu starkem Feuer im Windofen bis zum ruhigen Schmelzen erhitzt. In die etwas abgekühlte, aber noch flüssige Masse trägt man nach und nach in kleinen Antheilen 187,5 g trockene Meennie ein, setzt wieder auf das Feuer und hält das Ganze dann noch einige Zeit (10–15 Minuten) im Schmelzen. — Nachdem das reducirte Blei sich zu Boden gesetzt, wird die noch flüssige Masse vorsichtig auf ein Eisenblech ausgegossen und erkalten gelassen. Man zerkleinert sie hierauf, löst sie in wenig (etwa 210 ccm) Wasser, filtrirt die wässrige Lösung des so bereiteten Kallum-

cyanats (cyansauren Kalis) direkt in eine konzentrierte, wässrige Lösung von 100 g neutralem Ammoniumsulfat und dampft die Flüssigkeit bei gelinder Wärme auf dem Dampfbade auf ein kleines Volumen ein. — Hierbei erleidet das nunmehr in Lösung befindliche Ammoniumcyanat eine molekulare Umwandlung. Es geht in den isomeren Harnstoff über.

Das nach dem Erkalten der abfiltrirten Lösung auskrystallisirte Kaliumsulfat trennt man von der Mutterlauge, dampft diese auf dem Wasserbade zur Trockne ein und entzieht dem Trocknrückstande den gebildeten Harnstoff durch kochenden Alkohol. Der nach dem Abdestilliren oder Verdunsten des Alkohols hinterbleibende Harnstoff wird aus Alkohol unter Zusatz von etwas Thierkohle umkrystallisirt.

Eigenschaften. Der Harnstoff bildet farblose, geruchlose, luftbeständige prismatische Krystalle von bitterlich salzigem und kühlendem Geschmack. Es löst sich in 1 Th. kaltem Wasser, in 5 Th. kaltem Alkohol von 90 Proc., in 1 Th. siedendem Alkohol, fast gar nicht in Aether. Die Lösungen sind neutral. Das spec. Gewicht des Harnstoffs ist 1,35, der Schmelzpunkt liegt bei 132,5° C. — Wird Harnstoff erhitzt, so schmilzt er zunächst, bei weiterem Erhitzen entweicht Ammoniak, und die Schmelze wird allmählich undurchsichtig und fest unter Uebergang des Harnstoffs in Cyanursäure, Biuret und Ammelid. Hierauf beruht der Nachweis des Harnstoffs durch die sog. Biuret-Reaktion. (S. unten.) Die wässrige Lösung des Harnstoffs geht durch Kochen langsam in Ammoniumcarbonat über; diese Umwandlung kann rasch vollzogen werden durch Erhitzen der wässrigen Lösung über 100° C. unter Druck, ferner beim Erhitzen der wässrigen Lösung mit ätzenden Alkalien (Kali-, Natrium- oder Baryhydrat). Auch durch die Thätigkeit von Mikroorganismen (Harngährung oder -Fäulnis) geht der Harnstoff in wässriger Lösung in Ammoniumcarbonat über. — Beim Erhitzen mit konc. Schwefelsäure wird der Harnstoff unter Abspaltung von Kohlensäure in Ammoniumsulfat übergeführt. Durch Einwirkung von salpetriger Säure werden Kohlensäure, Stickstoff und Wasser gebildet: $\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + \text{N}_2\text{O}_5 = \text{CO}_2 + 2\text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. — Wird eine wässrige Harnstofflösung mit einer Lösung von Natriumhypochlorit oder Natriumhypobromit in der Kälte behandelt, so entweicht der ganze Stickstoffgehalt des Harnstoffs als freier Stickstoff. Hierauf gründet sich die Bestimmung des Harnstoffs im Azotometer oder Nitrometer. — Mercurioxyd wird von einer heissen Harnstofflösung gelöst, und beim Erkalten scheidet sich eine krystallisirte Verbindung Mercurioxyd-Harnstoff aus.

Reaktionen: 1) Erhitzt man in einem Probirglase etwas Harnstoff, so schmilzt er zunächst, dann entweicht Ammoniak. Setzt man das Erhitzen fort, bis die Schmelze anfängt sich deutlich zu trüben, löst den erkalteten Rückstand in Wasser, fügt etwas Natronlauge und einige Tropfen Kupfersulfatlösung hinzu, so wird dieselbe in der Flüssigkeit mit rothvioletter Färbung gelöst (Biuret-Reaktion). 2) Versetzt man eine konzentrirte wässrige Lösung von Harnstoff mit Salpetersäure, so scheidet sich der schwerlösliche salpetersaure Harnstoff in Krystallbüscheln aus. 3) Nimmt man an Stelle von Salpetersäure eine Lösung von Oxalsäure, so erhält man einen krystallisirten Niederschlag von Harnstoffoxalat. Ueber die Formen dieser Krystalle siehe unter Urina. 4) Eine wässrige Harnstofflösung giebt mit einer Lösung von Mercurinitrat einen weissen Niederschlag, welcher in Salpetersäure unlöslich ist, und aus welchem durch Natriumcarbonat gelbes Quecksilber nicht abgeschieden wird.

Aufbewahrung. Unter den indifferenten Arzneimitteln.

Anwendung. Nachdem der Harnstoff zunächst als harnsäurelösendes Mittel angewendet worden war, wird er gegenwärtig auf Empfehlung von KLEMPERER als Diureticum bei Hydrops und Ascites nicht realen Ursprungs, Morbus Brightii, bei Nierensteinerkrankungen verwendet. Man giebt Lösungen von 10–20,0 Harnstoff:200,0 Wasser und zwar stündlich einen Esslöffel; der wenig angenehme Geschmack kann durch Nachtrinken von Milch beseitigt werden. Ferner giebt man den Harnstoff in Form von Pulvern, mit Calciumcarbonat und Natriumbikarbonat kombiniert.

Urea nitrica. Uream nitricum. Harnstoffnitrat. Salpetersaurer Harnstoff. $\text{CO}_2\text{H}_4\cdot\text{HNO}_3$. Mol. Gew. = 123. In einer porcellanenen Schale werden 120 Th. reine Salpetersäure von 1,153 spec. Gew. bis zum Aufkochen erhitzt (um etwaige Spuren Salpetrigsäure zu verdampfen), dann bis auf ca. 60° C. erkaltet mit 20 Th. Harnstoff, welcher in gleichviel Wasser gelöst ist, versetzt, umgerührt und an einen kalten Ort gestellt. Aus

der von den Krystallen abgegangenen Mutterlauge lassen sich durch Abdampfen und Beiseitstellen noch farblose Krystalle absondern. Ausbeute gegen 57 Th.

Eigenschaften. Der salpetersaure Harnstoff bildet luftbeständige, geruchlose, weisse, perlmuttorglänzende, sauer reagirende Krystalle, von saurem Geschmack, löslich in 8 Th. kaltem, in $\frac{1}{2}$ Th. kochendem Wasser, 10 Th. kaltem, 1 Th. kochendem Weingeist, weniger löslich in Salpetersäure haltendem Wasser und Weingeist.

Anwendung. Man hat den salpetersauren Harnstoff in denselben Leiden wie den Harnstoff angewendet und zu 0,5–1,0–2,0 mehrmals täglich gegeben. Auch ist er als Lösungsmittel der Blasensteine aus Ammoniummagnesiumphosphat empfohlen worden.

Urol, Chinasaurer Harnstoff, Harnstoffchinaat. $C_2H_4O_4 \cdot 2(CON_2H_3)$. Mol. Gew. = 312.

Darstellung. 100 Th. Chinasäure (1 Mol.) und 62 Th. Harnstoff (2 Mol.) werden einzeln in der erforderlichen Menge Wasser oder wässrigem Alkohol gelöst und die beiden Lösungen vereinigt, wobei zu beachten ist, dass die Temperatur nicht mehr als 60–70° C. betragen darf, da bei höherer Temperatur eine Zersetzung des Harnstoffes in Kohlendioxyd und Ammoniak stattfindet. Die Lösung wird im Vakuum zur Dickflüssigkeit angeengt, worauf beim Erkalten das obige Salz in grossen Krystallen sich ausscheidet.

Eigenschaften. Grosse farblose, etwas feucht aussehende Krystalle (sechskantige Säulen oder Tafeln) ohne Geruch, von sauer-salzigem, etwas bitterlichem Geschmack. Schmelzpunkt 107° C. In Wasser und in verdünntem Alkohol sehr leicht löslich; die Lösungen reagiren sauer. Aus der concentrirten wässrigen Lösung lässt sich durch Zugabe starker Salpetersäure salpetersaurer Harnstoff ausfällen. Beim längeren Erhitzen der wässrigen oder verdünnt alkoholischen Lösung auf 70–100° C. erfolgt Spaltung des Harnstoffes in Kohlendioxyd und in Ammoniak. Auch beim Erhitzen im Schmelzröhrchen über 107° C. hinaus tritt die gleiche Spaltung ein.

Prüfung. 1) Das Salz schmelze nach dem Trocknen auf einem Thenscherben im Schwefelsäure- oder Chlorcalcium-Exsiccator bei 107° C. — 2) 0,5 g müssen auf dem Platinblech verbrannt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. **Aufbewahrung.** Gegen Feuchtigkeit geschützt.

Anwendung. Das Urol findet Anwendung bei Gicht, Harn- und Nierengries, überhaupt bei Krankheiten, welche auf harnsaurer Diathese beruhen. Von Nocturnen giebt es in Tagesgaben von 2–6 g und zwar die eine Hälfte früh nüchtern, die andere Hälfte des Abends vor dem Zubettgehen jedesmal in etwa 200 cem warmem Wasser gelöst.

Urea salicylica, Harnstoffsalicylat, Salicylsaurer Harnstoff, Ursal. $CON_2H_3 \cdot C_6H_4O_2$. Mol. Gew. = 198. Wird dargestellt, indem man Baryumsalicylat (oder Magnesiumsalicylat) mit Harnstoffsulfat oder -oxalat in wässriger Lösung umsetzt und das Reaktionsprodukt zur Trockne dampft. Dem Trockenrückstand entzieht man das Harnstoffsalicylat durch Auskochen mit Alkohol.

Farblos, bei 122° C. schmelzende Krystalle. Man verwendet das Ursal als Mittel gegen gichtische und rheumatische Leiden in Einzelgaben von 0,5–1,0 g mehrmals täglich.

Citronen-Tabletten von RADLAUER. Lithii bromati 0,25, Ureae purae 0,25, Radicis Althaeae 0,3, Acidi citrici Spur.

Urisolvin. Gemisch von saurem Lithiumcitrat und Harnstoff. Weisses Pulver, in Wasser löslich, als harnsäurelösendes Mittel.

H. † Thiuretum sulfocarolicum. p-Phenolsulfosaures Thiuret. Thiuret. $C_6H_4N_2S_2 \cdot C_6H_4(OH)SO_3H$. Mol. Gew. = 353.

Die freie Thiurethase wird durch Oxydation von Phenylidithiobiuret mittels Jod in alkoholischer Lösung dargestellt. Durch Auflösen der freien Thiurethase in p-Phenolsulfosäure erhält man das p-phenolsulfosaure Thiuret, welches als Thiuret schlechthin bezeichnet wird.

Eigenschaften. Das p-phenolsulfosaure Thiuret ist ein gelblich-weisses, spec. leichtes, geruchloses, krystallinisches Pulver von intensiv bitterem Geschmack. Es schmilzt bei 215° C. und löst sich in 350 Th. Wasser von 15° C. In Alkohol, Aether und in Oel ist es unlöslich. — Die wässrige Lösung wird durch Eisenchlorid violett gefärbt. Durch verdünntes Ammoniak entsteht in der wässrigen Lösung sofort eine voluminöse Fällung

der freien Thiurethase. — In kochendem Alkali löst sich das Thiuret auf; säuert man eine solche Lösung an, so entwickelt sich Schwefelwasserstoff und Phenylidithiobiuret wird gefällt. Beim Kochen mit Säuren (Eisessig) entwickelt das Thiuret Schwefelwasserstoff, während sich aus der Lösung Schwefel abscheidet. Das Phenylidithiobiuret entwickelt beim Kochen mit Säuren zwar auch Schwefelwasserstoff,

aber es scheidet keinen Schwefel ab. Hieraus erklärt es sich wohl, dass das Thiuret stark desinfectirende Eigenschaften besitzt, während solche dem Phenylidithiobiuret abgehen.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Nach F. Blum kommen dem Thiuret antibakterielle Eigenschaften in hervorragendem Maasse zu. Pudert man es trocken auf Gelatine- oder Agar-Platten auf, so macht es nicht nur die Nährböden für jedes Wachsthum ungeeignet, sondern es vermag auch die Mikroorganismen abzutöden. Das Thiuret ist vorläufig als Jodoformersatz in der Wundbehandlung in Aussicht genommen.

Von anderen Salzen des Thiurets werden nachfolgende beschrieben:

Salzsaures Thiuret $C_6H_5N_2S_2 \cdot HCl$; krystallisirt aus Wasser mit 3 Mol. H_2O , aus Alkohol mit 1 Mol. Krystallalkohol. Schmelzpunkt der letzteren Verbindung $214^\circ C$.

Bromwasserstoffsäures Thiuret $C_6H_5N_2S_2 \cdot HBr$. Schmelzpunkt $253^\circ C$.

Salicylsäures Thiuret $C_6H_5N_2S_2 \cdot C_7H_5O_2$. Schmelzpunkt $76^\circ C$.

o-kresotinsäures Thiuret $C_6H_5N_2S_2 \cdot C_8H_7O_2$. Schmelzpunkt $75^\circ C$.

Urethanum.

Unter „Urethano“ versteht man die Aether der Carbaminsäure (Amidokohlensäure) $CO_2H(NH_2)$. Als Urethan schlechthin aber versteht man den Carbaminsäure-Aethyläther.

I. † Urethanum (Ergänzb. Helv.). Aethylurethan. Carbaminsäure-Aethylester. Urethane (franz.). Urethano (engl.). $CO \cdot NH_2 \cdot OC_2H_5$. Mol. Gew. = 89.

Darstellung. Man lässt im geschlossenen Rohr bei einer Temperatur von 120 bis $130^\circ C$. auf salpetersauren Harnstoff Aethylalkohol mehrere Stunden lang im Ueberschuss einwirken. Die nach dem Erkalten krystallinische Masse wird in der gerade hinreichenden Menge Wasser gelöst. Diese Lösung wird mehrmals mit Aether ausgeschüttelt. Der nach dem Abdestilliren des Aethers hinterbleibende Rückstand wird der Destillation unterworfen und schliesslich nochmals aus Wasser umkrystallisirt.

Eigenschaften. Farblos, geruchlos, säulenförmige Krystalle, neutral, von kühlen- dem, salpeterartigem Geschmacks, bei 47 – $50^\circ C$. schmelzend und bei etwa $171^\circ C$. siedend. Nach dem Schmelzen zeigen sie die Erscheinung der Ueberschmelzung.

Wird es auf dem Platinbleche erhitzt, so verbrennen die entweichenden Dämpfe mit bläulicher Flamme, und das Urethan hinterlässt schliesslich keinen Rückstand. 10 Th. Urethan lösen sich in 10 Th. Wasser oder in 6 Th. Alkohol (von 20 Proc.) oder in 10 Th. Aether oder in 15 Th. Chloroform oder in 8 Th. verflüssigter Kohlensäure oder in 30 Th. Glycerin oder in 150 Th. Ricinusöl oder in 200 Th. Olivenöl. Erwärmt man 1 g des Urethans mit 5 ccm konc. Schwefelsäure, so erfolgt Entwicklung von Kohlensäure. Erwärmt man 1 g Urethan mit 5 ccm Natronlauge, so tritt Geruch nach Ammoniak auf. — Löst man 0.5 g des Präparates in 5 ccm Wasser, fügt 1 g trockenes Natriumkarbonat sowie einige Körnchen Jod hinzu und erwärmt, so tritt der Geruch nach Jodoform auf, und beim Erkalten scheiden sich Krystalle von Jodoform ab.

Prüfung. 1) Das im Exsiccator gut getrocknete (!) Präparat soll bei 47 bis $50^\circ C$. schmelzen. Schon geringe Verunreinigungen drücken den Schmelzpunkt herab. — 2) Die 10 proc. wässrige Lösung werde durch Silbernitratlösung nicht getrübt (Chlor). — 3) Die 10 proc. derselben sollen, mit 2 ccm konc. Schwefelsäure vermischt und mit 1 ccm Ferrosulfatlösung überschichtet, eine bräunliche Zone nicht zeigen (Salpetersäure). — 4) Die Lösung von 1 g Urethan in 1 g Wasser darf beim Vermischen mit 1 ccm Salpetersäure einen

Darstellung. Man gewinnt zunächst durch Einwirkung von Chlorameisensäureäthylester auf p-Amidophenol als Zwischenprodukt das p-Oxyphenylurethan $C_6H_4(OH)NH \cdot CO \cdot OC_2H_5$ und führt dieses durch Acetylieren mit Essigsäureanhydrid in die obige Verbindung über. D. R. P. 69328 und 73285.

Eigenschaften. Farblose, geruchlose Krystalle, in 1400 Th. kaltem oder 140 Th. siedendem Wasser löslich. Schmelzpunkt $87^{\circ} C$.

In konc. Schwefelsäure löst es sich fast ohne Färbung auf. Erhitzt man es mit konc. Schwefelsäure und etwas Äthylalkohol, so tritt der Geruch nach Essigäther auf. — Löst man es in konc. Salpetersäure (25 Proc.), so färbt es sich viel später und mit einer erheblich helleren Nuance gelb wie das Thermodin. — Uebergießt man es mit Natronlauge und fügt Jod hinzu, so tritt schon in der Kälte Bildung von Jodoform ein. — Kocht man 0,5 g Neurodin mit 3 ccm konc. Salzsäure eine Minute lang, fügt alsdann 5 ccm Karbolsäurelösung hinzu, so ruft filtrirte Chlorkalklösung in der Mischung eine ziegelrothe Färbung hervor, welche durch Uebersättigen mit Ammoniak in Indigoblau übergeht. Indophenolreaktion, s. Bd. I, S. 4.

Aufbewahrung. Vorsichtig.

Anwendung. In Gaben von 0,5 g setzt es beim liegenden Menschen die Temperatur um $2-3^{\circ} C$. herab. Besonders aber wirkt es in Gaben von 1,0–1,5 als Antinuralgicum. Nebenwirkungen wurden nicht beobachtet. In der Regel giebt man das Neurodin abwechselnd mit Phenacetin.

Neurosin. Nicht zu verwechseln mit Neurodin, ist eine französische Specialität, welche als wirksamen Bestandtheil glycerinphosphorsaures Calcium enthält.

IV. † Thermodin. Acetyläthoxyphenylurethan. p-Aethoxyphenyläthylurethan acetylirtes. Phenacetin-Urethan. $C_6H_4(OC_2H_5)N(COCH_3)CO \cdot C_2H_5$. Mol. Gew. = 251.

Darstellung. Bei der Einwirkung von Chlorkohlensäureäthylester auf p-Phenacetidin entsteht als Zwischenprodukt zunächst p-Aethoxyphenylurethan $C_6H_4(OC_2H_5)NH \cdot CO \cdot C_2H_5$, welches durch Erhitzen mit Essigsäureanhydrid in die obige Verbindung verwandelt wird. D. R. P. 69328 und 73285.

Eigenschaften. Farblose, geruchlose und anfangs geschmacklose, allmählich aber bitterlich und anästhesirend schmeckende Nadeln vom Schmelzpunkt $86-88^{\circ} C$. Sie lösen sich in 2800 Th. kaltem oder in 450 Th. siedendem Wasser.

Sie lösen sich in der Kälte in konc. Schwefelsäure ohne Färbung; diese Lösung wird beim Erhitzen bräunlich. — Mit kalter Salpetersäure (von 25 Proc.) übergossen, färben sie sich citronengelb, ohne in Lösung zu gehen. Beim Erhitzen mit konc. Schwefelsäure und etwas Alkohol geben sie den Geruch nach Essigäther. — Uebergießt man 0,5 g mit 5 ccm Natronlauge, giebt etwa 1 g Jod hinzu und erwärmt schwach, so tritt Bildung von Jodoform ein. — Erhitzt man 0,5 g Thermodin mit 3 ccm konc. Salzsäure eine Minute lang zum Sieden, fügt alsdann 5 ccm Karbolsäurelösung (1:20) hinzu, so ruft filtrirte Chlorkalklösung in dieser Mischung eine ziegelrothe Färbung hervor, welche durch Uebersättigen mit Ammoniak in Indigoblau übergeht (Indophenolreaktion, s. Bd. I, S. 4).

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Als Antipyreticum und Antinuralgicum in Gaben von 0,5–1,0 g wie das Neurodin. Bei Phthisikern und schwächlichen Personen beginnt man zweckmässig mit 0,3 g.

V. † Hedonal. Methylpropylkarbinolurethan. $CO(NH_2) \cdot OCH_3 - CH - C_2H_5$. Mol. Gew. = 131.

Darstellung. Durch Einwirkung von Chlorkohlensäure auf (den sekundären Alkohol) Methylpropylkarbinol $CH_3 \cdot C_2H_4 \cdot CH(OH)$ wird zunächst der Chlorkohlensäureester dieses Alkohols dargestellt und dieser durch Einwirkung von Ammoniak in das Hedonal übergeführt.

Eigenschaften. Farblose, bei $76^{\circ} C$. schmelzende Krystalle, welche in siedendem Wasser ziemlich, in kaltem Wasser weniger gut löslich sind. Um 1 Th. Hedonal zu lösen, bedarf man 128 Th. Wasser von $33-35^{\circ} C$. oder 102 Th. Wasser von $37^{\circ} C$. Der Geschmack der Lösungen erinnert stark an Pfefferminze. Das Hedonal siedet bei etwa $215^{\circ} C$.

Durch Kochen mit Alkalien (Natronlauge) wird es in Kohlensäure, Ammoniak und Methylpropylkarbinol gespalten. Erwärmt man es mit Natronlauge und giebt nach dem Erkalten auf etwa 30—40° C. Jod hinzu, so tritt Bildung von Jodoform auf.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Man giebt das Hedonal zu 1—2 g als Schlafmittel, bei Zuständen (die nicht von starken Erregungen und Schmerzen begleitet sind) auch bei leichteren Geisteskrankheiten. Schädliche Nebenwirkungen sind nicht beobachtet worden. Man giebt es entweder in Oblatenpulvern oder in heissem Pflaferminthol oder in verdünnt alkoholischer Lösung. Nach einigen Beobachtungen wirkt es auch diuretisch, sodass hierdurch unter Umständen der Schlaf gestört werden kann.

Urina.

Urina. Urin. Harn. Urine (franz.). Urine (engl.). Man versteht hierunter die durch die Nieren ausgeschiedene Flüssigkeit, welche den grössten Teil der Endprodukte des thierischen Stoffwechsels in Lösung enthält. Der von den beiden Nieren ausgeschiedene Harn gelangt durch die Harnleiter (Urethoren) in die Harnblase und wird aus dieser durch die Harnröhre entleert.

Im Folgenden geben wir einige Notizen: 1) Ueber den normalen Harn. 2) Ueber pathologische Bestandtheile des Harns. 3) Ueber Harnkonkremente. 4) In einem Anhange werden wir einige andere physiologische Untersuchungen behandeln.

Die nachfolgenden Notizen werden mindestens dasjenige enthalten, was für gewöhnlich in einer Apotheke vorzukommen pflegt, und zwar in einer knappen und kritischen Form. Zur Vertiefung in den Gegenstand würden Special-Werke zu studiren sein.

Allgemeines. Die im Verlaufe von 24 Stunden gelassene Harnmenge wird im Durchschnitt beim Manne zu 1500 ccm, beim Weibe zu 1200 ccm angenommen. Die Harnmenge wird verringert durch gesteigerte Transpiration von Haut und Lungen, durch herabgesetzte Zufuhr von Nahrung bez. Flüssigkeit und durch erhöhte körperliche Arbeit. Eine pathologische Verminderung der Harnausscheidung heisst „Oligurie“, „Anurie“. — Eine Vermehrung der Harnausscheidung geht fast immer einher mit einer gesteigerten Flüssigkeits- (Wasser-) Zufuhr. Ist die Vermehrung pathologisch, so wird sie „Polyurie“ genannt. Soll die 24stündige Harnmenge gesammelt werden, so lässt man unmittelbar vor Beginn der Versuchsperiode die Blase entleeren. Diese Harnmenge wird nicht in das Sammelgefäss gebracht, sondern weggegossen. Erst die später gelassenen Mengen werden im Sammelgefäss gesammelt. Unmittelbar vor Beendigung der Versuchsperiode wird alsdann die Blase zum letzten Male wieder entleert. Sollen mit dem Harn Untersuchungen angestellt werden, so ist die gesammte Harnmenge vorher gut zu mischen.

Der während verschiedener Tageszeiten ausgeschiedene Harn ist von wechselnder Zusammensetzung; auch wechselt die Zusammensetzung des Harns, welcher innerhalb eines Tages z. B. gelassen wird, in ziemlich weiten Grenzen, und zwar um so mehr, je weniger regelmässig derjenige lebt, von welchem dieser Harn herrührt. Viel geringeren Schwankungen unterliegt dagegen die Gesammtmenge der mit dem Harn ausgeschiedenen festen Substanzen; bei normaler Ernährung und gleichmässiger Lebensweise ist sie ziemlich gleichbleibend.

Man nimmt gewöhnlich an, dass im Durchschnitt von einem Erwachsenen täglich 60 g fester Stoffe durch den Harn zur Ausscheidung gelangen. Beträgt dabei die Harnmenge 1,5 Liter, so enthält der Harn im Liter 40 g oder 4 Proc. fester Bestandtheile. Diese im Laufe von 24 Stunden ausgeschiedene Menge von 60 g festen Bestandtheilen setzt sich zusammen aus etwa 35 g organischen und etwa 25 g anorganischen Stoffen, im speciellen etwa wie folgt.

I. Normale Harnbestandtheile.

60 g Trockenrückstand des normalen Harns enthalten

a) etwa 35 g organische Bestandtheile.

Harnstoff	30,0 g	p-Oxyphenyllessigsäure	
Harnsäure	0,6 "	p-Hydroxybenzoesäure	
Kreatinin	0,8 "	Indoxylschwefelsäure	
Xanthinkerper		Skatylschwefelsäure	
Oxalsäure		Harnfarbstoffe	
Oxalsäure		Fermente	
Flüchtige Fettsäuren		Stickstoffabstanzen	
Milchsäure		Schwefelhaltige Substanzen	
Glycerinphosphorsäure		Stickstofffreie Substanzen	
Sulfoocyanwasserstoff		Schwefelfreie Substanzen	
Hippursäure			
Phenylschwefelsäure			
p-Kresylschwefelsäure			
Brenzcatechylschwefelsäure			

b) etwa 25 g anorganische Bestandtheile.

Natriumchlorid NaCl	15,0 g	Ammoniak NH ₃	0,7 g
Schwefelsäure H ₂ SO ₄	2,5 "	Magnesia MgO	0,5 "
Phosphorsäure P ₂ O ₅	2,5 "	Kalk CaO	0,3 "
Salpetersäure HNO ₃ weniger als	0,1 "	Eisen Fe weniger als	0,01 "
Kali K ₂ O	3,0 "		

II. Abnorme, pathologische Bestandtheile.

Eiweiß	Blut, Blutfarbstoff
Propepton	Melanin
Pepton	Andere Farbstoffe
Mucin	Galle
Traubenzucker	Gallenfarbstoff
Milchzucker	Gallensäuren
Lävulose	Fett
Inosit	Cholesterin, Lecithin
Aceton	Leucin, Tyrosin
Acetessigsäure	Cystin
β-Oxybuttersäure	Schwefelwasserstoff.

Farbe. Frisch gelassener normaler Harn des gesunden Menschen ist klar, von bernsteingelber Färbung. Die Färbung kann unter Umständen sehr blass, aber auch sehr dunkel werden. Als Farbtöne des Harns unterscheidet man gewöhnlich:

Blaue Harn: farblos bis strohgelb.

Hochgestellte Harn: rothgelb bis roth.

Normalgefärbte Harn: Bernstein gelb.

Braune Harn: bräunlich bis schwärzlich.

Nach mehrstündigem Stehen scheiden sich aus normalem, klar entlassenem Harn kleine Wölken aus: nubesculae, die allmählich zu Boden sinken. Sie erweisen sich unter dem Mikroskop bestehend aus: Blasenschleim, Mucin, Schleimkörperchen, Plattenepithelien der Blase und der Harnröhre. — Nach längerem (24 Stunden) Stehen scheidet sich, falls der Harn nicht allzusehr verdünnt ist, ein krystallinischer sandiger Niederschlag aus, der aus Harnsäure, harnsauren Salzen, Calciumoxalat, Farbstoff besteht und sich beim gelinden Erwärmen wieder löst.

Wird der Harn schon trübe entleert, oder trübt er sich sehr schnell nach dem Entleeren, so ist er möglicherweise pathologisch verändert; in diesem Falle ist das Sediment unmittelbar nach seiner Entstehung zu untersuchen. Milchiger Harn wird z. B. bei Chylurie entleert; die milchige Beschaffenheit rührt von suspendirten Fetttropfen her.

Geruch. Der Geruch des normalen Harns ist bouillonartig, nicht unangenehm. Der Geruch kann verändert werden nach Aufnahme gewisser Stoffe. Er wird veichenartig nach Einathmen oder Einnehmen von Terpentinöl, widerlich (merkaptanartig) nach Genuss von Spargel, Knoblauch, Rettig, ammoniakalisch bei ammoniakalischer Harnährung innerhalb der Blase, fauchig bei eitrigen oder fauchigen Processen innerhalb des uropoetischen Systems, obestartig bei Anwesenheit von Aceton.

Geschmack. Der Geschmack ist schzig-bitterlich und wird namentlich durch das vorhandene Natriumchlorid und den Harnstoff bedingt. Diabetischer Harn, welcher einige Procente Traubenzucker enthält, schmeckt deutlich süß.

Reaktionen. Die Reaction des normalen, frisch entleerten Harns ist wegen des Gehaltes an Harnsäure und primären Alkaliphosphaten gewöhnlich eine saure (gegen Lack-

maul. Sind — wie es zuweilen vorkommt — neben den primären Alkaliphosphaten auch sekundäre Alkaliphosphate zugegen, so kann die Reaktion amphoter sein. Harn, welcher die Blase mit alkalischer Reaktion verlässt, ist gewöhnlich trübe und fast stets pathologisch.

Spezifisches Gewicht. Das spec. Gewicht des normalen Harnes schwankt von 1,002—1,030; im Mittel wird es zu 1,017—1,020 angenommen. Harn, deren spec. Gewicht über 1,030 liegt, sind wahrscheinlich diabetische.

Die chemische Untersuchung.

Verhalten des normalen Harnes gegen Reagentien im allgemeinen.

1) Beim Aufkochen findet keine Coagulation statt, auch nicht nach Zusatz von wenig Salpetersäure. Die mit Säuren erhitzten Harns färben sich mehr oder weniger dunkel. — Säuert man Harn mit Säuren an und lässt ihn 24 Stunden in der Kälte stehen, so scheidet sich Harnsäure meist in wetzsteinartigen Krystallen aus. — 2) Ätzende (NaOH) und kohlensäure Alkalien (Na_2CO_3) bewirken eine Trübung durch Fällung der Erdphosphate (Calciumphosphat, Magnesiumphosphat). — 3) Baryumchlorid giebt eine weissliche Trübung bez. Fällung, von Baryumsulfat bez. Baryumphosphat herrührend. — 4) Bleiacetat giebt eine weissliche Trübung von Bleisulfat, Bleiphosphat, Bleichlorid, Bleinrat, aber keinen dunklen Niederschlag (Bleisulfid von Schwefelwasserstoff herrührend). — 5) Ammoniumoxalat erzeugt weissliche Trübung durch Ausscheidung von Calciumoxalat. — 6) Silbernitrat erzeugt weissen, flockigen Niederschlag von Silberchlorid, Silberphosphat. Der Niederschlag färbt sich beim Erhitzen nicht dunkel, erfährt jedoch auf Zusatz von Ammoniakflüssigkeit eine Reduktion, und die Flüssigkeit färbt sich dunkelbraun bis schwarz. — 7) Kalische Wismutacetatatlösung bewirkt eine weissliche Trübung, welche auch beim Kochen nicht dunkel gefärbt wird. (Wismutsulfid, bei Gegenwart von Schwefelwasserstoff, Traubenzucker). — 8) Jodjodkalium und Pikrinsäure bewirken Trübungen nicht, dagegen erzeugt Gerbsäure eine weissliche oder gelbliche Trübung.

Verhält sich ein Harn bei diesen Vorprüfungen abweichend, so ist er unnormal, d. h. er ist entweder pathologisch, oder er enthält infolge besonderer Verhältnisse (Ernährung, Arzneimittelzufuhr) unnormale, zufällige Bestandtheile.

Feststellung der Reaktion. Man taucht je einen Streifen empfindliches rothes und blaues Lackmuspapier (Marke H. & W. in den Harn, belässt sie einen Augenblick darin und beobachtet nun, ob die Papiere Farbenveränderungen aufweisen. Amphoter ist ein Harn, welcher rothes Lackmuspapier bläut, blaues Lackmuspapier aber röthet. Ein Harn, welcher mit alkalischer Reaktion die Blase verlässt, ist pathologisch, es sei denn, dass die alkalische Reaktion dadurch zu stande gekommen ist, dass der betreffende grössere Mengen von kohlensäuren oder doppelkohlensäuren Alkalien oder solcher organisch-saurer (s. B. weinsaurer, citronensäurer) Alkalisalze gewonnen hat, welche im Organismus zu Carbonaten verbrannt werden. Den Arzt interessiert nur die Frage, ob die Alkalität durch Ammoniumcarbonat verursacht ist, und ob der Harn schon in der Blase alkalisch reagirt. Daher muss in zweifelhaften Fällen der Urin unmittelbar nach dem Entleeren untersucht werden.

Bestimmung des Säure- oder Alkalinitätsgrades. Man misst 100 cem Harn ab und titirt unter Tapfelung auf blaues Lackmuspapier mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Natronlauge. Man giebt als Resultat an entweder die für 100 cem Harn verbrauchte Menge der cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natronlauge oder die diesem entsprechende Menge krystallisirte Oxalsäure $\text{C}_2\text{O}_3\text{H}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (1 cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Natronlauge = 0,0068 g krystallisirte Oxalsäure).

Alkalische Harns titirt man in gleicher Weise mit $\frac{1}{10}$ -Normal-Oxalsäure (1 cem = 0,0068 g krystallisirte Oxalsäure).

Die Ergebnisse der Bestimmung sind auf die Tagesmenge des Harns unter Berücksichtigung des spec. Gewichtes umzurechnen.

Bestimmung des specifischen Gewichtes. Diese erfolgt bei 15° C. entweder mit Hilfe von Pyknometern oder der hydrostatischen Waage (nach Mohr oder Westphal), am häufigsten aber mittels Aräometern. Man benutzt in der Regel (genachte) Thermo-Aräometer mit einer Skalen-Ausdehnung von 1,000 — 1,040. Diese „Urometer“



Fig. 193. Urometer, zur Bestimmung des specifischen Gewichtes.

Gew. 1,123) 15 Minuten lang gekocht; darauf fällt man in der Bd. I, S. 126 angegebenen Weise die Schwefelsäure mit heisser Baryumchloridlösung und bestimmt die Menge des vorhandenen Baryumsulfates wie dort angegeben, bez. wie üblich.

b) Bestimmung der gepaarten Schwefelsäure. Man mischt 120 ccm Harn mit 60 ccm Barytmischung (Mischung von 1 Vol. kalt gesättigter Chlorbaryumlösung mit 2 Vol. kalt gesättigtem Barytwasser) und filtrirt durch ein trockenes Filter. Von dem Filtrat bringt man 150 ccm (= 100 ccm Harn) in ein Boehrerglas, fügt etwa 7 ccm conc. Salzsäure hinzu, so dass die Mischung deutlich sauer ist, kocht 15 Minuten und lässt alsdann den Niederschlag auf dem heissen Wasserbade absetzen. Man filtrirt und bestimmt die Menge des gebildeten Baryumsulfates in der üblichen Weise.

c) Die präformirte Schwefelsäure ergibt sich, wenn man die gepaarte Schwefelsäure von der Gesamt-Schwefelsäure abzieht.

Bestimmung der Phosphorsäure. a) Massanalytisch. Man bedarf folgender Lösungen:

α) Natriumphosphatlösung. In 1 ccm = 0,002 g P_2O_5 , also in 50 ccm = 0,1 g P_2O_5 enthaltend. Man löst 10,085 g gewöhnliches krystallisiertes, nicht verwittertes Natriumphosphat ($Na_2HPO_4 + 12 H_2O$) in Wasser und füllt die Lösung zu 1 Liter auf.

β) Essigsäure-Natriumacetatlösung. Man löst 100 g krystall. Natriumacetat in Wasser, fügt 100 ccm verdünnte Essigsäure (von 30 Procent) hinzu und füllt mit Wasser zu 1 Liter auf.

γ) Uranacetatlösung. Man löst 38 g Uranacetat unter Zusatz von 5 ccm Essigsäure (30 procentige) in Wasser und füllt zu einem Liter auf. Diese Lösung wird so eingestellt, dass 1 ccm = 0,005 P_2O_5 entspricht, d. h. man bringt in einen Kalssmetra-Kolben 50 ccm der obigen Natriumphosphatlösung, giebt 5 ccm der Essigsäurenatriumacetatlösung hinzu, erhitzt auf ca. 90° C. und lässt solange Uranacetatlösung hinzuließen, bis in einem entnommenen Tropfen durch Kaliumferrocyanid eine eben wahrnehmbare bräunliche Färbung auftritt. Die Uranlösung wird nach den hierbei erhaltenen Ergebnissen verdünnt. Vergl. Bd. I, S. 92.

Zur Ausführung im Harn versetzt man 50 ccm des eiweissfreien Harns mit 5 ccm Essigsäure-Natriumacetatlösung, erhitzt bis fast zum Sieden und lässt nun allmählich von der in einer Burette befindlichen Uranacetatlösung unter Umschwenken der heissen Flüssigkeit zufließen. Nachdem 10 ccm Uranlösung zugeflossen sind, setzt man 1 Tropfen der gut gemischten Flüssigkeit auf eine weisse Porcellanplatte, setzt eine Spur gepulvertes Kaliumferrocyanid zu und sieht, ob eine eben wahrnehmbare Bräunung auftritt. Ist dieses nicht der Fall, so wird die Flüssigkeit aufs neue erhitzt, worauf man weitere Mengen von Uranacetatlösung hinzuließen lässt, bis der gesuchte Punkt eingetreten ist. Durch mehrere Versuche sucht man möglichst genau denjenigen Punkt zu treffen, bei welchem Kaliumferrocyanid in 1 Tropfen der Flüssigkeit eine gerade wahrnehmbare bräunliche Färbung hervorbringt.

Eiweisshaltige Harns geben hierbei ein zu hohes Resultat. Man darf indessen aus diesen Harns das Eiweiss nicht durch Coagulation abscheiden, weil alsdann Erdphosphate mit gefällt werden würden. Man muss vielmehr 25–50 ccm Harn unter Zusatz von 1 g Natriumcarbonat und 8 g Kalisalpeter vorsichtig versetzen. Man zieht die Asche mit saurem Wasser aus, fügt Natriumacetat im Ueberschusse (I) zu, und titirt wie vorher angegeben mit Uranacetatlösung.

Wenn Phosphorsäure-Bestimmungen nicht häufiger vorkommen, wird man immer gut thun, gewichtsanalytisch zu arbeiten. Man versetzt alsdann 25–50 ccm Harn unter Zusatz von Soda und Salpeter, zieht die Asche mit verdünnter Salpetersäure aus, fällt das Filtrat mit Ammoniummolybdäat und wägt die Phosphorsäure als Magnesiumpyrophosphat.

Harnsäure. a) Der qualitative Nachweis erfolgt in sehr einfacher und schöner Weise durch die sogenannte Murexid-Reaktion (Bd. I, S. 144). b) Bestimmung der Harnsäure. Diese erfolgt in der Regel mit genügender Genauigkeit durch Wägung nach SCHWANNERT. Man vermischt 200 ccm Harn mit 5 ccm conc. Salzsäure und lässt die Mischung 36–48 Stunden an einem kühlen Ort (Keller, Emschrank). Die nach dieser Zeit ausgeschiedene Harnsäure sammelt man auf einem Filter, wäscht bis zur Chlorfreiheit aus, trocknet und wägt. Man stellt auch die Menge des Filtrats einschliesslich des Waschwassers fest und zählt zu der gefundenen Menge für je 100 ccm Filtrat + Waschwasser = 0,0048 g Harnsäure zu.

Bestimmung der Harnsäure nach SALKOWSKI-LEWIS. Man bedarf hierzu folgender Lösungen:

Ammoniakalische Silbernitratlösung. Man löst 26 g Silbernitrat in Wasser, giebt soviel Ammoniakflüssigkeit hinzu, dass der zunächst entstandene Niederschlag wieder in Lösung geht, und füllt mit Wasser zu 1 Liter auf.

Magnesiummischung. Man löst 100 g krystall. Magnesiumchlorid in Wasser, setzt soviel Ammoniak hinzu, dass die Flüssigkeit stark danach riecht, dann soviel Ammoniumchloridlösung, dass der Magnesiumniederschlag klar gelöst wird, und fällt mit Wasser zu 1 Liter auf.

Lösung von einfach Schwefelkalium oder einfach Schwefelnatrium. Man löst 15 g Aetzkali oder 10 g Aetznatron, welche frei sein müssen von Salpetersäure und salpetriger Säure, in Wasser zu 1 Liter. 500 ccm einer dieser Lösungen werden mit Schwefelwasserstoff vollständig gesättigt, alsdann mischt man die noch vorhandenen anderen 500 ccm der Lauge hinzu.

Man giebt in ein Becherglas von 300 ccm Fassungsraum 200 ccm des eiweissfreien Harns und gießt dazu unter Umrühren eine vorher bereitete Mischung aus 20 ccm Silbernitratlösung, 20 ccm Magnesiummischung und soviel Ammoniakflüssigkeit, dass eine völlig klare Lösung entsteht. Die Mischung lässt man $\frac{1}{2}$ bis $\frac{1}{4}$ Stunde ruhig stehen. Dann rührt man den Niederschlag, welcher die Harnsäure als Magnesium-Silberacetat enthält, vor der Strahlpumpe (Papierfilter mit untergelegtem Leinwand-Konuss) ab, wobei die an den Wandungen des Becherglases sitzenden Niederschlagsmengen zwar abgespült werden, aber nicht losgelöst zu werden brauchen, und zwar wäscht man 3–4mal mit ammoniakhaltigem Wasser nach. Dann bringt man den Niederschlag durch Abspritzen mit ammoniakalischem Wasser in das Becherglas zurück, ohne das Filter zu verletzen. Man verdünnt nun 20 ccm Schwefelalkalilösung mit 20 ccm Wasser, erhitzt zum Sieden und filtrirt diese Lösung durch das vorher benutzte Filter in das Becherglas zu dem Niederschlage und wäscht das



Fig. 184. Salpetersaurer Harnstoff.



Fig. 185. Harnstoff.

Filter etwa 4mal mit heissem Wasser nach. Dann erwärmt man Becherglas und Inhalt bis fast zum Sieden des letzteren (allzulanges Erhitzen ist zu vermeiden) und filtrirt nach dem Erkalten durch das vorher benutzte Filter in eine Porcellanschale unter Nachwaschen des Filters mit heissem Wasser. Man säuert das Filtrat mit Salzsäure an, dampft es auf etwa 15 ccm ein und lässt es nach Zusatz von einigen Tropfen Salzsäure 12–24 Stunden am kühlen Orte stehen. Die alsdann auskristallisirte Harnsäure wird in einem ALLUMINUM-Röhrchen (s. S. 784) gesammelt, hintersinander mit Wasser, Alkohol, Aether, Schwefelkohlenstoff (zur Entfernung von Schwefel) und Aether gewaschen, bei 100° C. getrocknet und gewogen. — Ist die Harnsäure stark gefärbt oder scheidet sich noch Schwefelsilber ab, so löst man sie in heissem Wasser unter Zusatz reiner Kali- oder Natronlauge, filtrirt, wäscht aus, säuert das Filtrat mit Salzsäure an, dampft auf 15 ccm ein, lässt 24 Stunden stehen und sammelt die Harnsäure, wie vorher angegeben ist.

Kreatinin. Man versetzt 20 ccm des frisch gelassenen Harns mit 5–10 Tropfen frisch bereiteter, stark verdünnter Nitroprussidnatriumlösung und überläßt schwach mit Natronlauge. Bei Anwesenheit von Kreatinin entsteht rubinrothe Färbung, die allmählich in Gelb verblasst. Säuert man jetzt stark mit Eisessig an und erhitzt, so entsteht zuerst grüne, dann blaue Färbung, bei längerem Stehen blauer Niederschlag (Unterschied von Acetessigsäure).

Harnstoff. Um den Harnstoff im Harn nachzuweisen, dampft man diesen zur Sirupkonsistenz ein und versetzt den kalten Sirup in der Kälte mit konc. Salpetersäure. Sind worauf sich der salpetersaure Harnstoff in charakteristischen Krystallen ausscheidet. Sind an Harnstoff arme Lösungen (andere Organflüssigkeiten, z. B. Cystenflüssigkeiten) zu prüfen, so dampft man zur Trockne, zieht mit starkem Weingeist in der Wärme aus, dunstet diesen ab und prüft die konc. Lösung des Verdunstungsrückstandes mit Salpetersäure. Fig. 184 und 185.

Schätzung des Harnstoffs nach dem spec. Gewicht. Ist ein Harn frei von Zucker und Eiweis und enthält er mittlere Mengen von Kochsalz, so lässt sich der Harnstoffgehalt (cf. die nachstehende Titrierung) aus dem spec. Gewicht annähernd schätzen. Ein Harn mit dem spec. Gewichte 1,010 enthält etwa 1 Proc. Harnstoff; ein solcher vom spec. Gewichte 1,015—1,020 etwa 1,5—2,0 Proc. Harnstoff. Ein Harn vom spec. Gewichte 1,080 enthält meist über 4 Proc. Harnstoff.

Gasometrische Bestimmung des Harnstoffs nach Hüfner. Die beruht darauf, dass Harnstoff durch Natriumhypobromid unter Abscheidung von Stickstoff zersetzt wird: $\text{CO}(\text{NH}_2)_2 + 3 \text{NaOBr} = \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + 3 \text{NaBr}$. Man bedarf hierzu einer Lösung von 200 g Natronhydrat in 500 ccm Wasser. Zum Gebrauche mischt man 175 g dieser Natronlösung unter guter Abkühlung durch Eiswasser mit 12,5 ccm Brom.

Der Harn muss eiweisfrei sein und soll nicht mehr als 1 Proc. Harnstoff enthalten. Alle Theile des Apparates müssen trocken sein.

Das etwa 100 ccm fassende bauchige Gefäß b des Hüfnerschen Ureometers (Fig. 189) steht mittels eines weit geböhrten Hahnes mit dem 5 ccm fassenden kolbenförmigen Ansatzstück a in Verbindung. Das Volumen des Gefäßes a einschliesslich der Hahnbohrung muss ein für allemal genau festgestellt werden, was durch Ausmessen mit Wasser mittels einer Burette geschieht. Der Raum a inkl. der Hahnbohrung soll möglichst nicht über 6 ccm fassen. — Das obere, etwas verjüngte Ende von b umschliesst mittels eines Gummistopfens den Hals einer Glasschale c, in welche das verjüngte Ende von b einige cm hoch emporragt. Auf dieses verjüngte Ende b wird das Endiometer d zum Auffangen des entwickelten Stickstoffes aufgesetzt. Dieses Endiometer fasst 50—100 ccm, ist in $\frac{1}{10}$ ccm getheilt und wird mit frischer oder einer bei einem früheren Versuche gebrauchten Natriumhypobromidlösung gefüllt.

Man füllt nun mit Hilfe eines langen Trichterrohres Gefäß a sammt der Hahnbohrung (l) mit dem zu untersuchenden Harn, welcher, wenn nöthig, mit dem gleichen oder doppelten Volumen Wasser verdünnt ist, an, schliesst alsdann den Hahn und reinigt das Gefäß b durch Ausspülen mit Wasser. Dann füllt man das Gefäß b vollständig und die Schale c bis über den Statzen mit der oben angegebenen Bromlösung, füllt damit auch das Endiometer an und setzt dieses über den Statzen. Nachdem man sich überzeugt hat, dass nirgends Luftblasen vorhanden sind, öffnet man den Hahn zwischen a und b. Die Bromlösung mischt sich mit dem Inhalt von a, und es tritt nun eine lebhafte Entwicklung von Stickstoff ein, welcher in das Endiometer übertritt. Nach Beendigung der Reaction lässt man noch $\frac{1}{2}$ Stunde stehen, dann führt man das Endiometer in einen mit ausgekochtem Wasser gefüllten Cylinder über und liest nach Ausgleich der Temperatur die Anzahl der ccm, ferner Temperatur und Barometerstand ab.

Fig. 189. Hüfnerscher Apparat.

Das Gewicht des Stickstoffs berechnet man nach der Formel:

$$g = \frac{V(b - b_1)}{760(1 + 0,003665t)} \cdot 0,0012566.$$

In dieser Formel bedeutet g = das Gewicht des Stickstoffs in Grammen, V = das Volumen des entwickelten Stickstoffs in ccm, t = Temperatur, b = Barometerstand reducirt auf 0° C, b₁ = Tension des Wasserdampfes bei der Beobachtungs-Temperatur t und 0,0012566 = Gewicht von 1 ccm Stickstoff bei 0° C. und 766 mm B.

Die gefundene Stickstoffmenge, mit 2,14 multiplicirt, giebt die Menge des Harnstoffs.

Maassanalytische Bestimmung des Harnstoffs. Die einfachste maassanalytische Bestimmung des Harnstoffs ist die nach Lanno. Sie beruht darauf, dass Harnstoff mit einer Lösung von Mercurinitrat unlösliche weisse Niederschläge giebt, welche durch Natriumkarbonat nicht zu gelbem Quecksilberoxyd zersetzt werden, während das nach Ausfällung allen Harnstoffs in der Flüssigkeit etwa vorhandene überschüssige Mercurinitrat durch Natriumkarbonat unter Bildung von Quecksilberoxyd zerlegt wird. Phosphate sind aus dem Harn vorher zu entfernen, weil sie mit Mercurinitrat unlösliches Merkuriphosphat geben würden. Zur Ausführung bedarf man:

1) Barytmischung. 2 Vol. einer kalt gesättigten Lösung von Barythydrat werden mit 1 Vol. einer kalt gesättigten Lösung von Baryumnitrat gemischt.

2) Mercurinitratlösung. Man löst 77,2 g rothes Quecksilberoxyd in möglichst wenig Salpetersäure, dampft zur Sirupconsistenz ein, löst in Wasser und füllt zu 1 Liter auf.

3) Harnstofflösung. 20 g über Schwefelsäure getrockneter, reiner Harnstoff werden in Wasser gelöst und zu 1 Liter aufgefällt.

4) Normal-Nachlösung. Man löst 53 g trockenes Natriumkarbonat zu 1 Liter auf.

Zur Einstellung der Merkurinitratlösung werden 20 ccm der Harnstofflösung mit 10 ccm Barytmischung versetzt. Alsdann lässt man in diese Mischung von der Merkurinitratlösung, welche sich in einer Bürette befindet, zufließen. Es bildet sich ein weißer Niederschlag. Man fährt mit dem Zusatz von Merkurinitratlösung so lange fort, als man sieht, dass durch jeden erneuten Zusatz von Merkurinitratlösung noch ein Niederschlag entsteht. Ist dies nicht mehr der Fall, so bringt man mit Hilfe eines Glasstabes 1 Tropfen der trüben Flüssigkeit in ein auf dunkler Unterlage ruhendes Uhrglas, welches etwa zur Hälfte mit Normal-Nachlösung gefüllt ist. Zu Anfang der Titration entsteht beim Vermengen beider Flüssigkeiten nur ein rein weißer Niederschlag, indem durch die im Ueberschuss anwesende Salpetersäure ein Theil der schon erwähnten Doppelverbindung von Harnstoff mit Merkurinitrat in Lösung gehalten, durch die Neutralisation aber unlöslich abgeschieden wird. So lange der Niederschlag rein weiss ausfällt, fährt man mit dem Zusatz der Merkurinitratlösung fort, und zwar setzt man ccm für ccm hinzu und bringt nach jedesmaligem Zusatz stets 1 Tropfen der trüben Flüssigkeit zu der Natriumkarbonatlösung.

Wenn aller Harnstoff ausgefällt ist, so erzeugt nun Natriumkarbonat mit einem Tropfen der trüben Flüssigkeit einen weissen Niederschlag, auf welchem sich hellgelbe bis röthliche Stellen (wie Quecksilberoxyd) zeigen. Man hat den Punkt zu treffen, wo der Niederschlag gerade eine eben wahrnehmbare gelbliche Färbung annimmt. Sind hierzu z. B. 19,3 ccm der Merkurinitratlösung nöthig, so ist die Lösung zu concentrirt. 19,3 ccm derselben müssen alsdann zu 200 ccm aufgefüllt werden. Je 1 ccm der so eingestellten Merkurinitratlösung fällt 0,01 g Harnstoff.

Ausführung im Harn. Zur Ausfällung der Phosphate versetzt man 50 ccm Harn mit 25 ccm Barytmischung und filtrirt. Ein kleiner Theil des Filtrates wird mit einer weiteren Menge Barytmischung versetzt, wodurch es keine Trübung erleiden darf, sonst sind die Phosphate nicht völlig ausgefällt. In diesem Falle muss man eine neue Fällung mit einem grösseren Volumen Barytmischung machen.

Von dem Filtrate bringt man die 10 ccm Harn entsprechende Menge, also hier 15 ccm, in ein Becherglas, lässt Merkurinitratlösung ccm für ccm zufließen und mischt nach dem jedesmaligen Zusatz 1 Tropfen der wohl durchrührten Flüssigkeit mit Natriumkarbonatlösung, bis sich das erste Auftreten der Gelbfärbung zeigt. Der Versuch ist zur Kontrolle zu wiederholen.

Zur Berechnung des Harnstoffgehaltes hat man noch eine Korrektur vorzunehmen. Ist nämlich Chlornatrium im Harn zugegen (was bekanntlich für jeden Harn zutrifft), so ist nämlich dieses mit einem entsprechenden Theile der Merkurinitratlösung zu Merkurichlorid um, und dieses letztere fällt Harnstoff nicht. Man muss daher die dem vorhandenen Kochsalz entsprechende Menge der Merkurinitratlösung abziehen. Die Erfahrung hat in dieser Hinsicht Folgendes ergeben:

1) Wegen des Kochsalzgehaltes hat man bei Anwendung von 10 ccm Harn abzunehmen, von der zur Hervorrufung der Endreaktion verbrauchten Anzahl ccm Merkurinitratlösung: bei einem Verbrauch von 10–20 ccm Merkurinitratlösung 1–2 ccm; für 20–30 ccm Merkurinitratlösung 2–2,5 ccm. Nur bei Fieberharnen ist nichts in Abzug zu bringen, da bei diesen der Kochsalzgehalt erheblich geringer ist.

2) Hat man bei Anwendung von 10 ccm Urin weniger als 30 ccm Merkurinitratlösung gebraucht, so ist ausser dem Abzug für den Kochsalzgehalt für je 5 ccm, welche weniger als 30 ccm verbraucht sind, 0,1 ccm von der abgelesenen Anzahl abzunehmen.

3) Braucht man bei Anwendung von 10 ccm Urin mehr als 30 ccm Merkurichloridlösung zur Erzeugung der Endreaktion, so muss man für je 2 ccm Merkurinitratlösung, die man mehr als 30 zugesetzt, 1 ccm Wasser dem Gemisch zufügen.

Korrektur 2 und 3 sind auszuführen, weil diese (Luxmo'sche) Titrirung nur in 2 procentigen Harnstofflösungen richtige Ergebnisse giebt, in verdünnten Harnen dagegen zu hoch, in concentrirteren zu niedrig ausfällt.

Beispiel. a) Angewendet 15 ccm Harn + Barytmischung = 10 ccm Harn. Verbraucht = 20 ccm Merkurinitratlösung. Hiervon sind abziehen 2 ccm für Kochsalz, ferner $2 \times 0,1$ (nach 2) für die Verdünnung. Korrigirte Anzahl der verbrauchten ccm Merkurinitratlösung daher 17,8. — In 10 ccm Harn sind mithin 0,178 g Harnstoff enthalten, der Harn enthält 1,78 Proc. Harnstoff. — b) Angewendet 15 ccm Harn + Barytmischung = 10 ccm Harn. Verbraucht 35 ccm Merkurinitratlösung. Für die mehr als 30 ccm verbrauchten 5 ccm sind dem Gemisch 2,5 ccm Wasser zugesetzt worden. Die Korrektur wegen des Kochsalzgehaltes verlangt einen Abzug von mindestens 2,5 ccm. Der korrigirte Werth ist daher $35 - 2,5 = 32,5$. Der Harn enthält also 3,25 g Harnstoff.

Die Luxmo'sche Methode in der Modifikation von Penton. Diese Methode liefert die genaueren Resultate. Die für dieselben nöthigen Lösungen sind die gleichen wie bei der Luxmo'schen Methode.

Man stellt zunächst fest, wie viel cem $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung (nach VOLHARD s. Bd. I, S. 58 und Bd. II, S. 1079) zur vollständigen Ausfällung der Chloride (Bromide, Jodide) in dem zu untersuchenden Harn erforderlich sind. — Dann stellt man ebenso wie vorher eine Mischung von 3 Vol. Harn und 1 Vol. Barytmischung her und filtrirt. Das Filtrat wird Harn-Baryt genannt. Man neutralisirt die 10 cem Harn entsprechende Menge Harnbaryt durch tropfenweisen Zusatz einer verdünnten Salpetersäure (Lackmuspapier als Indikator) und fügt nun die zur Ausfällung der Chloride (Bromide, Jodide) erforderlichen cem $\frac{1}{10}$ -Silbernitratlösung unter Umrühren hinzu. Dann lässt man soviel Merkurinitratlösung zufließen, als man nach dem spec. Gewicht oder nach dem Ausfall der Lummo'schen Methode glaubt zusetzen zu dürfen. Dann lässt man von der Normal-Sodalösung soviel Kubikcentimeter zufließen, dass die Flüssigkeit nur noch ganz schwach sauer ist (der Bequemlichkeit wegen fertigt man sich eine Tabelle an, welche angibt, wie viel cem Sodalösung die einzelnen cem Merkurinitratlösung neutralisiren), und prüft nun, ob Quecksilber bereits im Ueberschuss vorhanden ist. Zu diesem Zwecke setzt man einen Tropfen des Reaktionsgemisches auf eine über einer schwarzen Unterlage liegende Glasplatte und gibt mittels einer Pipette einen oder zwei Tropfen eines Breies von Wasser und Natriumbikarbonat zu. Bei einem Ueberschuss von Quecksilber färbt sich der weisse Niederschlag gelblich (nur bei Tageslicht zu sehen!). Ist Quecksilber noch nicht im Ueberschuss vorhanden, so lässt man noch 1 cem Merkurinitratlösung und die entsprechende Menge Normal-Sodalösung zufließen, prüft wieder und wiederholt das Zufließenlassen von Merkurinitratlösung und Sodalösung bis zum Eintritt der Endreaktion. — Dann wiederholt man die ganze Operation mit einer neuen Menge Harnbaryt, und zwar lässt man nach dem Neutralisiren mit Salpetersäure und nach dem Zusatz der Silberlösung die bei dem ersten Versuche verbrauchte Menge Quecksilberlösung in einem Strahle zufließen, schüttelt rasch um und lässt die nach der Tabelle bez. notirte Menge Normal-Sodalösung zufließen. Dann prüft man, ob das Ende der Reaktion eingetreten ist. Wenn dies nicht der Fall, so lässt man noch 0,1 cem Merkurinitratlösung und die entsprechende Menge Normal-Sodalösung zufließen und prüft wieder. Braucht man zum Eintritt der Endreaktion mehrere $\frac{1}{10}$ -cem-Merkurinitratlösung, so ist der ganze Versuch zu wiederholen, und zwar lässt man nunmehr die ganze, zuletzt verbrauchte Menge Merkurinitratlösung sowie die entsprechende Menge Normal-Sodalösung auf einmal zufließen. Man wird dann gewöhnlich nur 0,1 cem Merkurinitratlösung zum Eintreten der Reaktion verbrauchen.

Die Korrektur wegen der Verdünnung erfolgt nach PRÜTZ in folgender Weise: Bezeichnet man die Summe der cem von Harnbaryt, Salpetersäure, Silbernitratlösung und Sodalösung mit V_1 und die verbrauchten cem Merkurinitratlösung mit V_2 , so ist die Korrektur $C = -(V_1 - V_2) \times 0,08$.

Beispiel:

Harnbaryt 15 cem,	
Salpetersäure 0,2 cem,	Merkurinitratlösung 21,0 cem,
Silbernitratlösung 11,8 cem,	
Normal-Sodalösung 14,0 cem	

$$C = -(41,0 - 21) \times 0,08 = -1,60.$$

Der korrigirte Verbrauch an Merkurinitratlösung ist also $21,0 - 1,6$ cem = 19,4 cem. Der Harn enthält also 1,94 Proc. Harnstoff.

Zucker. 1) Qualitativ. Der Harn muss frei von Eiweiss sein. Ist dies nicht der Fall, so säuert man ihn mit einigen Tropfen Essigsäure an, erhitzt bis zur Coagulation und filtrirt. Ist Schwefelwasserstoff zugegen, so schüttelt man mit Bleiweiss und verwendet das Filtrat.

TACHENUS'sche Probe. Man versetzt ca. 6 cem Harn mit 3 cem Natronlauge von 15 Proc. NaOH und setzt der Mischung unter Umschütteln Tropfen für Tropfen (!) Kupfersulfatlösung hinzu. Ist Zucker in erheblichen Mengen vorhanden, so wird zunächst ziemlich viel Kupferhydroxyd gelöst, und die Flüssigkeit wird aurbraun. Erhitzt man sie jetzt bis zum beginnenden Sieden, an besten nur die obere Hälfte der Flüssigkeitssäule, so treten vorübergehend gelbe Wolken von Cuprohydroxyd ($\text{Cu}_2(\text{OH})_2$) in der Flüssigkeit auf, und es scheidet sich ein rother, pulveriger Niederschlag von Kupferoxydul ab. — Die Probe zeigt ausgesprochen diabetische Harnen sicher an, lässt aber bei kleinen Mengen Zucker häufig im Stiche, weil Reduktion unter diesen Umständen auch durch Harnsäure, Kreatinin, Harn- und Gallenfarbstoffe, sowie Glukuronsäureverbindungen eintritt, und weil der Harn andererseits Substanzen enthält, welche Kupferoxydul aufzulösen vermögen.

WOLFE-MÜLLEN'sche Probe. Man mischt 1,5 cem einer 2,5 procentigen Kupfersulfatlösung mit 2,5 cem Seignettesalznatronlösung (10 Th. Seignettesalz in 100 Th. Natronlauge von 4 Proc. gelöst), erhitzt bis nahezu zum Sieden und schüttelt auf die heisse Flüssigkeit 5 cem des gleichfalls erhitzten Harns. Eine gelbe oder röthliche Trübung ist

auf Zucker zu deuten. — Die oben genannten Harbestandtheile wirken zwar nicht so sehr störend, immerhin können sie das Ergebnis beeinflussen.

Böttger'sche Probe. Man versetzt 5 ccm des eiweissfreien Harns mit einer Massenspitze voll Wismutsulfit und etwa 0,5 g Natriumkarbonat, kocht 2–3 Minuten und lässt absetzen. Dunkelfärbung des Niederschlages deutet auf Anwesenheit von Zucker. Siehe auch die folgende Probe.

Almén-Nyländer'sche Probe. Eine Modifikation der vorigen. Man erhitzt 5 ccm des eiweissfreien Harns mit 1 ccm NYLANDER'schem Reagens (2 g Wismutsulfit werden mit 4 g Seignettesalz zerrieben, darauf die Mischung in 100 ccm Natronlauge [von 10 Proc.] gelöst und filtrirt). 2–5 Minuten gekocht. Bei Anwesenheit von Zucker tritt Braunschwarzfärbung ein. Harnsäure und Kreatinin erzeugen keine Dunkelfärbung, dagegen kann Eiweiss durch Bildung von Wismutsulfid Zucker vortäuschen. Ebenso entsteht direkte Färbung in Harnen nach Einnehmen zahlreicher Arzneimittel.

FEHLING'sche Probe. Man erhitzt in einem Probirrohr etwa 5 ccm FAHLING'sche Lösung und fügt 1–5 ccm des eiweissfreien unverdünnten oder verdünnten Harnes hinzu. Bei Anwesenheit von Zucker treten zunächst gelbrothe Streifen auf, beim Erhitzen zum Aufkochen fällt ein rother Niederschlag aus. Diese Probe kann zu Täuschungen führen, da auch Kreatinin und Harnsäure eine Reduktion zu Kupferoxydul geben. — Manche Harns lassen hierbei Zweifel entstehen, insofern eine trübe Flüssigkeit entsteht, in welcher sich eine etwaige Ausscheidung von Kupferoxydul nicht deutlich erkennen lässt. In solchen Fällen verdünnt man den Harn auf das 2–5fache Volumen mit Wasser, filtrirt nach dem Aufkochen die Reaktionsfähigkeit rasch (l) ab, wäscht das Filter mit heissem Wasser vollständig aus und stellt fest, ob ein Niederschlag von Kupferoxydul vorhanden ist oder nicht. — Will man bei dieser Probe Täuschung durch Harnsäure ausschliessen, so neutralisirt man den Harn mit Natriumkarbonat, fällt die Harnsäure durch einen kleinen Ueberschuss von Kupfersulfatlösung und setzt das schwach kupferhaltige Filtrat zur erhitzen FEHLING'schen Lösung zu.

Zur Bereitung der FEHLING'schen Lösung löst man 34,639 g reines, nicht verwittertes Kupfersulfat in 200–300 ccm Wasser und fällt die Lösung mit Wasser zu 500 ccm auf. Andererseits löst man 173 g durch wiederholtes Umkrystallisiren gereinigtes Seignettesalz in 350 ccm reiner Natronlauge vom spez. Gewicht 1,14 und füllt mit Wasser gleichfalls zu 500 ccm auf. Man kann beide Lösungen mit einander mischen und erhält alsdann die Originallösung nach FAHLING. Zweckmässiger ist es — nach dem Vorschlage von Soxhlet — beide Lösungen getrennt aufzubewahren und zum Gebrauche jedesmal gleiche Anzahl von ccm beider Lösungen miteinander zu mischen. Vergl. Bd. II, S. 785.

Die FEHLING'sche Lösung darf beim Aufkochen für sich allein Kupferoxydul nicht abscheiden; ist man hierbei im Zweifel, so verdünnt man die aufgekochte Lösung mit heissem Wasser, filtrirt durch ein Filter, wäscht dieses aus und stellt fest, ob Kupferoxydul auf dem Filter vorhanden ist.

Phenylhydrazin-Probe. 50 ccm Harn werden mit 2 g reinem salzsaurem Phenylhydrazin und 4 g krystallisirtem essigsauren Natrium $\frac{1}{2}$ –1 Stunde lang im kochenden Wasserbade erwärmt. Dann stellt man das Reaktionsgefäss in kaltes Wasser, lässt es in diesem einige Stunden.

Bei Anwesenheit von Zucker scheidet sich das gelbe Phenylglukosazon in Krystallen oder amorphen Massen ab. Man stellt bei 150–300facher Vergrösserung fest, ob sich die gelben, charakteristischen Nadeln (auch zu Sternen oder Garben zusammengelagert) finden. — Ist der Niederschlag amorph, so filtrirt man ihn ab, löst ihn in Alkohol, versetzt die alkoholische Lösung mit Wasser, erhitzt sie bis zur Verjagung des Alkohols und lässt erkalten. Man erhält alsdann das Phenylglukosazon in Krystallen. Der Schmelzpunkt desselben liegt bei 204–205° C.

Die Probe ist scharf; doch erhält man ähnliche Krystalle auch mit Glukuronsäure, indessen schmelzen die letzteren schon bei 150° C. Einwandfrei würde die Anwesenheit von Zucker erwiesen sein, wenn die Krystalle den Schmelzpunkt 204–205° C. zeigen.

Gährungsprobe. Diese kann in verschiedener Weise ausgeführt werden, beruht aber immer auf der Thatsache, dass Dextrose durch Hefe zu Alkohol und Kohlensäure vergohren wird. a) Im Gährkölbchen. Man säuert den Harn mit Weinsäure an, kocht vergohren und lässt wieder erkalten. Dann rührt man etwas zucker- und stärkefreie Presshefe mit Wasser an und mischt sie dem erkalten Harn zu. Mit der Mischung füllt man eine Gährkölbchen an und stellt dieses an einen warmen Ort (von 20–30° C.). Nach ein Gährkölbchen an und stellt dieses an einen warmen Ort (von 20–30° C.). Nach einigen Stunden, spätestens nach 24 Stunden, muss sich in dem geschlossenen Schenkel des Apparates Kohlensäure angesammelt haben, falls Zucker im Harn zugegen ist. Das Gas Kohlensäure ist, erkennt man wie folgt. Man füllt den kürzeren, offenen Schenkel mit Natronlauge vollständig an, verschliesst das offene Ende mit dem

Daunen und mischt die beiden Flüssigkeiten durch sanftes Hin- und Herwenden des Apparates. Bringt man den Apparat in die Ruhelage, so muss die Kohlensäure absorbiert sein und die Flüssigkeit den geschlossenen Schenkel vollständig erfüllen.



Fig. 187. Gährungs-sackcharometer nach RIKHOFM.

b) Im Apparate von WILL und FASSANIUS. Man stellt sich den hier skizzirten Apparat (Fig. 188) zusammen: In den Kolben A bringt man das wie vorher vorbereitete Gemisch von Harn und Hefe, Kolben B beschickt man mit klarem Kalk- oder Barytwasser. Der beschickte Apparat wird an einem warmen Ort ($20-30^{\circ}\text{C}$.) gestellt. Bei eintretender Gährung entweichen die Kohlensäureblasen nach B, das dort befindliche Kalk- oder Barytwasser wird durch Bildung von Calciumkarbonat bez. Baryumkarbonat getrübt.

Um die zu den vorstehenden Versuchen erforderliche Hefe zu gewinnen, rührt man stärkefreie Presshefe mit etwa der 30fachen Menge Wasser an, lässt absetzen, dekantirt die Flüssigkeit und wiederholt dieses Auswaschen noch drei- bis viermal. Zur Kontrolle setzt man noch zwei Versuche an: α) Man versetzt zuckerfreien Harn mit der gleichen Menge Hefe; es darf innerhalb der Versuchszeit keine Kohlensäure gebildet werden. — β) Man versetzt zuckerfreien Harn mit etwas Honig (5 Pro-

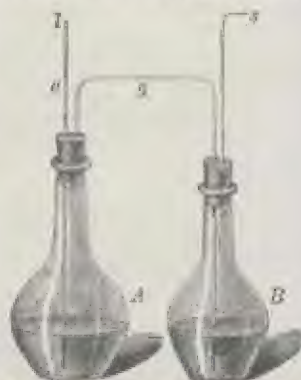


Fig. 188. Gährungsapparat von WILL und FASSANIUS.

cent) und der gleichen Menge Hefe. Es muss nach kurzer Zeit eine lebhaftige Kohlensäureentwicklung stattfinden.

Die quantitative Bestimmung des Zuckers. Diese kann nach mehreren Methoden erfolgen. Zunächst muss bei allen Methoden der Harn eiweissfrei sein. Liegt eiweisshaltiger Harn vor, so muss dieser mit Essigsäure schwach angesäuert und durch Aufkochen vom Eiweiss befreit werden. Bei der massenanalytischen und gewichtsanalytischen Zuckerbestimmung muss der Harn ferner, wenn erforderlich, bis auf einen gewissen Zuckergehalt, etwa auf 0,5 Procent, verdünnt werden. Man richtet sich hierbei nach dem spec. Gewicht des Harns. Bei einem spec. Gewichte bis zu 1,030 pflegt man dem Harn auf das fünffache, bei einem höheren spec. Gewichte auf das zehnfache Volumen zu verdünnen.

a) Massenanalytische Bestimmung. Man verdünnt den Harn, welcher z. B. das spec. Gewicht 1,028 hat, mit Wasser auf das fünffache Volumen und füllt den so verdünnten Harn in eine Burette von 50 ccm Fassungsraum. In eine kugelförmige Porcellanschale mit guter Glasur giebt man 20 ccm Fehling'sche Lösung (oder je 10 ccm der getrennt aufbewahrten Lösungen, s. S. 785), verdünnt mit 80 ccm Wasser, erhitst zum Sieden und lässt unter Umrühren mit einem Glasstabe in die siedende Flüssigkeit von dem in der Burette befindlichen verdünnten Harn zufließen, zunächst 5 ccm. Man lässt einige Sekunden kochen, alsdann absetzen und sieht zu, ob die Flüssigkeit noch deutlich blau gefärbt ist. Sollte dies der Fall sein, so lässt man wiederum einige ccm des verdünnten Harns zufließen, kocht wieder, lässt absetzen und sieht zu, wie die Färbung der Flüssigkeit über dem rothen Kupferoxydul ist. Um diese Färbung deutlich beobachten zu können, neigt man die Schale vorsichtig so, dass die abgesetzte Flüssigkeit über die von Kupferoxydul noch nicht bedeckten Theile der Schale zu stehen kommt. In dem Masse, wie die blaue Färbung der Flüssigkeit heller wird, ist man auch mit dem Zusatz der Harnmischung vorsichtiger, d. h. man setzt schließlich nur noch Bruchtheile eines Kubikcentimeters zu. Ist der Punkt erreicht, an dem die blaue Farbe der Flüssigkeit in farblos übergegangen ist, so stellt man zunächst fest, ob die gewählte Verdünnung richtig war. Sie ist richtig, wenn zur Reduktion von 20 ccm Fehling'scher Lösung 10–20 ccm des verdünnten Harnes verbraucht worden sind. — Ist dieses nicht der Fall, so muss man je nach dem Ausfall des ersten Versuches den Harn entweder stärker oder schwächer verdünnen. Wir nehmen indessen an, dass die Verdünnung richtig war, und dass zur völligen Entfärbung 18,8 ccm des verdünnten Harns verbraucht wurden. Man macht nun einen zweiten Versuch mit der Abweichung, dass man zu der kochenden Mischung von 20 ccm Fehling'scher Lösung und 80 ccm Wasser nur 18,5 ccm des verdünnten Harns und zwar auf einmal zulaufen lässt. Man kocht ein bis zwei Minuten, lässt absetzen und findet, dass die abgesetzte Flüssigkeit noch schwach blau gefärbt ist. — Man setzt

man einen dritten Versuch an, lässt jetzt 18,6 ccm des verdünnten Harns auf einmal aufkochen und erzielt damit völlige Entfärbung.

Berechnung: 20 ccm Fehling'sche Lösung werden durch 0,1 g Traubenzucker reducirt. Diese Menge Traubenzucker ist in 18,6 ccm des verdünnten Harns enthalten. Der Zuckergehalt des Harns beträgt daher 2,68 g in 100 ccm.

b) **Gewichtsanalytisch.** Man muss nach S. 785 u. f. verfahren; 30 ccm Kupfersulfatlösung, 30 ccm Seignettesalzlösung (nach MARRAS und ALLIX) und 60 ccm Wasser werden zum Sieden erhitzt, dann fügt man 25 ccm des nicht mehr als ein Procent Zucker enthaltenden Harns (event. des entsprechend verdünnten Harns) hinzu, erhält 2 Minuten im Sieden, filtrirt durch ein ALLIX'sches Röhrchen und bestimmt das metallische Kupfer. Die dem gefundenen Kupfer entsprechende Menge Dextrose wird der ALLIX'schen Tabelle auf S. 786 entnommen.

c) **Durch Polarisation.** Ist der Harn nicht sauer, so wird er mit Essigsäure schwach angesäuert. Enthält er Eiweiss, so muss dieses durch Aufkochen abgeschieden werden. Zu dem sauren (bez. schwach mit Essigsäure versetzten Harn) oder zu dem erkalteten, vom Eiweiss befreiten Harnfiltrat setzt man $\frac{1}{10}$ Volumen kalt gesättigte Bleiacetatlösung (also z. B. zu 100 ccm Harn bez. Harnfiltrat = 10 ccm Bleiacetatlösung), mischt und filtrirt durch ein trockenes Filter in ein trockenes Gefäss. Das völlig klare und fast farblose Filtrat wird nunmehr polarisirt und zwar im 50, 100 oder 200 mm-Rohr, je nach der erzielten Farblosigkeit.

Bei der Berechnung der beobachteten Rechtsdrehung ist zu berücksichtigen:

- 1) Die vorgenommene Verdünnung des Harns durch die Biehlösung. Die beobachtete Drehung ist daher um den $\frac{1}{10}$ Theil zu erhöhen.
- 2) Die Länge des benutzten Beobachtungsrohres.
- 3) Die Art des benutzten Apparates.

a) **Saccharimeter nach SOLAI-VENTZER-SCHIBLER.** Beobachtungsrohr von 200 mm Länge. Jeder abgelesene Grad zeigt an, dass in 100 ccm der Zuckerlösung 0,32683 g reiner, wasserfreier Traubenzucker gelöst sind. Vergl. S. 775.

f) **Apparat nach LAURENT, WILD oder MITSCHERLICH.** Zur Berechnung dient die Gleichung $p = \frac{a \times 100}{53 \times l}$; in dieser Gleichung bedeutet p = die Gramm Traubenzucker in 100 ccm Lösung, a = die beobachtete Drehung, l die Länge des Beobachtungsrohres in Decimetern.

g) **Polaristrobometer von WILD.** Die in 100 ccm Harn enthaltenen Gramme Traubenzucker C ergeben sich nach der Gleichung

$$C = 1,8863 + \frac{a}{L}$$

In dieser Gleichung ist 1,8863 die Drehungskonstante des Traubenzuckers, L die Länge des Beobachtungsrohres in Decimetern, a der beobachtete Drehungswinkel.

d) **Bestimmung durch Gährung.** Es existiren hierfür mehrere Apparate. Bei Benutzung des Gährungssaccharometers von EICHEN (Fig. 187) fällt man in die kugelige Ausbuchtung des offenen Schenkels den mit einem Stöckchen reiner Presshefe (s. S. 1086) durchgeschüttelten, luftblasenfreien Harn, der nicht mehr als 1 Proc. Zucker enthalten darf (oder eine entsprechende Verdünnung des Harns), und lässt durch vorsichtige Neigung das Gemisch in den senkrechten Schenkel einfließen, so dass aus diesem alle Luft entweicht. Man lässt den Apparat bei Zimmertemperatur stehen. Nach etwa 20–24 Stunden liest man an der Skala die Menge der entwickelten Kohlensäure bez. den Procentsatz des Zuckers direkt ab. Die Ergebnisse sind nur ungefähre. — Das gleiche Princip ist zur Konstruktion zahlreicher anderer Gährungs-Saccharometer benutzt worden. Derjenige von LÖNNERUS, welcher den Zuckergehalt aus dem Druck erschliesst, welchen die entwickelte Kohlensäure auf eine Quecksilbersäule ausübt (ähnlich wie bei der Alkoholbestimmung mittels des Vaporimeters) macht den Anspruch, den Zuckergehalt des Harns vollständig genau anzugeben.

CAMPANI'S Lösung zum Nachweis der Glukose. Ist eine concentrirte Lösung von Bleiacetat, gemischt mit einer verdünnten Lösung von Kupferacetat. Diese Lösung wird von Glukose, nicht aber von Rohrzucker reducirt.

GESTELE'S Lösung. 27,45 g Kaliumferriocyanid, 25 ccm Natronlauge vom spec. Gewicht 1,34 werden mit Wasser auf 250 ccm aufgefüllt. Bei Erwärmung auf 80° C. wird diese Lösung durch Glukose entfärbt.

HAINES Lösung zum Nachweis der Glukose. Kupfersulfat 3,0, Kalihydrat 9,0, Glycerin 100,0, Wasser 600,0.

KNAPP'sche Lösung zum Nachweis und zur Bestimmung der Glukose. 10 g reines, trockenes Mercurcyanid werden in Wasser gelöst, mit 100 cem Natronlauge vom spec. Gewicht 1,145 vermischt und mit Wasser zu 1 Liter aufgefüllt. 40 cem dieser Lösung werden in der Hitze durch 0,1 g wasserfreien Traubenzucker reducirt, so dass im Filtrat durch Ammoniumsulfid Quecksilber nicht mehr nachweisbar ist.

OLIVER's Reagenspapier zum Nachweis von Zucker im Harn. Zwei Papiere, getrennt mit Natriumkarbonat, bez. mit Indigokarmin getränkt.

PIFFARD's Paste zur Harnuntersuchung auf Zucker. Besteht aus 1 Th. Kupfersulfat, 5 Th. Seignettesalz und 3 Th. Natronhydrat.

SOLDAIS's Lösung zum Nachweis der Glukose. 15 Th. Kupferkarbonat, 415 Th. Kaliumbikarbonat, 1400 Th. Wasser.

WATNE's Lösung zum Nachweis der Glukose. 2 Th. krystall. Kupfersulfat, 10 Th. Aetzkali, 10 Th. Glycerin, 200 Th. Wasser.

Glykosolvol. (Ein Antidiabeticum.) Besteht aus ca. 82 Th. Weizenmehl mit Schwefel, Milchsucker, Sennapulver, Fenchelpulver. (AUGERANT.)

Eiweiss. Jeder normale Urin enthält Spuren des zur Gruppe der Nucleoalbumine gehörigen Eiweisstoffes Mucin. Die bei pathologischen Zuständen im Harn vorkommende Eiweissart ist das Serumalbumin, neben welchem gewöhnlich auch noch Serumglobulin vorkommt. Ausserdem ist Rücksicht zu nehmen auf das Vorhandensein von Albumosen, Peptonen (Hämoglobin). Von einer eigentlichen Albuminurie kann aber nur die Rede sein beim Vorhandensein von Serumalbumin; auf dieses beziehen sich also die Angaben, falls von Eiweiss schlechthin gesprochen wird.

Qualitativer Nachweis. Es ist durchaus erforderlich, dass der Harn, mit welchem die nachfolgenden Proben angestellt werden, vollständig klar ist. Führt eine einfache Filtration nicht zu einem klaren Filtrate, so schüttelt man den Harn vor dem Filtriren mit Filtrirpapier-Brei an. Zusatzes von gebrannter Magnesia und Talksteinpulver sind nicht zu empfehlen, weil diese Eiweisse zurückhalten können. — In allen Fällen ist zunächst die Reaction des Harns, bez. des Filtrates festzustellen. Um die durch vorhandenes Mucin sich ergebenden Täuschungen zu vermeiden, säuert man den Harn mit Essigsäure schwach an und filtrirt nach dem Absetzen. Zu den Prüfungen auf Eiweiss verwendet man sodann das klare, mucinfreie Filtrat.

1) **Essigsäure-Kochprobe.** 10 cem des mit Essigsäure sehr schwach angesäuerten Harns werden zum Sieden erhitzt. Trübung oder Niederschlag zeigen das Vorhandensein von Serumalbumin und Serumglobulin an. — Man muss mit dem Zusatz von Essigsäure vorsichtig sein, da ein Zuviel derselben Eiweisse wieder auflöst.

2) **Essigsäure-Aussalprobe.** Man säuert 10 cem Harn stark mit Essigsäure an, fügt ein gleiches Volumen kalt gesättigter Kochsalz- oder Natriumsulfatlösung hinzu und erhitzt zum Sieden: Trübung oder Niederschlag rühren von Serumalbumin, Serumglobulin, auch Albumosen her. — Der Ueberschuss von Essigsäure schadet hier nicht, da in Neutralsalzen die Eiweisstoffe unlöslich sind. Sehr zu empfehlen.

3) **Salpetersäure-Probe.** 10 cem Harn werden zum Sieden erhitzt. Zur heissen Flüssigkeit giebt man — gleichgültig, ob ein Niederschlag entstanden war oder nicht — 20—30 Tropfen Salpetersäure. Eine bleibende Trübung oder ein bleibender flockiger Niederschlag zeigen Eiweiss an. Eine Trübung, welche beim Kochen des Harns allein eintritt, auf Zusatz von Salpetersäure aber verschwindet, rührt von Erdsphosphaten her. Eine von ausgeschiedenen Harzsäuren (nach Einnehmen von Copaiba-Balsam u. dergl.) herrührende Trübung würde durch Zusatz von Alkohol verschwinden.

4) **Hellmann'sche Probe.** Man schichtet auf 10 cem konc. (25 proc.) Salpetersäure vorsichtig 10 cem Harn. Eine deutliche Trübung an der Berührungsstelle beider Flüssigkeiten zeigt Serumalbumin und Serumglobulin an. Auftreten von farbigen Ringen ohne Trübung ist nicht auf Eiweiss zu deuten.

5) **BORDENKER's Probe.** Man versetzt 10 cem Harn mit 5—10 Tropfen Essigsäure bis zur stark sauren Reaction. Tritt jetzt schon eine Fällung ein (von Mucin oder Uraten), so filtrirt man ab. Zum klaren Harn oder Harnfiltrat setzt man nun 1—3 Tropfen frisch bereitete Ferrocyankaliumlösung (ein Ueberschuss ist zu vermeiden, weil er lösend auf Eiweiss wirkt). Trübung oder Niederschlag zeigen Serumalbumin, Serumglobulin, auch Albumosen an.

6) **SPIEGLEN's Probe.** Man giebt zu 10 cem des mit Essigsäure stark angesäuerten, und wenn hierdurch eine Trübung entsteht, filtrirten Harns vorsichtig einige Tropfen von SPIEGLEN's Reagens (s. weiter unten), so dass keine Mischung der Flüssigkeiten erfolgt. Bei Gegenwart von Eiweiss entsteht an der Berührungsstelle ein scharfer, weissler Ring. Empfindlichkeit 1 : 150 000.

7) **SPILLER's Reagens.** Hydragryi bichlorati corrosivi 8,0, Acidi tartarici 4,0, Aquae destillatae 200,0, Glycerini 30,0. Das Reagens ist theilhaft frisch zu bereiten.

8) **Roeh's Probe.** Man versetzt 10 cem Harn mit einigen Tropfen einer 20 procentigen Lösung von Salicylsulfosäure. Opalescenz, Trübung oder flockiger Niederschlag zeigen Anwesenheit von Eiweiss an.

9) **Pikrinsäure-Probe.** 10 cem des Harns werden mit 10 cem Essbach's Reagens (s. w. u.) versetzt. Sogleich oder nach einiger Zeit auftretende Trübung oder Fällung zeigt Serumalbumin, Serunglobulin, Albumosen und Pepton an.

Von den vorstehenden Proben halten wir die unter 2 angeführte Essigsäure-Ausfällprobe für eine der zuverlässigsten; ihr gleichwerthig ist die Salpetersäure-Probe. Beide zeigen echte Albuminurie an. Von den auf kaltem Wege anzustellenden Reaktionen ist die mit Ferrocyankalium + Essigsäure von grosser Schärfe und für alle Fälle ausreichend. Sie wird an Schärfe allerdings noch übertroffen durch die Reaktion nach Sennar.

Quantitative Bestimmung des Eiweiss. a) Gewichtsanalytisch. Man bringt 100 cem Harn in ein Becherglas, säuert sehr schwach (!) mit Essigsäure an und erhitzt das Becherglas 30 Minuten im siedenden Wasser. Erhält man eine grossflockige, sich gut absetzende Gerinnung von Eiweiss, so sind die Verhältnisse richtig getroffen. Ist die Gerinnung breiiformig, so ist der Harn zu eiweisreich, man verdünnt ihn sodann auf das 2—5fache und setzt den Versuch mit dem verdünnten Harn von neuem an. Wenn das Eiweiss in grossen Flocken abgeschieden ist, lässt man kurze Zeit heiss absetzen und filtrirt sodann durch ein bei 110° C. getrocknetes quantitatives (aschefreies) Filter (vor der Strahlpumpe mit untergelegtem Leinwandtuche). Man wäscht den Niederschlag nach einander mit heissem Wasser, Alkohol und Aether aus, und trocknet bei 110° C. bis zum konstanten Gewicht. Darauf versacht man Filter und Eiweiss im Platintiegel und zieht die erhaltene Asche des Eiweisses vom Gewicht des Eiweisses ab. — Man kann auch den ausgewaschenen Niederschlag (+ Filter) nach feucht in einen KJELDAHL'schen Zersetzungskolben bringen und den Stickstoff nach KJELDAHL (s. S. 484) bestimmen. Von der gefundenen Stickstoffzahl ist der auf das Filter entfallende Stickstoffbetrag abzuziehen. Der verbleibende Rest $\times 6,25$ giebt die Menge des vorhandenen Eiweisses an. Beide Methoden geben genaue Resultate.

Bestimmung nach Essbach. Reagirt der Harn sauer, so kann er direkt verwendet werden, im anderen Falle muss er mit Essigsäure schwach angesäuert und filtrirt werden. Ein „Albuminimeter“ genaues, graduirtes Rohr wird bis zur Marke U mit Harn gefüllt, dann fügt man bis zur Marke R von dem ESSBACH'schen Reagens hinzu, verschliesst das Rohr mit einem Stopfen und mischt den Inhalt, ohne zu schütteln, durch 10—12maliges Umkehren des Glases. Man stellt sodann bei Zimmertemperatur das Rohr in ein Gestell und liest nach 24 Stunden die Höhe der abgesetzten Eiweisschicht ab. Eine empirische Theilung giebt an, wie viel Eiweiss in 1000 Theilen Harn enthalten ist. Der zu untersuchende Harn darf nicht mehr als 0,4 Proc. Eiweiss enthalten und kein höheres spec. Gewicht als 1,008 besitzen, andernfalls ist er entsprechend zu verdünnen. Die Methode giebt keine absoluten Werthe, giebt aber für klinische Zwecke hinreichend brauchbare Vergleichswerte.



Fig. 189.
Essbach's Al-
buminometer.

Essbach's Reagens. Solutio Acidi picrenitrici (Münch. Ap.-V.). Man löst 10 g reine Pikrinsäure und 30 g reine krystall. Citronensäure in ca. 800 cem Wasser und füllt zu 1 Liter auf.

FÜHRBINGER's Eiweisssagens. Ist ein Gemenge von Quecksilberchlorid, Natriumchlorid und Citronensäure.

GOVKE's Lösung. (Eiweisssagens.) Ist eine Auflösung von Mercuricyanid in einem Ueberschuss von Kaliumjodid. Giebt, mit gelösten Eiweisverbindungen weisse Niederschläge.

Mann's Eiweisssagens. 1 Th. Karbolsäure, 1 Th. Essigsäure, 2 Th. Alkohol. Giebt in einer mit Salpetersäure oder Natriumsulfat versetzten eiweisshaltigen Flüssigkeit Niederschlag.

OLIVER's Eiweisssagens-Papiere. Sind Papiere mit folgenden Lösungen getränkt: 1) Pikrinsäure und Citronensäure. 2) Natriumwolframat und Citronensäure. 3) Kaliumquecksilberjodid und Citronensäure. 4) Zwei Papiere getrennt mit Kaliumferrocyanid und Citronensäure getränkt. Jedes dieser vier Papiere stellt ein selbständiges Reagens dar.

Rhodankali-Reagens auf Eiweiss. Mischung aus gleichen Theilen Rhodankalium und Bernsteinsäure.

STUTZ's Eiweisssagenskapseln. Enthalten die FÖRSTNER'sche Mischung (siehe vorher) in Gelatinekapseln.

TAKKERT'S Reagens auf Eiweiss. 3,39 Th. Kaliumjodid, 1,35 Th. Mercurjodid, 20 Th. Essigsäure, 10 Th. Wasser.

ZOUCHAS' Reagens auf Eiweiss. 10 Th. Rhodankalium, 100 Th. Wasser, 20 Th. Essigsäure.

Albumosen, Hemialbumosen, Propepton. Zum Nachweis versetzt man 60 cem Harn mit 30 cem gesättigter Kochsalzlösung, säuert mit Essigsäure stark an, erhitzt zum Kochen und filtrirt siedend heiss. Sind Albumosen zugegen, so wird das Filtrat beim Erkalten getrübt; ausserdem giebt das erkalte Filtrat beim Zusatz von wenigen Tropfen Kaliumferrocyanidlösung eine Trübung oder Fällung.

Pepton. 500 cem Harn werden mit 10 cem gesättigter (3) Natriumacetatlösung versetzt. Dann mischt man tropfenweise soviel Eisenchloridlösung hinzu, dass die Flüssigkeit blutroth erscheint, stumpft mit sehr verdünnter Natronlauge bis zur schwach sauren Reaction ab, kocht auf und filtrirt nach dem Erkalten. Im Filtrate darf jetzt weder Eisen noch Eiweiss vorhanden sein (Prüfung durch Schwefelammonium und durch die Salpetersäure-Kochprobe). Zum Filtrate fügt man 50 cem Salzsäure (von 25 Proc.) und unter Umrühren so lange von einer sauren Lösung von Phosphorwolframsäure (200 g Natriumwolframat und 120 g Natriumphosphat werden in 1000 cem Wasser gelöst; die Lösung wird mit 100 cem conc. Schwefelsäure versetzt) hinzu, als noch ein Niederschlag entsteht. Diesen filtrirt man ab und wäscht ihn mit 5procentiger Schwefelsäure. Der noch feuchte Niederschlag wird mit einem Ueberschuss von festem Barthydrat verrieben und nach Zusatz von Wasser schwach erwärmt; bis die Grünfärbung in Gelb übergegangen ist, schliesslich wird filtrirt. Aus dem Filtrat fällt man den Baryt durch einen kleinen Ueberschuss von Schwefelsäure, dann engt man das Filtrat ein, macht es mit Natronlauge stark alkalisch und giebt tropfenweise dünne (1:40) Kupfersulfatlösung hinzu. Bei Anwesenheit von Pepton tritt rosa bis violette Färbung auf. Enthält der Harn Much, so entfernt man dies durch Zugabe einer kleinen Menge von Weinsig.

Mucin. Schleimstoff. Jeder normale Harn enthält geringe Mengen von Mucin; bei gewissen Krankheiten aber ist die Menge des gelösten Mucins vermehrt. Zum Nachweis des Mucins wird der mit Wasser verdünnte und klar filtrirte Harn in der Kälte mit Essigsäure deutlich angesäuert. Bei Anwesenheit von Schleimstoff tritt eine deutliche Fällung auf, die durch Uebersättigen der Flüssigkeit mit Kali- oder Natronlauge verschwindet, durch Ansäuern mit Essigsäure aber wieder zum Vorschein gebracht wird.

Acetessigsäure. Diacettsäure. Wegen des leichten Zerfalles der Acetessigsäure ist es wichtig, dass der frisch entleerte Harn untersucht wird. Zu 10–15 cem des frisch gelassenen Harns setzt man tropfenweise verdünnte neutrale Eisenchloridlösung. Bei Anwesenheit von Acetessigsäure tritt bordeauxrothe Färbung ein, die auf Zusatz verdünnter Schwefelsäure sofort verschwindet. — Es ist zu beachten, dass gleiche oder ähnliche Färbungen im Harn auch nach dem Gebrauch von Arzelmitteln (Antipyrin, Salicylsäure etc.) auftreten. Kocht man Acetessigsäure enthaltenden Harn, so tritt die Reaction alsdann nicht mehr ein, während das Kochen auf das Eintreten der Reaction bei den genannten Mitteln keinen Einfluss ausübt.

Aceton. Enthält der Harn relativ viel Aceton, so füllt er durch obartigen Geruch auf: Man versetzt 100 cem Harn mit 2 cem 30procentiger Essigsäure, destillirt unter guter Kühlung (1) 70 cem ab und prüft das Destillat in folgender Weise: a) Man versetzt einen Theil mit einer Lösung von Jod-Jodammonium und soviel Ammoniak, dass nach einigem Stehen Entfärbung eintritt. Ausscheidung von Jodoform zeigt Aceton an. (Nähme man Jodjodkalium und Natronlauge, so würde auch mit Alkohol Jodoformbildung erfolgen.) (Gussma.) — b) Man versetzt 10 cem des Destillates mit 5–6 Tropfen frisch bereiteter Nitroprussidnatriumlösung und macht mit Natronlauge deutlich alkalisch. Bei Anwesenheit von Aceton färbt sich die Flüssigkeit rubinroth und verbleibt allmählich nach Gelbroth. Säuert man jetzt mit Essigsäure an, so entsteht karminrothe bis purpurrothe Färbung, welche nach längerer Zeit durch Violett in Blau übergeht. (Lazar's Acetonprobe.)

EBERLEICH'S Diazoreaktion. 10 cem Harn werden im Probirglase mit 10 cem EBERLEICH'S Reagens und 2,5 cem Ammoniakflüssigkeit (10 Proc.) durchgeschüttelt. Bei gewissen fieberhaften Krankheiten entstehen gelbrothe bis rothe Färbungen der Flüssigkeit, welche sich besonders deutlich an der Färbung des Schaumes beobachten lassen. Im Befunde bezeichnet man die Färbungen als: eigelb, orange, rothorange, karminroth, scharlachroth.

EBERLEICH'S Diazoreagens. A. Sulfaniläure 5,0, Salzsäure (von 25 Proc.) 50,0, destillirtes Wasser 1000,0. B. Natriumnitrit 0,5, destillirtes Wasser 100,0. Zum Gebrauche mischt man 50 cem von A mit 5 cem von B.

Indican. Indigobildende Substanz. Dunkle Harnen müssen vorher durch vorsichtigen Ausfällen mit Eisessig entfärbt, Eiweiss enthaltende durch Aufkochen (event. unter Zusatz von wenig Essigsäure vom Eiweiss befreit werden). Man mischt 10 cem Harn mit 10 cem Salzsäure (von 25 Proc.), giebt 3 cem Chloroform zu und schüttelt unter allmählichem Zusatz weniger (5) Tropfen Chlorkalklösung (5:100) durch. Bei Anwesenheit von Indican wird das Chloroform und die darüber stehende Flüssigkeit blau gefärbt. Cave: Erwärmen und Ueberschuss von Chlorkalklösung. Identificirung des Indigo durch spektralanalytische Untersuchung der Chloroformlösung (s. S. 617).

Gallenfarbstoffe. Harn, welche Gallenfarbstoff enthalten, geben deutlich gelben Schaum! a) **Gammie's Probe.** Man bringt in ein Spitzglas 10 cem reine Salpetersäure, der etwa 10 Tropfen rauchende Salpetersäure zugemischt sind, und schichtet mit einer Pipette vorsichtig 10 cem des Harns auf. Bei Anwesenheit von Gallenfarbstoff entsteht an der Berührungsstelle ein smaragdgrüner Ring, der allmählich höher steigt, an der unteren Grenze aber nach und nach ein blauer, violettrother oder gelber Ring. Beweisend ist nur der grüne Ring. — b) Nach **HUPPERT-JOLLE.** Man giebt in einem Glasstöpsel-Cylinder 50 cem Harn, etwa 10 Tropfen Salzsäure von 10 Proc., dann Baryumchloridlösung im Ueberschuss, 5 cem Chloroform und schüttelt kräftig durch. Nachdem Niederschlag und Chloroform sich abgesetzt haben, pipettirt man beide ab, bringt sie in ein Reagenzglas und lässt das Chloroform im Wasserbade verdunsten. Lässt man dann an der Wandung des Reagenzglases vorsichtig 2—3 Tropfen Salpetersäure (welche etwas rauchende Salpetersäure enthält) hinabfließen, so tritt smaragdgrüne Färbung auf.

Oxalsäure ist im Harn Gesunder stets in geringen Mengen vorhanden; eine Steigerung erfolgt bei gewissen pathologischen Zuständen (Oxalurie).

Bestimmung. 500 cem Harn werden mit einem Ueberschuss von Calciumchloridlösung (1:10) versetzt und mit Ammoniak alkalisch gemacht. Man filtrirt nach dem Absitzen ab, vertheilt den ausgewaschenen Niederschlag mit Wasser und säuert deutlich aber nicht zu stark mit Essigsäure an. Nach 24-stündigem Stehen filtrirt man ab, wäscht aus, löst den Niederschlag auf dem Filter in warmer verdünnter Salzsäure, wobei Harnsäure zurückbleibt, dann macht man das Filtrat mit Ammoniak ammoniakalisch und bestimmt den ausgeschiedenen Kalk als Calciumoxyd.

$\text{CaO} \times 1,6071 = \text{wasserfreie Oxalsäure } \text{C}_2\text{O}_4\text{H}_2$.

Blut und Blutfarbstoff. Man unterscheidet Hämoglobinurie, wenn nur Blutfarbstoff und Hämaturie, wenn auch noch Blutkörperchen im Harn zugegen sind. Jeder bluthaltige Harn enthält auch zugleich Eiweiss, jeder Blutkörperchen enthaltende enthält natürlich auch Blutfarbstoff.

a) **HENSEN'sche Probe.** Zu 10 cem Harn giebt man 3 cem Natronlauge. Bei Gegenwart von Blut(farbstoff) sind die auffallenden Erdphosphate röthlich gefärbt. Nicht beweisend, lediglich Vorprobe.

b) **ALMEN's Probe.** Man schüttelt 5 cem altes, verharbtes Terpentinöl mit 5 cem frisch bereiteter Guajakharz-Tinktur (1:100) bis zur Emulsionsbildung und fügt den sauren, bez. mit Essigsäure angesäuerten Harn hinzu. Nicht rasch verschwindende blaue Färbung deutet auf Blut. Nicht beweisend, da auch Eiter und Oxydationsmittel Blaufärbung hervorrufen.

c) Man dunstet etwas Harn ein und versucht mit dem Rückstände die **TEICHMANN'schen** Krystalle herzustellen; s. S. 811. — Ist wenig Blut vorhanden, so fällt man 50 cem des Harns mit Gerbsäure, wäscht den Niederschlag aus und benutzt ihn zur Darstellung der **TEICHMANN'schen** Krystalle. Das Auftreten der letzteren ist beweisend für Blut.

d) **Spektroskopisch.** Man untersucht den Harn in passender Verdünnung vor dem Spektroskop ohne und mit Zusatz von Reduktionsmitteln und kann dabei nicht blos die Anwesenheit von normalem Blut, sondern auch von Umwandlungsprodukten desselben absolut sicher nachweisen (s. S. 812).

e) **Mikroskopisch.** Der Nachweis von Blutkörperchen ist nur mit Hilfe des Mikroskopes möglich. Man untersucht bei 300—500facher linearer Vergrößerung den Harn, den Bodensatz und namentlich auch dunkle Gerinnsel. Sind Blutkörperchen vorhanden, so muss auch Blutfarbstoff zugegen sein.

Harn-Sedimente. Die Untersuchung derselben erfolgt vorzugsweise durch das Mikroskop und ist wegen der erforderlichen histologischen Vorkenntnisse im allgemeinen Aufgabe des Arztes. Indessen wird sich der Apotheker über die wichtigeren und häufiger vorkommenden Bestandtheile der Harnsedimente zu unterrichten haben. — Wichtig ist zunächst, ob der Harn klar sedimentirt wird und erst beim Stehen einen Bodensatz bildet, oder ob er schon trübe die Blase verlässt. (Feststellung der Reaction!) — Zur Untersuchung des Sedimentes lässt man den Harn in einem Spitzglase absetzen, giebt die klare Flüssigkeit zum grössten Theile ab, bringt mittels einer Pipette Theile des Bodensatzes auf einen Objektträger, legt ein Deckglas auf und untersucht bei etwa 300facher linearer Vergrößerung. Wo eine Centrifuge zur Verfügung steht, unterwirft man dem Harn auch

dem Centrifugiren. Gewöhnlich theilt man die Bestandtheile der Harn-Sedimente in 20 nichtorganisirte und organisirte.

Nichtorganisirte. 1) Ist der Harn trübe, so erwärmt man ihn auf etwa 80° C.; löst sich eine vorhandene Trübung auf, so besteht sie wahrscheinlich aus harnsauren Salzen. Freie Harnsäure löst sich beim Erwärmen nicht wieder auf.

Saures harnsaures Natrium. Amorpher, feinkörniger, grünllicher Niederschlag häufig durch mitgerissenen Farbstoff röthlich gefärbt, besonders in concentrirten, sauren Harnen. Löst sich beim Erwärmen auf und erscheint beim Erkalten wieder (Fig. 190).

Saures, harnsaures Ammon. In ammoniakalischen, gährenden Harnen. Kugelige Aggregate mit stacheligen Fortsätzen, stellen die sog. „Stechapfelform“ dar (Fig. 191).



Fig. 190.
Saures harnsaures
Natrium.



Fig. 191.
Saures harnsaures
Ammon (Stechapfelform).

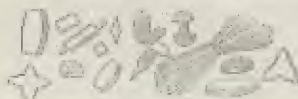


Fig. 192.
Harnsäure in Weinsäure,
Bündeln und Dumb-bells.



Fig. 193.
Calciumoxalat
(Briefkassettform).

Harnsäure. Scheidet sich meist aus sauren, concentrirten Harnen ab. Durch gelbe bis gelbrothe Färbung und sandiges Aussehen gekennzeichnet. Unter dem Mikroskop (50–100fache Vergrößerung) gelbliche wasserartige Krystalle, theilweise auch Hantelformen (Dumb-bells). Prismen und zu Bündeln vereinigte Stäbe darstellend. Chemischer Nachweis durch die Murexidreaktion (Fig. 192). Zusatz von Natronlauge löst die Krystalle sofort, auf Zusatz von Salzsäure erscheinen sie alsdann wieder.

Calciumoxalat, in schwach sauren oder in alkalischen Harnen. Ist unter dem Mikroskop durch die oktaedrische Form (Briefkassettform) der Krystalle leicht erkennbar. Unlöslich in Essigsäure, löslich in Salzsäure (Fig. 193).

Magnesium-Ammoniumphosphat (Tripelphosphat). Nur in ammoniakalischen Harnen. Gewöhnlich in der Form der „sargdeckelförmigen“ Krystalle im Boden-



Fig. 194.
Ammonium-Magnesium-
phosphat (Sargdeckelform).

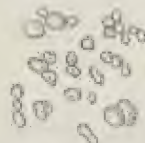


Fig. 195. Calciumkarbonat
(Sphäroidel).

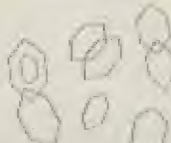


Fig. 196.
Cystin.



Fig. 197.
Leucin.

satze vorhanden. In dem auf solchen Harnen befindlichen irisirenden Häutchen unregelmäßige Schollen bildend. Leicht löslich in Essigsäure (Fig. 194).

Calciumphosphat. In ammoniakalischen, gährenden Harnen. Bedeckt den Harn meist als irisirendes Häutchen.

Calciumkarbonat. Scheidet sich gewöhnlich in Sphäroiden aus, die zur Form des Arragonits gehören. Verhältnissmässig selten (Fig. 195).

Cystin. Krystallisiert in farblosen, sechseckigen Tafeln. Löslich in Salzsäure, in Alkalien, Ammoniak, unlöslich in Essigsäure (Fig. 196).



Fig. 198. Tyrosin.



Fig. 199.
Hippursäure.



Fig. 200.
In Hotha Blackkörperchen
(Krypthogamien).
In Hothakörperchen
400fach. 10x. Vergrößerung.

Leucin. Ist ein Sediment in Form von gelblichen Kugeln oder Kollen mit concentrischer Streifung, dem harnsauren Ammon ähnlich (Fig. 197). Unlöslich in Aether und in Salzsäure.

Tyrosin. Krystallisiert in feinen Nadeln, die sich zu sternförmigen, büschelförmigen und garbenartigen Gebilden zusammenlegen (Fig. 198). Unlöslich in Essigsäure, löslich in Ammoniak und in Salzsäure.

Hippursäure. Scheidet sich im Sediment nur selten aus und zwar in rhombischen Prismen oder Nadeln (Fig. 199). Unlöslich in Essigsäure, löslich in Ammoniak; giebt nicht die Murexidreaktion.

Organisirte.

Erythrocyten. Rothe Blutkörperchen. Treten im Harn meist einzeln auf, nur bei grösseren Blutungen erscheinen sie geldrollenförmig zusammengelagert. Kreisrunde, blasse Scheiben mit Delle, ohne Kern; sie werden durch Zusatz von 2procentiger Essigsäure bis zum Unsichtbarwerden aufgehellt. Häufig zeigen sie auch gezackte Ränder (sog. Stechapfelform) (Fig. 200). — S. auch Sangui, S. 813.

Leukocyten. Haben keine bestimmte Gestalt, da sie durch die Kontraktivität ihres Protoplasmas die Form verändern. Meist runde, blasser Bläschen von wechselnder Grösse. Sie färben sich auf Zusatz von Jodjodkalium mahagonibraun und kommen in kleinerer Menge im Schleim, in grösserer Menge im Eiter vor.

Eiterkörperchen. Vereinzelt fast in jedem Harn vorhanden, in grösserer Menge bei entzündlichen Processen der Harnwege. Blasser, stark lichtbrechende, runde, bisweilen auch gezackte Scheiben von etwa doppelter Grösse wie die rothen Blutkörperchen. Auf Zusatz von 2procentiger Essigsäure treten deutlich ein bis mehrere Kerne heraus. Diese Kerne sind besonders leicht durch Färben mit Anilinfarben zu erkennen. — Versetzt man das Sediment (!) von eiterhaltigem Harn mit Kalilauge, so entsteht beim Umrühren eine durchsichtige, fadenziehende Masse, bei wenig Eiter eine schleimige Flüssigkeit (Dowse'sche Eiterprobe). Jeder eiterhaltige Harn enthält auch Eiweiss.

Epithelzellen. Vereinzelt Epithelzellen sind in jedem Harn vorhanden. Von welchen Organen die Epithelzellen herrühren, dies zu bestimmen ist bisweilen möglich, bisweilen schwierig, bisweilen unmöglich. Jedenfalls ist dieser Theil der Untersuchung einem medicinisch (bez. histologisch) gebildeten Sachverständigen zu überlassen (Fig. 201).



Fig. 201. Epithellen der Harnwege. a Nierenbecken, b Harnleiter, c Harnblase, d Ausfüh- rungsang der Vorsteherdrüse. 250fache Harnsäure Ver- grösserung. Nach Lechnantz.



Fig. 202.



Fig. 203.

Harncylinder. Walzenförmige Gebilde von verschiedener Länge und Dicke, die namentlich im Harn Nierenkranker auftreten. Man unterscheidet drei Arten dieser Cylinder.

a) **Hyaline Harncylinder** (Fig. 202 A). Homogen, glashell, meist gerade, seltener leicht gebogen, von verschiedener Länge und Breite. Um diese Gebilde leicht zu sehen

bez. zu finden lässt, man zu dem Präparate etwas Jodjodkaliumlösung zussäuen, wodurch sie braunroth gefärbt werden.

b) Granulirte Harncylinder (Fig. 202 g, Fig. 203 g). Sie unterscheiden sich von den hyalinen Cylindern dadurch, dass sie gekörnt sind, und zwar kann diese Granulirung fein oder grob sein. Auch die aus Blutkörperchen oder aus Epithelzellen der Nierenkanäle gebildeten Cylinder werden unter die granulirten als besondere Abarten gerechnet.

c) Wachartige Cylinder (Fig. 202, w). Die seltenste Form der Harncylinder, den hyalinen Cylindern nicht unähnlich, aber durch ihr durchscheinendes Gefüge sowie die scharfen, stark lichtbrechenden Umrisse zu unterscheiden. Wachartige Cylinder zeichnen sich meist durch ihre grosse Breite aus. Sie sind in der Regel gegen Säuren, welche die hyalinen Cylinder verschwinden lassen, sehr widerstandsfähig.

Wer Harnuntersuchungen nach dieser Richtung hin auszuführen gedenkt, sollte sich vorher von einem mikroskopisch geschulten medicinischen Sachverständigen über diese Cylinder genau unterrichten lassen.

Spermatozoen, Samenthierchen. Man untersucht auf diese entweder im Sediment selbst oder in einem gefärbten Trockenpräparat dasselben (s. S. 1096).

Untersuchungen von Harnkonkrementen und Harnsteinen.

Loewson giebt folgenden kurzen Gang zur Analyse derselben an: Man verbrennt das Steinspulver auf dem Platinblech; A. Es hinterlässt keinen oder nur einen minimalen, glühbeständigen Rückstand. B. Es wird wenig geschwärzt und hinterlässt einen mehr oder weniger reichlichen glühbeständigen Rückstand.

A. Der Stein besteht ganz oder zum grössten Theil aus organischer Substanz und hinterlässt beim Glühen keinen oder nur einen minimalen Rückstand.

Man verdampft das Pulver mit Salpetersäure und fügt nach dem Erkalten Ammoniak hinzu.

Es entsteht eine purpurrothe Färbung, die auf Zusatz von Kalilauge in Violett übergeht. (Harnsäure, als solche oder als Urate.)	Die ursprüngliche Substanz (Konkre- tion) wird mit Kali- lauge erwärmt.	Sie entwickelt keinen Geruch nach Ammoniak.	Harnsäure, Harnsaures Ammon.
		Sie entwickelt Geruch nach Ammoniak.	

Es entsteht keine Färbung des Rückstandes, doch wird dieser auch Zusatz von Kalilauge gelbroth.

Der Rückstand wird weder durch Kalilauge noch durch Ammoniak gefärbt. Die ursprüngliche Probe ist löslich in Ammoniak; diese Lösung hinterlässt beim Verdunnen sechsseitige Krystalle.

Es entwickelt sich beim Glühen der Geruch nach verbrennendem Horn; die Probe ist löslich in Kalilauge. Diese Lösung wird durch einen Ueberschuss von Salpetersäure wieder gefällt.

Die Probe erweicht in der Wärme, schmilzt unter Erhitzen unter Entwicklung eines aromatischen Geruches, das Pulver ist in Aether löslich.

Das Steinspulver entwickelt beim Erhitzen purpurrothe Dämpfe und ein dunkelblaues, krystallinisches Sublimat, welches in konc. Schwefelsäure mit blauer Färbung löslich ist.

B. Der Stein wird beim Erhitzen nur wenig geschwärzt und hinterlässt einen mehr oder weniger reichlichen Glührückstand.

I. Die Probe zeigt, mit Salpetersäure und Ammoniak behandelt, die Murexidreaktion; sie deutet auf Urate.

Der Glührückstand wird mit Wasser behandelt.

Der Glührückstand löst sich; die Lösung reagirt alkalisch.	Mit einem Tropfen Salzsäure neutralisirt und mit Platinchlorid versetzt, entsteht ein gelber Niederschlag.	Kalium.
	Die farblose Flamme des Gasbrenners wird gelb gefärbt.	

Der Glührückstand ist im Wasser kaum löslich; die Lösung ist nur schwach alkalisch. Dagegen löst sich der Glührückstand in Essigsäure.	Es entsteht in der essigsauren Lösung auf Zusatz von Ammoniumoxalat ein weisszer, krystallinischer Niederschlag.	Calcium.
	Es entsteht durch Ammoniumoxalat kein Niederschlag; dagegen entsteht auf Zusatz von Ammoniak, Ammoniumchlorid und Natriumphosphat ein krystallinischer Niederschlag von Ammoniummagnesiumphosphat.	

II. Die ursprüngliche Probe zeigt die Murexidreaktion nicht.

Man behandelt die ursprüngliche Substanz mit verdünnter Salzsäure: Sie löst sich unter Aufbrausen: $\left\{ \begin{array}{l} \text{Calciumkarbonat.} \\ \text{Magnesiumkarbonat.} \end{array} \right.$

Die Substanz löst sich in Salzsäure ohne Aufbrausen. Man glüht die ursprüngliche Substanz bei dunkler Rothgluth und löst auf's neue durch Auflösen in verdünnter Salzsäure.

Es erfolgt nunmehr Lösung des Glührückstandes in Salzsäure unter Aufbrausen: Calciumoxalat.							
Es erfolgt kein Aufbrausen, man glüht im Tiegel.	<table border="0"> <tr> <td style="vertical-align: middle;">Die Probe schmilzt; der ursprüngliche Stein, mit Kalilauge behandelt</td> <td style="vertical-align: middle;">entwickelt Ammoniak,</td> <td style="vertical-align: middle;">Ammonium-Magnesium-phosphat.</td> </tr> <tr> <td style="vertical-align: middle;">Die Probe schmilzt beim Glühen nicht und besteht aus</td> <td style="vertical-align: middle;">entwickelt kein Ammoniak.</td> <td style="vertical-align: middle;">Sekundäres Calcium-phosphat. Tertiäres Calcium-phosphat.</td> </tr> </table>	Die Probe schmilzt; der ursprüngliche Stein, mit Kalilauge behandelt	entwickelt Ammoniak,	Ammonium-Magnesium-phosphat.	Die Probe schmilzt beim Glühen nicht und besteht aus	entwickelt kein Ammoniak.	Sekundäres Calcium-phosphat. Tertiäres Calcium-phosphat.
Die Probe schmilzt; der ursprüngliche Stein, mit Kalilauge behandelt	entwickelt Ammoniak,	Ammonium-Magnesium-phosphat.					
Die Probe schmilzt beim Glühen nicht und besteht aus	entwickelt kein Ammoniak.	Sekundäres Calcium-phosphat. Tertiäres Calcium-phosphat.					

Zufällige Harnbestandtheile.

Quecksilber. Man dampft 1 Liter Harn auf 250 ccm ein, fügt 3–4 g reines, frisches Cyanallium hinzu und erhitzt $\frac{1}{2}$ Stunde bei 60–70° C. Dann filtrirt man und bringt in das braune Filtrat 2–3 Streifen dünnes Kupferblech von je 10 □ Fläche. Die Streifen sind vorher durch Abreiben mit Sand und Ammoniaklösung fettfrei zu machen und hierauf mit verdünnter Schwefelsäure blank zu ziehen. Man digerirt sie 2–3 Stunden bei 60–70° C. mit dem Filtrat, spült sie dann mit Wasser, Alkohol und Aether und trocknet sie an der Luft. Sind sie nicht deutlich verquirlt, so zerschneidet man sie und glüht sie in einem schwarz schmelzbaren Rohr, das an einer Seite zu einer Kugel aufgeblasen und an der anderen Seite zu einer Kapillare ausgezogen ist. Bei Anwesenheit von Quecksilber zeigt sich ein grauer Belag von Quecksilberkügelchen. Nach Betrachtung mit der Lupe schneidet man das Rohr auf und bringt es in eine Jod-Atmosphäre. Nach Verlauf mehrerer Stunden hat sich der graue Belag in gelbrothes Mercurijodid verwandelt.

Karbonsäure. Karbolsäure ist in der Regel dunkel gefärbt. Man mischt 100 bis 200 ccm Harn mit 10–20 ccm verdünnter Schwefelsäure und destillirt ab. Das Destillat giebt mit wenig Ferrichloridlösung (stark verdünnter) violette Färbung. Mit einem Ueberschuss von Bromwasser versetzt, giebt es weisse, spissige Krystalle von Tribromphenol.

Salicylsäure. Der mit verdünnter Schwefelsäure angesäuerte Harn wird mit einer Mischung aus gleichen Volumen Aether und Petroläther ausgeschüttelt. Der beim Verdunsten der ätherischen Schicht hinterbleibende Rückstand wird mit Natriumkarbonatlösung aufgenommen und diese Lösung 2–3mal mit Aether ausgeschüttelt. Man säuert die wässrige Lösung alsdann mit verdünnter Schwefelsäure an und schüttelt sie wiederum mit Aether aus. Der nach dem Verdunsten des Aethers hinterbleibende Rückstand giebt mit stark (!) verdünnter Ferrichloridlösung violettbraune Färbung, falls Salicylsäure zugegen ist.

Jodverbindungen. Der Regel nach hat man nur auf unorganische, bisweilen aber auch auf organische Jodverbindungen Rücksicht zu nehmen. A) Unorganische. 15–20 ccm Harn werden mit 0,5–1,0 ccm rauchender Salpetersäure versetzt und mit 2–3 ccm Chloroform ausgeschüttelt. Violettfärbung des Chloroforms zeigt Jod an. Sollen geringe Mengen Jod nachgewiesen werden, so ist eine grössere Harnmenge anzuwenden und durch Eindampfen zu konzentriren. Sind indikanartige Substanzen zugegen, so erwärmt man, um diese zu zerstören, mit etwas mehr Salpetersäure. Chlorwasser an Stelle der Salpetersäure anzuwenden, ist nicht zu empfehlen. B) Organische. Man dampft 100 ccm Harn unter Zusatz von 5 ccm Natronlauge im Silbertiegel zur Trockne, zerstört durch Erhitzen bei Rothgluth, zieht die Schmelze mit Wasser aus, filtrirt, säuert das Filtrat mit verdünnter Schwefelsäure an, fügt einige Tropfen rauchende Salpetersäure zu und schüttelt mit Chloroform aus. Violettfärbung des letzteren zeigt Jod an. Auf organische Jodverbindungen darf man nur schliessen, wenn die Methode B) positives und A) negatives Ergebnis liefert.

Nachweis der Tuberkel-Bacillen im Sputum.

Auf einem spiegelblanken Deckglaschen, welches in eine Schieber-Pincette eingeklemmt ist, wird eine kleine Menge des zu untersuchenden Sputums mit Hilfe der Platinnadel fein ausgestrichen. Nachdem es lufttrocken geworden ist, wird es (Präparatseite nach oben) dreimal langsam durch die Flamme gezogen. Nach dem Erkalten giebt man auf die präparierte Seite Kalcholfuchsinlösung, so dass das Glas schwappend voll ist. Hierauf erwärmt man das die Kalcholfuchsinlösung tragende Glas über einem Mikrobrenner (Spargbrenner), bis Blasen aufsteigen, legt es eine Minute bei Seite, und spült abdem mit Wasser die Färbelösung ab. Hierauf bewegt man das Glas in einer Mischung von 1 Vol. 20proc.

Salzsäure und 2 Vol. Wasser so lange, bis die Präparatenschicht nur kaum noch roth gefärbt erscheint (Bruchtheile einer Minute). Dann spült man mit Wasser ab, gießt eine gesättigte und filtrirte Lösung von Methylenblau auf und spült diese nach 2–3 Sekunden Einwirkungsdauer mit Wasser vollständig wieder ab. Dann wischt man das Deckgläschen auf der nicht präparirten Seite trocken, trocknet die präparirte Seite durch vorsichtiges Erwärmen über einer Flamme und betrachtet das in verdünntes Glycerin eingebettete Präparat mit homogener (Oel-) Immersion. Die Tuberkel-Bacillen präsentieren sich als feine, rothgefärbte Stäbchen, das übrige Gewebe ist blau gefärbt. — Will man Dauerpräparate aufbewahren, so bettet man die Präparate nach dem Trocknen in Kanadabalsam ein.

Sind in einem Sputum Tuberkel-Bacillen vorhanden, so wird man diese bald finden. Dagegen darf man ein Sputum erst dann für tuberkelfrei erklären, nachdem in mindestens zwölf Präparaten be sorgfältiger Durchsichtung Tuberkel-Bacillen nicht gefunden worden sind.

Karbolfuchsin. Fuchsin 1,0, Alkohol 10,0, Karbolwasser (5 procentig) 100,0. Ist etwa alle 4 Wochen frisch zu bereiten.

Verbesserte Methode. Man streicht die Präparate auf Deckgläschen aus und fixirt sie nach dem Trocknen an der Luft durch dreimaliges Durchziehen durch die Flamme. Alsdann erhitzt man in einem Schälchen konc. Karbolfuchsinlösung (100 cem Karbolwasser von 5 Procent + 10 cem gesättigte alkoholische Fuchsinlösung) bis zum Dampfen. In der heissen Flüssigkeit lässt man das Deckglas 2–3 Minuten. Dann nimmt man es heraus, bewegt es $\frac{1}{2}$ Minute in Korallin-Methylenblau (1 Th. Korallin in 100 Th. absolutem Alkohol gelöst, die Lösung mit Methylenblau gesättigt, dann 20 Th. Glycerin hinzugesetzt) hin und her, spült mit Wasser ab und trocknet die nicht präparirte Seite mit Filtrirpapier, die präparirte Seite vorsichtig über der Flamme und untersucht wie vorher. Diese Färbungsmethode soll keine Verwechslung der Tuberkel-Bacillen mit anderen Bacillen zulassen.

Nachweis der Gonokokken im Trippereriter. Der Eiter wird möglichst dünn und gleichmässig auf einem spiegelblanken Objektträger ausgestrichen, unter einer Glahocke lufttrocken gemacht und durch dreimaliges Durchziehen durch die Flamme fixirt (vergl. Tuberkel-Bacillen, s. oben). Die Präparate kommen mindestens 10 Minuten lang in konc. alkoholische Eosinlösung, dann werden sie herausgenommen, schräg gehalten, so dass das Eosin abläuft, und direkt (ohne vorheriges Abspülen) in eine konc. alkoholische Methylenblaulösung eingetaucht, sofort wieder herausgezogen und so rasch wie möglich mit Wasser abgespült. — Die Blaufärbung erfolgt durch einmaliges, rasches Eintauchen in die Methylenblaulösung, längere Einwirkung gefährdet den Erfolg.

Das so gefärbte Präparat wird in Wasser oder Glycerin betrachtet, die Gonokokken, ebenso wie alle anderen vorhandenen Spaltpilze — so z. B. besonders häufig die in Perlschnurketten liegenden Streptokokken — sind blau, die Zellen (abgesehen von den grossen, gleichfalls blaugefärbten Zellkernen, die aber nicht verwechselt werden können) sind roth gefärbt. — Als Gonokokken anzusehen sind nur innerhalb der Zellen liegende, meist in grosser Zahl darin vorhandene Kokken, welche häufig die bekannte Sackform haben, d. h. zu zweien beisammenliegen und an der Berührungslinie hohlenförmig etwas eingebuchtet sind.

Bei Anwendung der GRAM'schen Färbung (8 Minuten lange Einwirkung konc. Methylviolettlösung, Abspülen, 2 Minuten lange Einwirkung officineller Jodtinktur, Waschen mit 60 proc. Alkohol, bis dieser ungefärbt abläuft) sollen die Gonokokken ihre Färbung verlieren, doch ist dies Merkmal nicht durchaus sicher.

Man hüte sich, bei Gonokokken-Untersuchungen Eiter in das Auge zu bekommen.

Nachweis von Sperma. Das männliche Befruchtungssecret (der sog. Samen) ist durch das Vorhandensein besonderer Organismen, der Spermatozoiden oder Spermatozoen, Samenfäden, charakterisirt. Nur das Auffinden intakter Spermatozoen ist be-

weisend für das Vorhandensein von Sperma. In der Regel werden Zeugstoffe zur Untersuchung auf Sperma eingelebert, und zwar ist dieses gewöhnlich schon eingetrocknet. Man sucht absondern solche Stellen aus, welche durch Steifigkeit, Rötterung u. s. w. Aehnlichkeit mit den jedem männlichen Erwachsenen bekannten Spermatissen haben, und schneidet etwa Markstück grosse Partien aus. Diese befeuchtet man mit Wasser und legt sie 2 bis 3 Stunden in eine feuchte Kammer.

a) Vorprüfung. Nach FLORENZ. Man presst die befeuchteten Zeugstücke über einem Objektträger aus (oder man verwendet abgeschabte Massen, die man auf den Objektträger gebracht und befeuchtet hatte), so dass man einen Tropfen Flüssigkeit auf dem Objektträger hat, oder man drückt die gequollenen Zeugstücke gegen den Objektträger, so dass kleine Mengen der ge-



Fig. 204. Spermatozoa. a u. b 3-fach linare Vergrößerung.
a) intakt, b) Schwanz, c) stark zergritten

quellenen Substanz auf diesem haften bleiben. Dann giebt man einen Tropfen Wasser zu, deckt ein Deckglas auf und legt unter das Mikroskop. Hierauf lässt man von der Seite unter das Deckglas einen Tropfen gesättigter (1) Jodjodkaliumlösung zufließen und beobachtet nun bei ca. 100facher Vergrößerung besonders an der Stelle, wo die beiden Flüssigkeiten in einander diffundiren. Ist Sperma zugegen, so sieht man in der genannten Zone, nicht aber da, wo die konzentrierte Jodlösung sich befindet, prachtvoll ausgebildete, schwarzbraune Krystalle massenhaft auftreten, welche den Trichmann'schen Krystallen ähnlich sehen. Das Auftreten dieser Krystalle macht zwar das Vorhandensein von Sperma wahrscheinlich, aber absolut beweisend ist es nicht.

b) Prüfung. Man drückt das feuchte Zeugstück (s. oben) mit beiden Seiten auf einen Objektträger, so dass auf diesem Theile der gequollenen Massen hängen bleiben, giebt Wasser zu, legt ein Deckglas auf und betrachtet bei ca. 300facher Vergrößerung. Bei Anwesenheit von Sperma sieht man mehr oder weniger zahlreiche Spermatozoen, wie sie Figur 204 darstellt, die sich durch ihre starke Lichtbrechung von der Umgebung abheben. Man unterscheidet den birnenförmigen Kopf mit einem Halse und an diesen anschliessend den peitschenförmigen Schwanz. Gewöhnlich sind viele schwanzlose Köpfe vorhanden, und man muss sich bemühen, völlig intakte Spermatozoen zu finden, da nur deren Auffinden beweisend für Sperma ist.

Gefärbte Präparate. Man macht, wie vorher angegeben, „Klatschpräparate“ auf einer Anzahl Objektträgern, lässt sie eintrocknen und fixirt sie durch dreimaliges Hindurchziehen durch die Flamme. Dann übergiesst man mit Hämatoxylinlösung (s. S. 390) oder Karbolfuchsin (s. S. 1096), lässt 5 Minuten einwirken, spült mit Wasser ab und untersucht bei 350facher Vergrößerung. Hatte man mit Hämatoxylin gefärbt, so sind die Spermatozoen (aber auch Zellkerne, Kokken u. dgl.) dunkelblauviolett gefärbt, bei Färbung mit Karbolfuchsin sind sie roth. Man kann die Präparate trocknen und als Testobjekte mit Kanadabalsam einschliessen.

Untersuchung des Magensaftes. Für den Arzt ist es häufig von Wichtigkeit, Aufschluss zu erhalten über die Säure-Verhältnisse des Magensaftes, besonders ob dieser freie Salzsäure enthält oder nicht, ob freie Milchsäure, Buttersäure oder Essigsäure zugegen sind. Bisweilen wird auch die Prüfung auf Pepsin und Labferment gefordert. — Der zu prüfende Magensaft ist eine Stunde nach einem Theelöffel oder vier Stunden nach einer Leven'schen Probemahlzeit mit dem Magenrohr zu entnehmen, darauf durch Gesicht und Geruch zu prüfen, dann zu filtriren und mit Lackmuspapier zu prüfen.

Qualitativer Nachweis der freien Salzsäure. Die von der Magenschleimhaut abgesonderte freie Salzsäure wirkt desinficirend auf den Mageninhalt, hält die Eiweissflüssigkeit zurück, wirkt ausserdem noch peptonisirend. Der filtrirte Magensaft wird nachstehenden Prüfungen unterworfen:

1) **Methylviolett.** Man bringt 1 ccm des zu prüfenden Magensaftes zu 5 ccm einer stark verdünnten wässerigen Lösung von Methylviolett. Bei Anwesenheit freier Salzsäure geht das Violett in ein gesättigtes Azur- bis Himmelblau über. Empfindlichkeit 0,25 % HCl.

Milchsäure giebt diese Blaufärbung erst in Konzentrationen, welche im Magensaft selten oder gar nicht vorkommen.

2) **Tropaeolin OO** (Oxyanthrylazoxyphenylsulfonsäure). Man vertheilt 4—5 Tropfen einer gesättigten alkoholischen Tropaeolin-Lösung durch Schwenken in einem kleinen Porzellanschälchen und lässt den filtrirten Magensaft tropfenweise herabfließen und einige Augenblicke sich mischen. Man vertheilt die Mischung auf's neue an den Wandungen der Schale, lässt wieder abfließen und erhitzt schwach über sehr kleiner Flamme. Es entstehen abdann an einzelnen Stellen violette bis lebhafte lilafarbene Spiegel, und nur diese sind beweisend für die Anwesenheit freier Salzsäure. Empfindlichkeit 0,25 % HCl. (Das Tropaeolin-Papier ist weniger zu empfehlen.)

3) **Günzmann's Vanillin-Phloroglucinprobe.** Man bringt 3 Tropfen von Lösung a und 3 Tropfen von Lösung b in eine Porzellanschale, lässt 5 Tropfen Magensaft zufließen und erwärmt unter Umschwenken vorsichtig. Bei Gegenwart von freier Salzsäure entstehen intensiv hochrothe Spiegel. Die Flüssigkeit darf nicht ins Sieden kommen. Empfindlichkeit 0,05 % HCl. Empfehlenswerth!

Günzmann's Reagens. Lösung a) Phloroglucin 2,0, Spiritus 15,0, Lösung b) Vanillin 1,0, Spiritus 15,0.

4) **Congopapier.** Man bringt in ein Probirglas 5 ccm Magensaft, fügt ein Stückchen Congopapier hinzu und schüttelt um. Bei Anwesenheit freier Salzsäure färbt sich dieses deutlich Kornblumenblau. Empfindlichkeit 0,1 % HCl. (Rasch orientirende Probe.)

5) **Boas' Resorcinprobe.** Man versetzt in einem Porzellanschälchen 5—6 Tropfen Magensaft mit 2—3 Tropfen Boas' Resorcin-Reagens und erhitzt vorsichtig über sehr kleiner Flamme. Beim Eintrocknen entstehen rosa- bis zinnoberrothe Spiegel, falls Salzsäure zugegen ist. Die Färbung verblasst schnell und kann gelegentlich übersehen werden.

Boa's Resorcin-Reagens. Resorcin 5,0, Rohrzucker 2,0, Spiritus dilutus 92,0.

In der Praxis prüft man stets zuerst mit Congopapier; zeigt dieses Salzsäure an, so stellt man weiter die Tropäolin- und Phloroglucin-Vandillinprobe an. Fallen alle diese Proben dagegen negativ aus, so ist auf Abwesenheit freier Salzsäure zu schließen.

Quantitative Bestimmung der Salzsäure im Magensaft. Die Bestimmung der wirklich freien Salzsäure ist schwierig und ist überhaupt nicht genau auszuführen. Deshalb muss man in der Regel sich darauf beschränken, die Menge der Gesamt-Säure der Salzsäure festzustellen, d. h. die Menge der völlig freien und der an Eiweiss gebundenen Salzsäure.

a) Man digerirt eine gewogene Menge des Magensaftes mehrere Stunden bei 40 bis 50° C. mit einem Ueberschuss von frisch gefälltem und durch Auswaschen völlig chlorfreiem Chininhydrat, verdampft die Mischung zur Trockne und zieht das gebildete Chininhydrochlorid aus dem Trockenrückstand durch Chloroform in der Wärme aus. Nach Abdestilliren des Chloroforms wird in dem verbleibenden Rückstande das Chlor gewichtsanalytisch oder massanalytisch bestimmt und als Salzsäure umgerechnet. — Nach Moanssen und Storzquist. Man fügt zu 10 ccm des filtrirten Magensaftes eine Messerspitze reines chlorfreies Baryumcarbonat, dampft zur Trockne, erhitzt bis zum Verkohlen und zieht den kohligen Rückstand mit heissem Wasser aus. Man bestimmt im Filtrate die Menge der gelösten Baryumsalze als Baryumsulfat und rechnet dieses auf Chlorwasserstoff um $\text{BaSO}_4 \times 0,8193 = \text{HCl}$.

Nachweis von Milchsäure. Da viele Nahrungsmittel Milchsäure enthalten, so ist als Problemalkohol milchsäurefreies Material zu wählen, z. B. Krone'sches Hafermehl.

1) Eisenchloridprobe. Eine verdünnte, fast farblose Lösung von Eisenchlorid wird auf Zusatz von Milchsäure zeisiggrün. Verdünnte Salzsäure, Buttersäure, Essigsäure bewirken keine Färbung. Als Reagens benutzt man eine Mischung von 2–5 gtt. der offic. Eisenchloridlösung und 50 ccm Wasser.

2) UFFELMANN'S Probe. Man mischt 10 ccm einer 4 procentigen Kohlensäurelösung mit 20 ccm Wasser und setzt wenige Tropfen verdünnte Eisenchloridlösung hinzu. Die amethystblaue Farbe dieser Lösung wird schon durch geringe Mengen Milchsäure in Zeisig- oder Kanariengelb verwandelt. (Das Reagens ist jedesmal frisch zu bereiten!)

Nachweis von Buttersäure und Essigsäure. Die Gegenwart beider Säuren lässt sich meist schon durch den Geruch erkennen.

Man schüttelt den nicht filtrirten Magensaft wiederholt mit saurem Aether aus und lässt den Aether abdunsten. Ein hinterbleibender Rückstand wird auf zwei Uhrgläser vertheilt:

1) Essigsäure. Der mit Natriumcarbonat neutralisirte Rückstand: giebt a) mit stark verdünntem Eisenchlorid Rothfärbung. Oder β) beim Erwärmen mit konc. Schwefelsäure und etwas Alkohol = Geruch nach Essigäther.

2) Buttersäure. Der Rückstand wird mit wenigen Tropfen Wasser aufgenommen. Zu der klaren Lösung fügt man einige Krystalle von Calciumchlorid. Ausscheidung ölgiger Tropfen von charakteristischem Geruche zeigt Buttersäure an.

Nachweis von Pepsin. Man bringt in 10–15 ccm des filtrirten Magensaftes ein Scheibchen hartgesottenes Hühnerweiss, von 10 mm Durchmesser, und 1,5 mm Dicke, sowie 2 Tropfen officineller Salzsäure und lässt die Mischung bei 35–40° C. stehen. Bei Anwesenheit von Pepsin ist das Scheibchen nach 1–2 Stunden gelöst, bei Erbsen etc. bleibt die Auflösung noch nach 12–24 Stunden aus.

Nachweis von Labferment. Man bringt zu 10 ccm frischgemolkener Milch 5 Tropfen filtrirten Magensaft und stellt die Mischung in den Brutschrank (35–40° C.). Erfolgt nach 10–15 Minuten Gerinnung, so ist die Anwesenheit von Labferment erwiesen.

Urtica.

Gattung der Urticaceae — Uroreae.

1. *Urtica urens* L. In den gemässigten Regionen beider Hemisphären. Einjährig. Stengel ästig, Blätter eiförmig oder elliptisch, spitz, eingeschnitten gesägt, der Endzahn meist länger als die seitlichen. Blütenstand trugdoldig, männliche und weibliche Blüten tragend. Mit Brennhaaren. Verwendung findet das Kraut:

Herba Urticae. Herba Urticae urentis. Herba Urticae majoris. — Brenn-Nessel. — Urtie. — Nettle.

Soll ein Alkaloid enthalten, das in Dosen von 0,01 g Frösche tötet, aber auf Warmblütler nicht giftig wirken soll. Das Alkaloid ist neuerdings (1896) nicht wieder gefunden, dagegen ist ein Glukosid gefunden.

Anwendung. Das frische Kraut wurde früher innerlich als Presssaft, äusserlich zum Nesseln (urticatio) gebraucht, ist heute als Heilmittel vollkommen veraltet, wird aber neuerdings als blutstillendes Mittel und gegen Hämorrhoiden empfohlen.

Extractum Urticae. Aus frischem Kraut wie Extractum Belladonnae Germ. (Bd. I, S. 469). Innerlich zu 1–2 g.

Tinctura Urticae. Aus 5 Th. frischem Kraut und 6 Th. Weingeist. Dient als unschädliche Farbe für Liköre u. dergl.

Spiritus crinalis cum Urtica. Brennnessel-Haarwasser TOLLER.		
Sp. 1.	Herb. Urticae recent.	1000/0
2.	Spiritus (80 proc.)	2000/0
3.	Essenz peruviani	
	Öl Bergamotte	
	Öl Urticae odorata	aa 3,0
	Hellotropin	
	Tinctura Moschus	aa 1,0
	Öl Rosen	glt. XII.

Man zieht 1 mit 2 acht Tage an, presst, kocht 3 und filtrirt.

II. Urtica dioica L. Verbreitung wie I. Stengel aufrecht, meist einfach. Blätter länglich zugespitzt, am Grunde meist herzförmig, grob gesägt. Die Zweige des Blüthenstandes tragen entweder männliche oder weibliche Blüthen.

Neuerdings ebenfalls als blutstillendes Mittel empfohlen.

Liefert die Nesselfaser. Sie ist 30–60, ausnahmsweise bis 120 μ dick, ihre Wand besteht aus Cellulose. Im Aussehen erinnert sie an Haaf. Ihrer Verwendung steht die geringe Menge im Stengel und die Schwierigkeit, sie rein aus demselben zu gewinnen, entgegen.

Aus der Wurzel bereitet man:

Extractum Urticae fluidum (Nat. form.). Fluid Extract of Urtica. Aus 1000 g Brennnesselwurzel (No. 40) und q. s. verdünntem Weingeist bereitet man im Verdrängungswege unter Zurückstellen der ersten 875 ccm Perkolat l. a. 1000 ccm Fluidextrakt.

Vaccinium.

Gattung der Ericaceae — Vaccinioideae — Vaccinaceae.

I. Vaccinium Myrtillus L. vergl. Band II, S. 421.

II. Vaccinium Oxycoccus L. Heimisch in Nord- und Mitteleuropa, Ostasien, Kanada. Kleiner Strauch, Stamm kriechend. Blätter klein, eiförmig bis länglich, spitz, am Rande zurückgerollt, unterseits blaugrün. Blüthen in 1–4 blüthigen Dolden. Kelch aus viertheilig. Staubfäden am Rande gewimpert. Blütenkrone hellpurpurn, Blüthenstiele dunkelroth. Verwendung finden die braunrothen Früchte:

Fructus Oxycoccos. Baccae Oxycocci. — Moosbeeren. Sauerbeeren. Kranichbeeren.

Die reifen Früchte werden nach Eintritt des Frostes gesammelt und theils roh, theils in Zucker eingelegt, gewaschen; auch bereitet man aus den gefrorenen und mit heissem Wasser aufgethanen Beeren nach Art des Succus Myrtill. insp. (S. 421) einen

Succus Oxycocci inspissatus. Extractum Oxycocci. Moosbeeren-saft.

Sirupus Oxycocci. Moosbeeren-sirup: Wie Sirupus Cerasi (Bd. I, S. 696). Man benutzt beide zu kühlenden Limonaden etc.

III. Vaccinium Vitis Idaea L. Auf der nördlichen Halbkugel weit verbreitet. Kleiner, aufrechter Strauch. Blätter glänzend, verkehrt eiförmig oder elliptisch, stumpf, meist undeutlich gekerbt, oberseits dunkel, unterseits hellgrün, schwarz drüsig-punktirt

Blüthenstrauben gedrängt. Blumenkron weiss, rosa überlaufen. Staubfäden am Rande behaart. Man verwendet:

a) die Früchte:

Fructus Vitis Idaeae. *Baccae Vitis Idaeae* — Preiselbeeren. Kronsbeeren. Steinbeeren. — *Airelle rouge*.

Bestandtheile nach Köhn. Wasser 89,59 Proc., Stickstoffsubstanz 0,12 Proc., freie Säure 2,34 Proc., Zucker 1,53 Proc., sonstige stickstofffreie Bestandtheile + Holzfaser etc. 6,27 Proc., Asche 0,15 Proc.

Die Säure ist vorwiegend Apfelsäure, ferner Citronensäure und wenig Benzoesäure. Die unreifen Früchte enthalten neben Invertzucker Rohrzucker, später nur letzteren.

Verwechslung. Die Früchte sollen mit denen der Vogelbeere, *Sorbus aucuparia* L. (Band II, S. 300) vermischt werden.

Man sammelt die reifen Früchte von September bis November und verwendet sie in bekannter Weise zum Einmachen und zur Saftbereitung.

b) Die Blätter:

Folia Vitis Idaeae. — Preiselbeerblätter. Kronsbeerenblätter.

Die früher officinellen Blätter werden neuerdings gegen Rheuma und Gicht angewendet; eine empfehlenswerthe Form ist das *Dialysatum Vaccinii Vitis Idaeae*, das zu 30 Tropfen 3mal täglich genommen wird. Sie sind als Verfälschung der *Folia Sennae* vorgekommen.

Steinbeerwasser ist ein Brantwein aus IIIa.

IV. *Vaccinium Arctostaphylos*, vergl. Band II S. 1038.

Valeriana.

Gattung der *Valerianaceae*.

I. *Valeriana officinalis* L. Heimisch in Europa und Asien, häufig kultivirt. Porenrind mit aufrechtem, gefurchtem, bis 1,5 m hohem Stängel. Die grundständigen Blätter sind gestielt, ihre Spreite ist unpaarig fiedertheilig mit eiförmigen, eingeschnitten gezähnten Fiedern. Die Stängelblätter sind sitzend, sie haben schmal linealische, ganzrandige Fiedern. Blüthenstand eine doldig erscheinende Rispe. Krone weiss oder rosa, vorn ausgebreitet, 5spaltig. Drei Staubblätter. Frucht mit trichterig-membranösem, 5-15strahligem Pappus. Verwendung findet das Rhizom mit den Wurzeln.

Radix Valerianae (Aust. Germ. Helv.). *Valerianae Rhizoma* (Brit.). *Valeriana* (U-St.). *Rad. Valerianae minoris s. montanae s. silvestris*. — Baldrian. Baldrianwurzel. Katzenwurzel. — *Souche de valériane officinale* (Gall.). *Racine de valériane*. — Valerian. Valerian Root. Valerian Rhizome.

Beschreibung. Die Droge besteht aus dem kurzen, knolligen Rhizom, das meist deutlich von den Narben der Blattnarbe geringelt ist, und Ausläufern, die sich am Ende ebenfalls knollig verdicken. Das Rhizom ist im Längsschnitt gekammert. Von denselben und den an den Ausläufern befindlichen Knollen gehen reichlich Wurzeln ab. In den Kulturen geschieht die Vermehrung der Pflanze durch die Tochterknollen. Farbe braun oder graubraun.

Die Rhizome haben ein grosses Mark, dessen Zellen reichlich bis 8 μ grosse Stärkekörnchen enthalten. In älteren Knollen sind zahlreiche Zellen zu Steinzellen umgewandelt, die in Gruppen zusammenliegen. Das Parenchym ist häufig streckenweis geschwunden oder zerissen. Um das Mark ein (selten zwei) Kreise von Gefässbündeln. Dem Phloem sind zuweilen Kollenchymscheiden vorgelagert. Ausserhalb der Bündel verläuft die Endodermis aus verkorkten Zellen. Zu äusserst liegt ein dünner Kork. Die Elemente der Bündel sind meist massenweise verlagert und von unregelmässigem Verlauf.

Die Aushäuter sind ähnlich gebaut, haben aber einen mehr regelmässigen Verlauf der Elemente in den Bündeln, ferner haben sie keinen Kork, sondern unter der Epidermis ein einschichtiges Hypoderm aus verkorkten Zellen, die ätherisches Oel enthalten.

Die Wurzeln lassen gewöhnlich den primären Bau noch erkennen, d. h. die radiale Anordnung des Bündels ist noch deutlich und die sekundären, kollateralen Theile wenig ausgebildet. Die jüngeren Theile haben meist noch kein Cambium. Sie lassen ebenfalls die Endodermis sehr deutlich erkennen und das leitende Hypoderm unter der Epidermis (Fig. 205). Die Stärkekörner der Wurzel werden bis $20\ \mu$ gross.

Im Pulver fallen die isolirten Stärkekörner oder mit ihnen gefüllte Parenchymzellen auf, ferner die Steinzellen des Markes und die Gefässe. Die verkorkten und cuticularisirten Elemente (Endodermis, Hypoderm, Epidermis, Kork) werden erst nach dem Behandeln mit Chromsäurelösung oder concentrirter Schwefelsäure deutlich.

Bestandtheile. 0,8—1,0 Proc. ätherisches Oel (vergl. unten), ferner 2 Alkaloide: Valerianin und Chatinin, Baldriansäure, Äpfelsäure, Ameisensäure, Essigsäure, Gerbstoff, Zucker, Stärke etc., Asche 20,5 Proc.

Verwechslungen und Verfälschungen. Rhizome mit Wurzeln von:

- 1) *Valeriana Phu* L. (Rad. *Valerianae majoris*). Rhizom länger wie bei 1, nur auf einer Seite mit Wurzel besetzt.
- 2) *Valeriana dioica* L. (Rad. *Valerianae palustris*). Wurzelstock viel länger und dünner wie von der officinellen Art.
- 3) *Asclepias Vincetoxicum* L. Wurzelstock knotig. Farbe gelblich oder schmutzig weiss.
- 4) *Sium latifolium* L. (Giftig.) Der echten Droge ähnlich sehend, aber schwächer und nicht nach Baldrian riechend.
- 5) *Veratrum album* L. Giftig. (Vergl. Veratrum).

Einsammlung. Einkauf. Germ. beschränkt sich auf die Forderung, das bewurzelte Rhizom von angebaute Pflanzen sammeln zu lassen. Nach Austr. soll dasselbe von trocknen, besigten Orten im Frühlinge, nach Helv. im Spätsommer, nach Brit. im Herbste gesammelt werden. In der Regel gräbt man die Wurzel im Spätherbste, reinigt sie von anhängender Erde durch Waschen, entfernt die feineren Wurzelfasern durch Kämmen und trocknet zunächst an der Luft, dann bei gelinder Wärme, besser im Kalt-trockenschrank nach. 10 Th. frische geben 2—3 Th. trockne.

Man schätzt in Deutschland die Harzer Droge, Rad. *Valerianae Herceynica montana*, wegen ihres kräftigen Geruchs und ihrer Wirkung am höchsten; dann folgt die in Thüringen angebaute Rad. *Valerianae Thuringica cultivata*; am niedrigsten bewerthet man die hellere, aus Belgien und Frankreich eingeführte Rad. *Valerianae minor citrina*. Obwohl bei der vom angebaute Baldrian gesammelten Wurzel Verfälschungen oder Verwechslungen (s. oben) so gut wie ausgeschlossen sind, sollte man doch nie vernachlässigen, jeden Einkauf zu durchmustern.

Eine eigenthümliche Wirkung übt Baldrian auf Katzen aus; dieselben wälzen sich darauf herum und verunreinigen ihn; aus diesem Grunde muss man den Thieren den Zugang zu Trockenböden und saustigen Räumen, in denen Baldrian liegt, versperrern.

Zubereitung und Aufbewahrung. Das Schneiden und Pulvern der Wurzel bietet keine Schwierigkeiten. Doch ist anhängender Sand und dergl. durch Bürsten und Sieben zu entfernen, damit er nicht in das Pulver übergeht. Die käufliche Speciesform wird gewöhnlich wegen des gleichmässigen Aussehens nur aus den Wurzeln, ohne die



Fig. 205. Querschnitt durch die Randpartie von Rad. *Valeriana*. E Epidermis. H Hypoderm mit Tropfen ätherischen Oeles. P Siebte leitendes Parenchym.

Wurzelstöcke, hergestellt; dagegen dürfte nichts einzuwenden sein, da die Spezies durch solche Analyse nur gewinnen kann. Man bewahrt die ausgetrocknete Wurzel in dicht-schließenden Blechgefäßen, das Pulver in braunen Hafeingläsern. Zum Abküssen sind Heutel aus Pergamentpapier zu empfehlen.

Anwendung. Die Baldrianwurzel wird zu 0,5–5,0 als Pulver, im Aufguss oder in der Tinktur als vorzügliches krampfstillendes, narkotisches und wurmtreibendes Mittel viel gebraucht. Wegen ihrer Unschädlichkeit eignet sie sich auch zu längerem Gebrauch bei Hysterie, Migräne, Fallsucht und anderen Nervenleiden, doch stellen sich beiwollen schon nach Gaben von 5–10 g Erscheinungen wie Schwindel, Ohrensausen etc. ein.

Oleum Valerianae (AUSL.). — Baldrianöl. — Essence de Valeriane, Oil of Valerian.

Gewinnung. Baldrianöl wird aus der trocknen Droge gewonnen. Die Ausbeute beträgt 0,5–0,9 Proc. Die frische Wurzel riecht nur ganz schwach, denn das ätherische Öl bildet sich erst während des Trocknens durch die Einwirkung einer Oxydase.

Eigenschaften. Frisches Baldrianöl ist eine gelbliche bis hellbraune ziemlich dünne, nur schwach sauer reagierende Flüssigkeit von charakteristischem, aber nicht unangenehmem Geruch. Altes Öl reagiert stark sauer, ist dunkelbraun, dickflüssig und riecht höchst unangenehm. Das spec. Gewicht schwankt zwischen 0,93 und 0,96 (ca. 0,950 Austr.), der Drehungswinkel im 100 mm-Rohr zwischen –8 und –12°. Säurezahl = 20–50, Esterzahl = 80–100, Verseifungszahl = 100–150.

Bestandtheile. Die den Geruch des Oeles am meisten beeinflussenden Bestandtheile sind Links-Borneol $C_{10}H_{17}OH$, und dessen Ester der Ameisen-, Essig-, Butter- und Baldriansäure. Die niedrigsten Fraktionen enthalten Pinen, $C_{10}H_{16}$, und Camphen, $C_{10}H_{18}$, die höheren einen wahrscheinlich mit Terpeneol identischen Alkohol. Aus den zuletzt übergelassenen Antheilen sind ein Sesquiterpen, $C_{15}H_{24}$, ein Sesquiterpenalkohol, $C_{15}H_{26}O$, sowie ein intensiv dunkelblau gefärbtes Öl isolirt worden.

Aqua seu Hydrolatum Valerianae. Baldrianwasser. Eau distillée de valériane. Ergänzb.: Aus 1 Th. Baldrianwurzel 10 Th. Destillat. — Gall.: Aus 1 Th. Wurzel 4 Th. Destillat. — Ex tempore: 2 Tropfen Baldrianöl, 100 g warmes Wasser; nach dem Erkalten filtriren.

Extractum Valerianae (alcoole paratum). Baldrianextract. Extrait de valériane (alcoolique). Ergänzb.: Aus mittelfein zerschnittener Wurzel wie Extractum Coffeae Ergb. (Bd. I, S. 906). — Heiv.: Aus gepulv. Wurzel (IV) wie Extr. Cascariil. Heiv. (Bd. I, S. 670). — Gall.: Aus gepulv. Wurzel wie Extr. Digital. alc. Gall. (Bd. I, S. 1041, 2). Harzige Ausscheidungen während des Eindampfens löst man durch kleine Mengen des abdestillirten Weingeists (den man am besten zur Tinktur verarbeitet). Dickes nach Gall. weiches, in Wasser trübe lösliches Extract. Ausbeute etwa 20 Proc. Gabe 0,5–1,0.

Extractum Valerianae fluidum. Baldrianfluidextract. Fluid Extract of Valerian. U-St.: Aus gepulverter Wurzel (No. 60) wie Extractum Matico fluidum U-St. (S. 361). Man gebraucht 4000–4500 g Lösungsmittel. — Dresd. Vorschr.: Mittels 60proc. Weingeists ebenso.

Tisana de radice Valerianae (Gall.). Tisane de valériane. 10,0 Wurzel, 1000,0 kochendes Wasser; nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchseihen.

Sirupus Valerianae. Baldriansirup. Sirop de valériane. Gall.: 40,0 Baldrianextract löst man in 1000,0 Baldrianwasser, filtrirt und bringt mit 1800,0 Zucker zum Sirup. — Dresd. Vorschr.: 5 Th. Baldrian zieht man 3 Tage mit 5 Th. Weingeist und 45 Th. Wasser aus und bereitet aus 40 Th. Filtrat und 60 Th. Zucker 100 Th. Sirup.

Tinctura Valerianae. Baldriantinktur. Baldrian- oder Krampftropfen. Teinture de valériane. Tincture of Valerian. Germ.: Aus 1 Th. mittelfein zerschnittenem Baldrian und 5 Th. verdünntem Weingeist (60proc.) durch 7tägige Maceration. Austr.: Durch 3tägige Digestion ebenso. — Heiv.: Aus 20 Th. Wurzel (V) und q. s. verdünnt. Weingeist (62proc.) im Verdünnungswege (zum Befeuhten 8 Th.) 100 Th. Tinktur. — U-St.: Aus 200 g Baldrian (No. 60) und q. s. einer Mischung aus 750 cem 91proc. Weingeist und 250 cem Wasser durch Perkolation (zum Befeuhten 100 cem) 1000 cem Tinktur. — Gall.: Aus 1 Th. grob gepulverter Wurzel und 5 Th. 60proc. Weingeist durch 10tägiges Ausziehen. — Pfarrer Krause's Baldriantinktur wird aus frischer Wurzel wie Tinct. Thujae (S. 1046) dargestellt. Röthlichbraun. Innerlich zu 1–3 g.

Tinctura Valerianae aetherea. Tinctura anodyna seu antispasmodica Lentin. Ätherische Baldriantinktur. Éthéré ou Teinture éthérée de valériane. Éthéreal

Tincture of Valerian. Germ.: Aus 1 Th. Baldrian (V) und 5 Th. Aetherweingeist durch Maceration. — Helv.: Aus 1 Th. Wurzel (V) und q. s. Aetherweingeist durch Percolation 5 Th. Tinktor. — Gall.: Aus 1 Th. mittelfein gepulverter Wurzel und q. s. Aether (4 0,758 = 7 Aether + 3 Weingeist) durch Verdrängung 5 Th. Tinktor. — Nat. Form.: 125 g gepulverte Wurzel perkolirt man mit q. s. einer Mischung aus 1 Rauth. Aether und 2 Rauth. Weingeist, sodass man 1000 cem Tinktor erhält¹⁾. — Gelb, später braungelb. Innerlich zu 0,5–2,0; im Handel auch in Gallertperlen.

Tinctura Valerianae ammoniata. Ammoniakhaltige Baldriantinktur. Ammoniated Tincture of Valerian. Bad. Taxe: 10 Th. mittelfein zerschnittener Baldrian, 80 Th. verdünnter Weingeist, 20 Th. Ammoniakflüssigkeit. — Brit.: 200 g gepulv. Wurzel (No. 40), 3,1 cem äther. Muskatsäure, 2,1 cem Citronenöl, 100 cem Ammoniakflüssigkeit, 900 cem Weingeist (60 vol.-proc.). Wie vorige durch Maceration. — U.-St.: Aus 200 g Wurzel (No. 60) und q. s. aromatischem Ammoniakspiritus (U.-St.); man befeuchtet mit 200 cem, macerirt damit 24 Stunden und bereitet dann 1 L. im Verdrängungswage 1000 cem Tinktor. Zu 0,5–2,0 mit Theeausguss oder Wasser.

Aperleus Murrison (Ph. Ed.).

I.	
Rp. Aloë	18,75 g
Natrii bicarbonat	41,25 "
Radix Valerianae	30,00 "
Spiritus Lavandulae comp.	170,0 cem
Aqua destillata	500,0 cem

Man macerirt oder percolirt.

II.	
Rp. Aloë	18,75 g
Natrii bicarbonat	20,0 "
Extracti Valerianae fluidi	30,0 cem
Tinctura Lavandulae comp.	20,0 "
Aqua destillata	454,0 "

Balsamum Valerianae.

Baldrianbad Dierichen.

Rp. Tinctura Valerianae	200,0
Aetheris acetic	10,0

Für ein Vollbad.

Elixosaccharum seu Glicosaccharatum Valerianae

Austr. Germ. Helv.		Gall.
Rp. Olei Valerianae 0,2 (gita. V)	0,5	
Sacchari albi	10,0	10,0.

Guttae anthesmodicae MAYR.

Rp. Tincturae Valerianae	
Tincturae Castorei Canadensis	3,0
Liquoris Ammonii coccinatus	22 3,0
Tincturae Opii simplicis	1,0

Infusum Valerianae compositum (Form. Berol.).

Rp. Infusi Valerianae rad.	200:170,0
Aetheris acetic	2,0
Simpli Cinnamonul	20,0.

++ Kautzengift.

Rp. Infusi Valerianae rad.	20,0:100,0
Kaffi arabisches	0,25.

Man vergiftet hiermit Wurm, Hautfische u. dergl. und legt unter Beobachtung der nöthigen Vorsicht aus.

Elixir de Lydia, ein Allheilmittel, ist Tinctura Valerianae.

Folgende Epilepsiemittel enthalten als wesentlichen Bestandtheil Baldrianwurzel: von Dr. SALOMON in Weissenau (neben 4 proc. KBr-Lösung). — Dr. STARK in Liebau. — W. TAYLOR in Boston (neben Bromsalzen). — RAGOLO in Hamburg (neben Magnesia, Salniak, Cajaputol etc.).

¹⁾ Obige Zahlen geben zugleich die allgemeine Formel, nach welcher sonstige Tincturae aetherae, wie Ethereal Tincture of Belladonna, Castor, Digitalis, Lobelia im Geltungsbereich der U.-St. anzufertigen sind.

Sirupus antileucoragicus LESSON.

Rp. Tincturae Valerianae	20,0
Tincturae Castorei Canadensis	20,0
Aqua Valerianae	60,0
Aqua Lauraceae	40,0

Man stellt bei Seite, filtrirt und löst Sacchar albi 200,0

Species nervinae HUFELAND.

Rp. Foliorum Aurantii	
Foliorum Menthae piperitae	
Radix Caryophyllatae	
Radix Valerianae	22 25,0

Species nervinae (Mösch. Vorsch.).

Rp. Folior. Dvae Ural	
Folior. Trifol. Ribis.	
Radix Valerianae	22

Tinctura exsiliata (Form. Colon.).

Rp. Tincturae Castorei	5,0
Tinctura Valerianae	10,0.

Stündlich 10 Tropfen.

Tinctura Valerianae composita.

Rp. Radix Valerianae	
Radix Serpentariae	22 25,0
Camphorae	3,0
Spiritus diluti q. s. ad Colaturam	100,0

Vinum nervinum ARDENNA.

Nervusstärkender Wein. Nervanwein.

Rp. Acid phosphoric	40,0
Glycerini	200,0
Tincturae Valerianae ammoniatae	120,0
Vini Chitae	240,0
Vini Xerensis	400,0

Für schwächliche und nervöse Frauen.

Vinum Valerianae, Baldrianwein

I.	
Rp. Radix Valerianae pulv.	50,0
Vini Xerensis	1000,0

Durch 24stgige Maceration.

II.

Rp. Extracti Valerianae	3,0
Tinctura Valerianae	5,0
Vini Hispanici vel Rubri	20,0.

Leberleiden und Wassersucht. Heilverfahren von Dr. v. Nasse. Ein Thee aus Baldrian, Pfefferminze, Hagebuttensaamen und Kasteriech.

Nerven-Tonic. Paster Kovars's: Ammonii bromat. 10, Kali et Natrii bromat. aa 30, Extracti Viburni prunifoli 10, Tincturae Valerianae compositae 130, Glycerini 30, Aquae 430.

Nervosin. Pizzala, gegen Hysterie und Nervenleiden; enthält die Bestandtheile aus Radix Angelicae und Valerianae, Folia Aurantii, Herba Chenopodii.

St. Jacon's Magentropfen. Eine Tinktur aus Baldrian, Rhabarber, Anis, Ingwer, Nelken, Zimmt etc. (B. Fischer.)

II. Valeriana officinalis var. angustifolia Miq. „Kesso, Kanokoro“. Wird in Japan wie I. verwendet. Das Rhizom mit den Wurzeln enthält bis 7 Proc. ätherisches Oel, das dem von I. ganz ähnlich zusammengesetzt ist.

III. Die dicken Wurzeln der in Mexiko heimischen und dort wie I. verwendeten **Valeriana mexicana D. C. und V. toluccana** kommen zuweilen ganz oder in Stücke geschnitten nach Europa. Sie scheinen hauptsächlich freie Baldriansäure zu enthalten und höchstens Spuren ätherischen Oeles.

Vanilla.

Gattung der Orchidaceae — Monandras — Neottinae — Vanilleae.

Vanilla planifolia Andr. Heimisch im östlichen Mexiko, vielfach in den Tropen kultivirt. Mit fleischigem, bis in die Wipfel der Bäume kletterndem Stengel und Luftwurzeln. Blätter fast zweizeilig abwechselnd, länglich oval, kurz gestielt. Blüten von charakteristischem Bau, grünlich. In den Kulturen pflanzt man die Vanille durch Setzranken fort, die man an Blumen befestigt, so dass sie den Boden berühren, worauf sie bald Wurzeln schlagen. Da in den nicht in Mexiko befindlichen Kulturen die Insekten fehlen, welche die Befruchtung vermitteln, überträgt man den Pollen mit der Hand auf die Narbe. Man pflegt eine gewisse Anzahl Blüten zu entfernen, um wenige, aber um so kräftigere Früchte zu erzielen. Kulturen von bemerkenswerthem Umfange befinden sich in Mexiko, Java, Réunion, Mauritius, Seychellen, Deutsch-Ostafrika, Guadeloupe, Martinique, Tahiti. Verwendung findet die Frucht:

Fructus Vanilla (Germ. Helv. Austr.). **Vanilla** (U-St.) **Siliqua Vanilla**. — **Vanille**. **Vanilleschoten**. **Bayanilla**. — **Fruit de vanille** (Gall.). — **Vanilla**.

Beschreibung. Die Frucht ist eine aus drei Fruchtblättern bestehende, zweiklappig aufspringende Kapsel, die 30 cm Länge und 1 cm Dicke erreicht. Von dem Rande jedes der Fruchtblätter ragt in die Höhlung der Frucht ein zweiseitenkliger Samenträger, der an seinem Ende zahlreiche kleine Samen trägt. Die Stellen, an denen die Frucht in zwei ungleich grosse Klappen aufspringt, sind im Querschnitt, der von gerundet dreieckigem Umrisse ist, leicht zu sehen (Fig. 206). Von der Innen-



Fig. 206. Querschnitt durch die Vanille.
a Stelle, wo die zwei Klappen sich trennen. b Papillen.
c Samenträger.

seite der Fruchtblätter ragen in die Höhlung weiter lang ausgestülpte, haarartige Papillen hinein, die einen wohlriechenden, gelben Balsam acornisera. Im Gewebe der Fruchtblätter erkennt man nicht eben zahlreiche, kleine, kollaterale Gefässbündel.

Die Samen sind rundlich eiförmig, im reifen Zustande schwarz, sie messen etwa 0,2 mm (Fig. 387).

Die Epidermis der Frucht besteht aus rundlich polyedrischen, flachen Zellen mit getüpfelten Seitenwänden. Sie sind von einer dicken Cuticula bedeckt, feine Cuticularknötchen finden sich auch tiefer liegend in der Aussenwand. Zwischen den Epidermiszellen fallen hier und da Spaltöffnungen auf, in den Zellen liegt häufig ein Oxalatkrystall. Unter der Epidermis liegt das dicke Parenchym der Fruchtwand, dessen erste Lagen relativ kleinzellig sind. In manchen Zellen desselben finden sich Bündel von Oxalatraphiden; diese Zellen liegen reihenweise über einander. — Die Samenschale umfasst 4 Zellschichten, deren Aussenrate aus kurzen Steinzellen besteht. Der Embryo ist nicht differenziert, übrigens in der Handelswaare gewöhnlich geschrumpft. Nährgewebe fehlt.



Fig. 387. Same der Vanilla.

Im Pulver fallen die meist unverletzten Samen auf, ferner erkennt man Oxalatraphiden, hier und da Gefässe und Epidermisfetzen. Im untersten Theile der Frucht finden sich grosse, schwach verdickte Steinzellen, was für die Untersuchung des Pulvers zu beachten ist. Geruch und Geschmack angenehm aromatisch.

Die Réunion-(Bourbon-)Vanille zeigt häufig eigenthümliche, hellere Figuren, Buchstaben etc., die sich bei der Untersuchung als aus Korkgewebe bestehend erweisen. Sie entstehen dadurch, dass man die jungen Früchte in den Pflanzungen in der bezeichneten Weise ansticht oder anritzt, um sie gegen Diebstahl zu schützen.

Bestandtheile nach Kömig. Wasser 28,39 Proc., stickstoffhaltige Substanzen 3,71 Proc., flüchtiges Oel 0,62 Proc., Fett 5,71 Proc., Zucker 8,09 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 31,70 Proc., Rohfaser 17,43 Proc., Asche 4,63 Proc. Der Gehalt an Asche schwankt von 4—5 Proc. Der wichtigste Bestandtheil, der den Geruch und Geschmack der Vanille im wesentlichen bedingt, ist das Vanillin (vergl. unten). Es enthalten nach TIERMANN und HAARMANN: Mexikanische V. 1,32—1,69 Proc., Bourbon V. 0,75—2,90 Proc. und Java V. 1,56—2,75 Proc.

Das Vanillin präexistirt anscheinend nicht als solches in der Vanille, sondern wird aus einer, vielleicht glukosidischen, Bindung erst durch den unten zu erwähnenden Process in Freiheit gesetzt. Ausserdem enthält die Vanille zuweilen in geringer Menge Piperonal, ferner Vanillinäure. Das Fett besteht aus den Glyceriden der Oelsäure, Palmitinsäure und Stearinsäure; der Gehalt an Fett kann bis 31,24 Proc. betragen. Endlich hat man Schleim, Gerbstoff, Oxalsäure, Weinsäure, Citronensäure und Äpfelsäure gefunden.

Erntebereitung. Man schneidet die unreifen Früchte ab, wenn die grüne Farbe oben beginnt in die gelbe überzugehen, sie sind dann geruchlos. Für die weitere Behandlung unterscheidet man 1) das mexikanische oder trockene Verfahren. Bei demselben werden die Früchte zunächst 24 Stunden ausgebreitet, um zu welken, dann legt man sie einen Tag auf dunklen Wolldecken in die Sonne, bringt sie dann in denselben Decken in Kästen, um sie schwitzen zu lassen, wobei sich der Geruch entwickelt und die Früchte nach 16—22 Stunden die bekannte dunkelbraune Farbe annehmen. Bei ungünstiger Witterung wird künstliche Wärme angewendet. Man setzt sie dann weiter noch 20—30 Tage zeitweise der Sonne aus und lässt sie in dieser Zeit noch 4—5 mal schwitzen, worauf sie reichliche Krystallbildung (vergl. unten) zeigen.

2) Bei dem Heiss-Wasserverfahren, das auf Réunion gebräuchlich ist, werden die Früchte einmal 15—20 Sekunden oder zwei- bis dreimal hintereinander je 3—4 Sekunden lang in fast siedendes Wasser getaucht, um sie zum Absterben zu bringen. Dann werden sie auf Haufen geschichtet, um sie schwitzen zu lassen und weiter in Wolldecken gehüllt der Sonne ausgesetzt, wie bei 1).

3) Bei dem Chlorcalciumverfahren werden die Früchte ebenfalls zuerst mit heissem Wasser behandelt, ohne sie in dieses einzutauchen, dann über Chlorcalcium getrocknet und endlich mit warmem Wasser abgewaschen. Endlich hat man 4) noch empfohlen, die frischen, also geruchlosen, Früchte in Alkohol gelegt zu exportiren.

Die fertige Waare wird nach der Länge der Früchte sortirt, diese in kleinen Bündeln zusammengebunden, diese in grössere Bündel vereinigt und in Blechboxen verpackt. 3 Th. frische Vanille geben etwa 1 Th. trockene.

Sorten. 1) Mexikanische V., die beste Sorte, wird fast ausschließlich in Nordamerika verbraucht. Bis 35 cm lang, bis 1 cm breit, das obere Ende allmählich sich verschmälend, gegen die Spitze häufig leicht gedreht. Man unterscheidet in Mexiko als Vanillen der ersten Klasse Kapeln von 17 cm Länge aufwärts und trennt sie weiter nach der Länge, die geringeren werden als *cinarrona* und *rozante* bezeichnet.

2) Bourbon- oder Réunion-V., die Hauptsorte im europäischen Handel. Bis 21 cm lang, bis 1 cm breit, am Ende sich plötzlich verschmälend. — Charakterisiert durch die S. 1105 erwähnten Narben. Beide Sorten sollen im Innern wenig Pulpa und sehr viel Samen enthalten, wogegen andere Sorten, z. B. aus Südamerika und Tahiti, reichlich Pulpa und wenig Samen enthalten sollen.

Die anderen Sorten, wie die von Java, Madagaskar, Tahiti, spielen im Welthandel keine Rolle, was uns davon zu Gesicht gekommen ist, war durchweg minderwerthig und bestand aus relativ dünnes, trockenen Früchten. Die in kleinen Mengen aus Deutsch-Ostafrika nach Europa kommende Waare ist dagegen von vortrefflicher Beschaffenheit und steht den zwei Sorten 1 und 2 nicht nach. — Uebrigens steht der Marktwert der Vanille mit dem Gehalt an Vanillin in keinem ersichtlichen Verhältnisse.

Früchte anderer Vanilla-Species. Als *Vanillona* bezeichnet man die Früchte anderer Arten, die meist infolge grösseren Gehaltes an Piperonal einen abweichenden Geruch haben. Als Stammpflanzen sind bekannt *Vanilla Pompona* Schiede u. *V. guianensis* Splitg., indessen kommen sicher auch die anderer Arten vor. Die der ersten Art werden 15 cm lang, sie sind hellbraun und meist mit spiralig gewundenen Risschnürungen versehen, die der zweiten Art sind mehrere Centimeter breit und anscheinend bis 25 cm lang.

Verfälschungen der Vanille mit solchen Früchten kommen kaum vor; wenn sie als billige Sorten zum Kauf angeboten werden, so sind sie an der abweichenden Gestalt und dem Geruch ohne weiteres zu erkennen.

Dagegen sollen extrahierte Früchte in den Handel gelangen, denen man versucht, durch Einreiben mit Oel oder Pernbalsam wieder ein normales Aussehen zu geben. Sie sind trocken, strohig und zeigen keine Vanillinkristalle. Es sei darauf aufmerksam gemacht, dass man in Mexiko zuweilen mindere Sorten mit Ricinusöl einreibt.

Ein Ersatz der Vanillinkristalle durch Bestreuen mit Zucker, Benzoesäure und Vanillinkristallen scheint neuerdings auch nicht mehr vorzukommen, ist auch unter allen Umständen leicht zu erkennen, da man beim Auseinanderlegen guter gebündelter Waare ohne weiteres sieht, dass die massenhaft vorhandenen fein nadelförmigen Vanillinkristalle dicht zusammenhängende Massen bilden. Ihr Vorhandensein ist für gute Vanille am meisten charakteristisch. Ferner muss solche Vanille weich, biegsam, fleischig sein. Man achte auf Schimmelbildungen, die sich auf Waare, die man, um einen Wasserverlust zu vermeiden, zu feucht aufbewahrt hat, leicht einstellen.

Zur quantitativen Bestimmung des Vanillins werden nach E. SCHMIDT 3—5 g der Droge fein zerschnitten, mit soviel Scedand zerrieben, dass eine lockere, pulverige Masse entsteht und diese im Soxhlet mit Aether extrahiert. Der Auszug wird dann wiederholt mit je 5 ccm gesättigter Natriumbisulfatlösung, die mit gleichviel Wasser verdünnt ist, ausgeschüttelt und die mit einander gemischten Auszüge allmählich mit verdünnter Schwefelsäure im Ueberschuss versetzt. Nachdem die Entwicklung von SO₂ nachgelassen, leitet man zu dessen völliger Entfernung CO₂ durch die Flüssigkeit und schüttelt dann das Vanillin mit Aether aus. Die ätherischen Auszüge werden bei 40—50° C. durch Destillation vom grössten Theile des Aethers befreit, der Rückstand unter Nachspülen mit Aether auf ein gewogenes Uhrglas gegossen, wo man den Rest des Aethers verdunsten lässt. Den Rückstand trocknet man über Schwefelsäure zum konstanten Gewicht.

Aufbewahrung. Um die Früchte und ihren Vanillinüberzug so wenig als möglich zu beschädigen, hüllt man sie einzeln oder zu mehreren in Zinnfolie und bewahrt sie so in Blechbüchsen oder in schlanken Stöpselgläsern von 25—30 cm Höhe auf. In dieser Umhüllung giebt man sie auch im Handverkaufe ab. Die im Handel häufig angebotene Sorte, von der 3 Schoten in einer Glashöhre für etwa 50 Pfg. verkauft werden, ist keine Apothekerwaare, wie schon aus dem Einkaufspreise der vorschriftsmässigen Vanille hervorgeht.

Anwendung. Die Vanille findet wegen ihres feinen Aromas in der Pharmacie vielfach als geschmackverbessernder Zusatz Verwendung, wird auch als Aphrodisiacum, ferner bei Hysterie, Menstruationsstörungen, Bleichsucht (in Verbindung mit Eisensmitteln)

gebraucht, gewöhnlich in Form der Tinktur oder des Vanillezuckers. Hauptsächlich dient sie jedoch als angenehmes Gewürz für Thee, Chocolate, Gefrorenes und hat sich als solches trotz des in grossen Mengen hergestellten künstlichen Vanillins behauptet; ja, nach dem Anbau zu schliessen, bewegt sich der Verbrauch eher in steigender Richtung. Nach Gaux's Handelsbericht wies das Jahr 1897/98 mit 180 000 kg die grösste bisherige Ernte auf, und diese war binnen Jahresfrist in den Verkehr übergegangen, trotz der fabelhaften Preiserabsetzung des Vanillins (1876: 7000 Mk., 1890: 700 Mk., 1897: 126 Mk.). Da von letzterem 20–25 g 1 kg bester Vanille ersetzen, so giebt man offenbar der letzteren trotz des erheblich höheren Preises vielfach den Vorzug. In der Parfümerie und Likörfabrikation macht man von beiden umfangreichen Gebrauch.

Vergiftungen mit Vanille. Solche kommen vor: 1) bei den Arbeitern, die mit dem Sortiren und Verpacken der Vanille beschäftigt sind, und küssen sich in Hautausschlägen („Vanille-Krätze“), Kopfschmerzen, Steifheit etc. Ihre Ursache ist nicht sicher bekannt, man hat sie auf ein in der Vanille enthaltenes ätherisches Oel oder auf ein zuweilen angeblich in Réunion gebräuchliches Bestreichen minderwerthiger Früchte mit dem giftigen Saft der Früchte von *Anacardium occidentale* (Band I, S. 302) zurückführen wollen. 2) Nach dem Genuß von Vanille-Eis. Es scheint, dass diese Vergiftungen durchweg ihre Ursache in einer Zersetzung der übrigen zur Herstellung des Vanille-Eis verwendeten Bestandtheile, wie Rahm oder Eier, ev. unter Beihülfe von Bakterien haben. Gelegentlich mögen auch ungereinigte Metallgefässe die Schuld tragen.

Vanilla saccharata. *Saccharum* seu *Elaeosaccharum* *Vanillae*. *Pulvis Vanillae cum Saccharo*. *Vanilla pulverata*. *Vanillezucker*. *Poudre de vanille sucrée*. *Sucre à la vanille*. Ergänzb.: 1 Th. fein zerschnittene Vanille verreibt man mit 2 Th. Milchsucker in Trauben und 7 Th. Zucker in Stücken. — Gall.: Aus 1 Th. Vanille und 9 Th. Zucker. — E. Dieraux lässt die Vanille zuvor mit 25 Weingeist $\frac{1}{4}$ Stunde stehen, wodurch sie spröder wird. Man verfährt so, dass man die Vanille in dünne Scheiben zerschneidet, zunächst mit einem Theile des Zuckers verreibt, durch ein Sieb (No. 80. Gall.) schlägt, den Rückstand ebenso behandelt, und so fort, bis alles durchs Sieb gegangen ist. Man mischt das weisslich-graue Pulver gut durch und bewahrt es in dichtverschlossenen Gläsern auf. Nach Gall. darf es durch *Elaeosaccharum* *Vanillini* (s. unten) ersetzt werden.

Tinctura Vanillae. *Vanilletinktur*. *Teinture ou Alcoolé de vanille*. *Tincture of Vanilla*. Ergänzb.: 1 Th. fein zerschnittene Vanille, 5 Th. verdünnter Weingeist (60 proc.). — Helv.: 1 Th. Vanille, 10 Th. verdünnter Weingeist (62 proc.). — Austr.: 1 Th. Vanille, 10 Th. Weingeist (87 proc.); durch Digestion. — U.-St.: Aus 100 g fein zerschnittener Vanille und q. s. einer Mischung aus 650 ccm Weingeist (91 proc.) und 350 ccm Wasser: man macerirt 12 Stunden mit 500 ccm, seigt durch, verreibt die Vanille mit 200 g Zucker, bringt in einen Perkolator und giesst zuerst die Selbstsüßigkeit, dann soviel der Mischung auf, dass man 1000 ccm Tinktur erhält. — Gall.: 1 Th. Vanille, 10 Th. Weingeist (80 proc.). — Aus dem Pressrückstand lässt sich noch ein für Parfümerie- oder Haushaltungszwecke verwendbarer Auszug gewinnen. Innerlich zu 20–30 Tropfen.

Aqua stomatilis fumatorum.

Mundwasser für Rancher (Ap.-Ztg.)

Rp.	Olei Macidis	
	Olei Origani	25,0
	Olei Menthae piperitae	
	Olei Citri	
	Olei Melissae	25,0
	Olei Rosmarini	10,0
	Tincturae Vanillae	40,0
	Spiritus Rosae	
	Tincturae Aurantii Corticis	25,0
	Tincturae Benzoe	100,0
	Spiritus Citri	270,0

Zur Entfernung des Tabakgeruchs aus Mund und Athem.

Elaeosaccharum Vanillini.

Vanillinum saccharatum. *Vanillin-zucker*. *Sucre à la vanilline* (Gall.).

Rp.	1. Vanillini cristall.	2,0
	2. Sacchari albi pulv.	98,0

Man löst 1 in q. s. Alkohol und mischt mit 2. Diese Mischung hat den gleichen Wirkungswert, wie Vanille, den schmelzen des Vanillezuckers, den sie nach Gall. ersetzen darf.

Retaliae Vanillae.

Vanille-Körbchen *Dieraux*.

Rp.	Vanillini	0,05
	Aetheris	20,0
	Retinarum Sacchari	100,0

Wie Retal. Menthae pip. zu bereiten. Gegen überreichenden Athem.

Strupus Vanillae.

Vanille-Strup.

Rp.	Tincturae Vanillae	5,0
	Strupus simplicis	95,0

Tinctura Aurantii composita.

Schaffhausen's (Dreud. Vorsch.).

Rp.	Corticis fruct. Aurantii immaturorum recentium viridum	60,0
	Corticis Aurantii Curupa	180,0
	Corticis Aurantii Malaga	90,0
	Corticis Cinnamomi reynaudii	2,0
	Caryophyllorum	7,5
	Fructus Vanillae	11,0
	Olei Neroli	gms. IV.
	Spiritus (87 proc.)	1500,0
	Vini Hungarici	750,0

Tinctura Vanillinae composita (Nat. form.).
Compound Essence or Tincture of
Vanilla.

Rp. Vanillin 6,5 g
Comarini 0,4 „

Spiritus 300,0 cem
Glycerini 125,0 „
Steupe (U-St.) 125,0 „
Tinctura Peruviana composita 12,0 „
Aqua q. s. ad 1000,0 „

Ambrosia-Syrup der englischen Sodawasserfabriken ist Sirupus Fragariae cum Sirapo Vanillae ää.

Vanillinum (Ergänzh.). **Vanilline** (Gall.). **Vanillina** (Acidum vanillinum, Vanillesäure, Vanillekampher). **Protocatechnaldehydäthyläther**. $C_8H_8O_2$. Mol. gew. = 152.

Dieser ausgezeichnete Riechstoff wird gegenwärtig nach verschiedenen Methoden künstlich dargestellt, besonders durch Oxydation des Eugenols. Eugenol (s. Bd. I, S. 666) wird durch Kochen mit Essigsäureanhydrid zunächst in Acet-Eugenol verwandelt. Dieses wird in sehr verdünnter Lösung mit einer schwach erwärmten dünnen Lösung von Kaliumpermanganat oxydirt. Man filtrirt die Flüssigkeit, macht sie mit Kalilauge alkalisch und dampft auf ein kleines Volumen ein. Hierbei wird (durch die Einwirkung des Alkalie) das Acet-Vanillin zu Vanillin verseift. Man säuert die Lösung mit Schwefelsäure an und schüttelt sie mit Aether aus. Nach dem Verdunsten des letzteren hinterbleibt das Vanillin.

Eigenschaften. Farblose, prismatische Nadeln von intensivem Geruch und Geschmack der Vanille, bei $80-81^\circ C$. schmelzend. Sie lösen sich schwer in kaltem Wasser, leicht in siedendem Wasser, sehr leicht in Alkohol, Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff, in fetten und in ätherischen Oelen. Vanillin bildet mit Natriumbisulfit eine gut krystallisierende Verbindung, aus welcher es durch Einwirkung von verdünnter Schwefelsäure wieder in Krystallform abgeschieden wird. — Aus der Luft nimmt das Vanillin allmählich Sauerstoff auf unter Uebergang in die zugehörige Vanillinsäure $C_8H_8O_4$. Daher reagirt einige Zeit aufbewahrtes Vanillin stets sauer. Die wässerige oder alkoholische Lösung des Vanillins wird durch Ferrichlorid blau gefärbt. Bringt man Vanillin, in wenig Alkohol gelöst, mit der doppelten Menge Pyrogallol und hierauf mit starker Salzsäure zusammen, so entsteht unter blauvioletter Färbung Pyrogallolvanillin. Phloroglucin erzeugt unter den gleichen Bedingungen eine feurigrothe Färbung von Phloroglucinvanillin (vergl. Günzmann's Reagens, s. S. 1097).

Prüfung. 1) Das Vanillin schmelze nach dem Trocknen über Schwefelsäure bei $80-81^\circ C$. und verbrenne auf dem Platinblech, ohne einen Rückstand zu hinterlassen. — 2) Kocht man 0,2 g Vanillin eine Minute lang mit 2 cem konc. Salzsäure und fügt 4 cem Karbolsäurelösung (1:20) hinzu, so soll diese Flüssigkeit auf Zusatz von filtrirter Chlorkalklösung nicht schmutzig violett werden, und diese etwa eintretende Färbung darf durch Uebersättigen mit Ammoniak nicht in Blau übergehen (Acetanilid). — 3) Hatte man die Gegenwart von Acetanilid nachgewiesen, so würde man dessen Menge durch eine Stickstoffbestimmung feststellen können. Vergl. Comarinum, Bd. I, S. 979.

Aufbewahrung. In gut geschlossenen Gefäßen, an einem kühlen Orte, vor Luft geschützt.

Anwendung. Vorzugweise als Aromatum bez. als Ersatz der Vanille. Therapeutisch gelegentlich in kleinen Gaben als Nervinum und Stimulans. In der physiologischen Analyse als (Günzmann's) Reagens auf freie Salzsäure im Magensaft, s. S. 1097.

Vanillin-p-Phenetidin. Eupyrin. $C_8H_8(OCH_3)(OH)CH = NC_6H_4 \cdot OC_6H_5$. Mol. Gew. = 271. Äquimolekulare Mengen von Vanillin und p-Phenetidin werden zusammengeschmolzen, die erstarrte Schmelze wird aus Benzol-Petroläther umkrystallirt. Gelbliche, prismatische Krystalle, schwach nach Vanille riechend, bei $102^\circ C$. schmelzend. Leicht löslich in Alkohol, Aether, Chloroform, Benzol, löslich in verdünnten Alkalien mit gelber Farbe. — Diese Verbindung soll ausser einer antipyretischen und desinficirenden auch noch eine atypische Wirkung haben.

Vaselinum.

I. Vaselinum (Aust. Helv. Ergänz.). *Adeps mineralis. Adeps Petrolei. Adepsin. Cosmolin. Deoderolein. Duroleum. Fossilia. Pétroléine (Gall). Petrolarin. Petrolardum. Piméleïne.*

Unter „Vaseline“ versteht man homogene (nicht krystallinische) Salbenkörper, welche aus Mineralfett bestehen und durch Reinigung von Rückständen der Petroleumdestillation dargestellt werden. Die Darstellung erfolgt in der Weise, dass man die Petroleumrückstände mit Wasserdampf schmilzt und zunächst mit konc. Schwefelsäure behandelt. Man entfernt diese durch Waschen mit Wasser, darauffolgend mit Natronlauge oder SodaLösung und wäscht schließlich nochmals mit Wasser. Hierauf wird die Masse durch Erhitzen auf ca. 110° C. vom Wasser befreit, durch Digestion mit Knochenkohle oder Entfärbungspulver bis zu einem gewissen Grade entfärbt und filtrirt. — Nicht jede Sorte Petroleum eignet sich zur Herstellung von Vaseline, oder vielmehr die verschiedenen Petroleumsorten geben Vaseline von verschiedener Beschaffenheit.

Die Vaseline charakterisirt sich dadurch, dass sie eine neutrale, an der Luft sich kaum verändernde, salbenartige Masse von grosser Gleichmässigkeit ist, d. h. sie enthält keine krystallinischen Abscheidungen, härteren Knoten und dergl., sondern sie ist in ihrer ganzen Masse eine amorphe, gleichmässige Substanz von salbenartiger Konsistenz. Sie kann nicht ohne weiteres durch eine zusammengeschmolzene Mischung von einem beliebigen festen und flüssigen Paraffin ersetzt werden. Vielmehr muss man, wenn man auf diesem Wege Vaseline darstellen will, die anzuwendenden Paraffinsorten sehr sorgfältig auswählen, damit man nicht Salbenmassen mit krystallinischen Abscheidungen erhält. Die ursprüngliche Vaseline war die gelbe, amerikanische, aus den Rückständen des amerikanischen Petroleums bereitet, zur Zeit sind aber auch andere (gelbe und weisse) Sorten deutschen und österreichischen Ursprungs im Verkehr.

Vasellinum flavum. Vasellinum americanum. Gelbe Vaseline. Die bekannteste Marke ist die der CHESBROUGH COMPANY in New-York. Eine gelbliche, fast geruch- und geschmacklose, salbenartige Masse. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,860—0,875. Schmelzpunkt 33—35° C. Während der letzten Jahre hat die genannte Gesellschaft indessen Vaseline in den Handel gebracht, welches bei ca. 40° C. schmilzt.

Vasellinum germanicum. Deutsche Vaseline. Virginia-Vaseline. U. a. von der Firma HILFENSON in Offenbach aus altsächsischem Petroleum dargestellt. Spec. Gew. bei 15° C. = 0,855—0,860. Schmelzpunkt 41—42° C.

Vasellinum austriacum. Von J. Hanz. & Co. in Troppau aus galizischem Erdöl dargestellt. Spec. Gew. = 0,880. Schmelzpunkt ca. 45° C.

Eigenschaften. Hellgelbe, gleichmässige, nicht körnige Masse von weicher Salbenkonsistenz, welche in der Wärme zu einer klaren, gelben, grünlich oder bläulich fluorescirenden Flüssigkeit schmilzt. Unter dem Mikroskop zeigt Vaseline keine oder nur undeutliche krystallinische Beschaffenheit. Vaseline ist unlöslich in Wasser, wenig löslich in Alkohol, leicht löslich in Aether, Chloroform, Schwefelkohlenstoff. An der Luft verändert sie sich so gut wie gar nicht: sie trocknet nicht ein, wird nicht ranzig. Ihrer Zusammensetzung nach besteht sie aus einem Gemisch verschiedener Kohlenwasserstoffe, und zwar stellt sie eine Lösung fester amorpher Kohlenwasserstoffe (sog. „Isoparaffine“) in flüssigen Kohlenwasserstoffen dar. —

Werden die sog. Natur-Vaseline geschmolzen, so erhält man nach dem Erstarren wiederum eine amorphe gleichmässige Salbenmasse, in welcher krystallinische Abscheidungen nicht oder nur andeutungsweise vorhanden sind.

Ausser der gelben Vaseline kommt jetzt auch weisse Vaseline in den Handel. Diese wird in der Regel dargestellt durch Auflösen von Ceresin (nicht Paraffin) in Vasellinöl. Die Ausgangsmaterialien müssen so ausgewählt werden, dass in dem fertigen Produkt krystallinische Abscheidungen nicht auftreten.

Prüfung. 1) Die Vaseline zeige den vorgeschriebenen Schmelzpunkt: Austr. = ca. 35° C., Helv. = ca. 38° C. für gelbe, 40—41° C. für weisse Vaseline, Ergänz.

= ca. 55° C., (Holl. = ca. 40° C. — 2) Geschmolzen gehe sie ein klares Liquidum, in welchem suspendirte Stoffe nicht vorhanden sind. — 3) Werden 2 g Vaseline mit 3 cem Natronlauge bis zum Sieden erhitzt, so darf die abgeessene Lauge beim Ueberröthigen mit Salzsäure keine Ausscheidung geben (Fettsäuren, von versäifbaren Fetten herrührend). — 4) Werden 5 g geschmolzene Vaseline mit 5 g Chloroform gemischt und mit 10 cem warmem Wasser, 1 Tropfen Phenolphthaleinfärbung und 1 Tropfen $\frac{1}{10}$ -Normal-Lauge kräftig durchgeschüttelt, so muss deutliche Rothfärbung auftreten (Begrenzung des Säuregehaltes). — 5) Werden 10 g geschmolzene Vaseline mit 2,5 cem einer Mischung von 5 Th. destillirtem Wasser und 15 Th. konc. Schwefelsäure im Wasserbade unter Umrühren $\frac{1}{2}$ Stunde lang erhitzt, so darf weder die Schwefelsäure noch die Vaseline gebräunt sein. (Je mangelhafter die Vaseline gereinigt ist, desto intensivere Färbung tritt sowohl bei der Schwefelsäure als auch bei der Vaseline ein.)

Anwendung. Die Vaseline ist eine sehr häufig gebrauchte Salbengrundlage. Sie empfiehlt sich hierzu namentlich durch ihre Unveränderlichkeit an der Luft, d. h. sie wird nicht ranzig.

Andererseits ist zu beachten, dass die Vaseline von der Haut aus nicht resorbirt wird, dass sie also auch die Resorption von Arzneistoffen durch die Haut nicht fördert. Im Gegentheil: die Vaseline schützt den Körper vor dem Eindringen von Arzneistoffen. In chemischen Fabriken müssen Arbeiter, welche mit Substanzen zu haantiren haben, welche durch die Haut aufgenommen werden, zum Schutze gegen diese unbeabsichtigte Resorption ihren Körper mit Vaseline einreiben. Falls „Vaselinum“ schlechthin verordnet ist, so ist eine gelbe Vaseline abzugeben. Die weissen Vaseline-Sorten sind nur dann zu dispensiren, wenn sie ausdrücklich als „Vaselinum album“ bezeichnet sind. Eine Substitution von Vaseline durch Unguentum Paraffini muss als unstatthaft erklärt werden.

Vasel von G. HALL & Co. Dem Vasogen ähnliche Lösungen von Ammoniumoleat in gelbem Vaselineöl.

Vasolum Jodatum von G. HALL & Co. Nach KROHL wird Oelsäure im Ueberschuss mit Einfach-Chlorjod in Wechselwirkung gebracht, wobei Chlorjod-Stearinsäure entsteht. Man wäscht diese nach einander mit Wasser, Natriumthiosulfatlösung und Wasser, entwässert sie durch Natriumsulfat und löst sie in berechneten Mengen gelbem Vaselineöl, so dass ein Präparat mit 7 Proc. Jod erzielt wird.

Vasosapon. Ersatzmittel für Vasogen, bez. Nachbildungen des Vasogens.

Vaselinum salicylatum. Salicylvaselin. A) Zum Einfüllen in Tuben (Ergänzh.) Acidi salicylici 2,0, Vaselini flavi 98,0, Olei Wintergreen gtt. 5. B) Zum Eingiessen in Schiebendosen (Ergänzh.) Cerae flavae 10,0, Vaselini flavi 88,0, Acidi salicylici 2,0, Olei Wintergreen gtt. 5.

Jod-Vaseline. Geschmolzene amerikanische Vaseline nimmt 3 Proc. Jod auf, ohne beim Erkalten Jod wieder abzuscheiden.

Petrolan. Petrosapol. Sind Ersatzmittel bez. Nachbildungen von Nafalan (s. S. 574).

Vasellin - Lederschmiere. Vaselini 75,0, Seli ovilis 15,0, Cerae flavae 2,0, Nigrosini 8,0.

Rosalinde der Mrs. PRAY und Mrs. COBB in New-York. Cosmesticum zum Färben von Gesicht, Fingern und Lippen. Eosini 10,0, Cerae albae, Cetacei 50,0, Vaselini 410,0.

Salvo-Petrolia ist = Naturvaseline. **Petrovaseline** ist = viscoso gelbe Vaseline. **Jdonaphthan.** Eine jodhaltige Naphthesalbe, welche in ihrer Wirkung dem Nafalan ähnlich sein soll. Sie enthält 3 Proc. Jod, hinterlässt aber beim Gebrauche keine Flecken.

Unguentum Acidit heriet Rayum.

Gelbes Beryvaselin (Münch. Ap.-V.).

Rp. Acidit heriet pur. 10,0

Vaselini flavi 90,0.

Vasellin-Stangeopomade.

Rp. Ceresini 100,0

Vaselini (gelb oder weiss) 200,0

Seli ovilis 100,0

Adipos 50,0

Parfum nach Belieben. Man färbt mit Aftanin, Umbrin oder Bechschack.

Vasellin-Gold-Cream.

Rp. Cerae albae 5,0

Cetacei 4,0

Olei Amygdalarum 20,0

Vaselini 85,0

Aquae Rosae 20,0

Olei Rosae gtt. 2

II. Vaselinum oxygenatum. Vasogen. Unter dem Namen Vasogen kamen 1898 zwei Grundlagen für äussere Medikation auf den Markt, welche angeblich Sauerstoffderivate des Vaselins bezw. Vasolina sein sollten. Es wurde angegeben, dass diese Präparate hergestellt seien, indem Vaselinöl (bezw. Vaseline) mit komprimirtem Sauerstoff unter Erhitzung und Druck im Autoklaven behandelt, bezw. mit Sauerstoff angereichert worden seien. Es entstanden durch diese Behandlung saure Derivate der Kohlenwasserstoffe, welche mit Ammoniak gesättigt würden (dieses Zugeständnis des Ammoniakgehaltes wurde zögernd gemacht). Die so erhaltenen Präparate hätten die Eigenschaft, mit Wasser haltbare Emulsionen zu bilden, Arzneistoffe zu lösen bezw. aufzunehmen und deren Resorption durch die Haut zu vermitteln. Soweit diese Angaben die Darstellung und Zusammensetzung der Präparate betreffen, sind die Fabrikanten bisher den Beweis schuldig geblieben, ja sie haben die analytische Nachprüfung dadurch erschwert, dass die unvermischten Vasogene nicht abgegeben wurden, sondern nur deren Mischungen mit Arzneimitteln. Als ein wichtiges Beweismittel fungirte die Thatsache, dass das Vasogen etwa 8 Proc. Jod gelöst enthalte, während Vaseline im maximo nur 3 Proc. Jod aufzunehmen vermöge.

Die Vasogene werden nun mit zahlreichen Arzneimitteln zusammengemischt angegeben: Jod-, Jodoform-, Kreosot-, Kreolin-, Ichthyol-, Kampher, Eukalyptol-, Menthol-Vasogene u. s. w.

Schon GERN & Co. hatten die Vasogene als Mischungen von Paraffinöl mit Ricinus-Manufaktur angesprochen. Neuerdings (1900) theilten G. ROCH u. BEDALL mit, dass man ganz ähnliche Mischungen wie die Vasogene erhalten könne durch Verseifen von Oelsäure mit Ammoniak und Auflösen von Paraffinöl in dieser Ammoniaklösungsseife. Da die Fabrikanten dieser Behauptung bisher nicht widersprochen haben, so scheint es, als ob — qui tacet, consentire videtur.

Da der Name „Vasogen“ geschützt ist, so hat BEDALL seine Nachbildungen „Vasolimente“ genannt. Er giebt für die unvermischten Vasolimente und für die Arznei-Vasolimente folgende Vorschriften.

Vasolimentum (liquidum).	Vasolimentum Ichthyoli.
1. Acidi oleici 50,0	Rp. Ammoni Ichthyolici 10,0
2. Spiritus Decarli 25,0	Vasolimentum liquidum 90,0
3. Paraffini liquidum 100,0	Nach einträglichem Stehen zu filtriren.
Man versetzt 1 mit 2 im geschlossenen Gefässe unter schwachem Erwärmen, mischt 2 hinzu und bringt mit Spiritus auf 175,0.	Vasolimentum Jodatum.
Vasolimentum spissum.	Rp. Jodi 5,0
Rp. 1. Acidi oleici 50,0	Vasolimentum liquidum 94,0
2. Spiritus Decarli 25,0	Vasolimentum Jodoformi.
3. Unguenti Paraffini 100,0	Rp. Jodoformi 1,5
Man versetzt 1 mit 2 unter gelindem Erwärmen, mischt 3 hinzu und erwärmt bis zur Verflüchtung des Weingeistes.	Vasolimentum liquidum 98,5
Vasolimentum Creolini.	Vasolimentum Jodoformi densatum.
Rp. Creolini 5,0	Rp. Jodoformi aa 1,5
Vasolimentum liquidum 95,0	Vasolimentum liquidum 97,0
Vasolimentum Chloroformi camphoratum.	Vasolimentum Mentholi.
Rp. Camphorae	Rp. Mentholi 2,0
Chloroformi	Vasolimentum liquidum 98,0
Vasolimentum liquidum aa 50,0	Vasolimentum Naphtholi.
Vasolimentum camphoratum.	Rp. Naphtholi (β) 10,0
Rp. Pice liquidae Juniperi 25,0	Vasolimentum liquidum 90,0
Vasolimentum liquidum 75,0	Vasolimentum Kreosoti.
Vasolimentum Eucalyptoli.	Rp. Kreosoti 1,0
Rp. Eucalyptoli 30,0	Vasolimentum liquidum 99,0
Vasolimentum liquidum 80,0	Vasolimentum Piri.
Vasolimentum Gadjacoli.	Rp. Pice liquidae
Rp. Gadjacoli 20,0	Spiritum Decarli aa 25,0
Vasolimentum liquidum 80,0	Vasolimentum liquidum 75,0
Vasolimentum Hydrargyri.	Man dampft auf 100,0 ab und filtrirt nach dem Abkühlen.
Rp. Hydrargyri 10,0	Vasolimentum salicylicum.
Adipis Linae 20,0	Rp. Acidi salicylici 3,0
Vasolimentum spissum 60,0	Vasolimentum liquidum 98,0

Fasellimentum Veratrinum.	
Rp. Trochiscatus veratris	20,0
Faselliment Liquid	60,0

Fasellimentum Thall.	
Rp. Thall. liquid	5,0
Faselliment Liquid	95,0

Veratrinum.

†† Veratrinum (Austr. Germ. Helv.). Veratrina (Brit. U.St.). Vératrine (Gall.). Ein aus dem Sabadillsamen zu gewinnendes Gemisch verschiedener Basen.

Darstellung des officinellen Veratrin. Die zerkleinerten Sabadillsamen werden mit salzsaurehaltigem Wasser mehrmals ausgekocht, die Auszüge zur dünnen Sirupkonsistenz eingedampft und mit Kalkhydrat vermischt, wodurch das Veratrin zugleich mit Extraktivstoffen gefällt wird. Der ausgewaschene und abgepresste Niederschlag wird mit Weingeist behandelt, welcher das Veratrin neben anderen Körpern aufnimmt. Dem nach dem Abdestilliren des Weingeistes verbleibenden Rückstand entzieht man das Veratrin durch Digeriren mit Essigsäure, fällt aus dem Filtrat das Alkaloid mit Ammoniak oder Sodafällung und nimmt es mit Aether auf. Letzterer hinterlässt das Alkaloid beim Verdunsten als gelben Firnis. Man löst diesen wiederum in verdünnter Essigsäure zu einer schwach sauer reagirenden Flüssigkeit, entfärbt diese mit Thierkohle und fällt in der Wärme mit Ammoniak. Das Veratrin scheidet sich nunmehr als weisser, flockiger Niederschlag ab, welcher auf Beuteln gesammelt, mit Wasser ausgewaschen und bei 40° C. getrocknet wird.

Alle Operationen müssen bei der Darstellung des Veratrin unter Beobachtung grösster Vorsicht geschehen, da der Staub desselben schon in äusserst geringer Menge Entzündung der Augen und der Schleimhäute der Luftwege, sowie ein die Gesundheit gefährdendes Niesen verursacht. Die Darstellung des Präparates im pharmaceutischen Laboratorium ist schon aus diesem Grunde nicht anzurathen, da hier die Vorrichtungen, welche in Fabriken zum Schutze gegen die giftigen Wirkungen getroffen werden, nicht in ausreichendem Maasse vorhanden sind.

Eigenschaften des officinellen Veratrin. Das officinelle Veratrin bildet ein weisses, geruchloses Pulver oder weisse, leicht zerreibliche Massen von amorpher Beschaffenheit, deren Staub heftiges Niesen erregt. Es löst sich leicht, fast in jedem Verhältniss, in Weingeist und Chloroform, ebenso auch in Aether, doch geht die Lösung in letzterem etwas langsamer von statten. Auch Benzol und Amylalkohol lösen dasselbe leicht, von Petroleumäther wird es so gut wie nicht aufgenommen. Sowohl in kaltem wie in siedendem Wasser lösen sich nur Spuren Veratrin, doch zeigt die Lösung deutlich alkalische Reaction und hat einen scharfen, nicht bitteren Geschmack. Frisch gefälltes Veratrin ist in Wasser etwas leichter löslich als das getrocknete, und zwar löst es sich leichter in kaltem als warmem Wasser. Versetzt man daher die genügend verdünnte Lösung eines Veratrin-salzes mit verdünntem Ammoniak, so entsteht in der Kälte kein Niederschlag, erwärmt man dann, so trübt sich die Flüssigkeit durch sich ausscheidendes Veratrin, welches sich beim Erkalten nicht wieder auflöst. Das Veratrin besitzt keinen scharfen Schmelzpunkt, bei etwa 145° C. beginnt es zu erweichen und bei 150—155° C. ist es völlig geschmolzen. Wird Veratrin mit 100 Th. concentrirter Schwefelsäure zerrieben, so löst es sich zu einer gelben, grün fluorescirenden Flüssigkeit auf, die Färbung geht allmählich in Orange, Roth und endlich in schön Karminroth über. Wird eine dünne Schicht der gelben Lösung des Veratrin in concentrirter Schwefelsäure mit einer geringen Menge Zucker überstreut, so tritt allmählich eine grüne und zuletzt blass Färbung ein, welche nach Verlauf einer Stunde zu verblasen beginnt. Diese Reaction erfolgt auch, wenn man das mit etwa der sechsfachen Menge Zucker vermischte Alkaloid mit concentrirter Schwefelsäure zusammenreibt. Erhitzt man eine geringe Menge Veratrin mit concentrirter Salzsäure (spec. Gewicht 1,19), so erhält man eine schöne kirschroth gefärbte Lösung, welche sich lange unverändert erhält.

Das Veratrin ist eine starke Base und bildet mit Säuren gegen Lackmus neutral reagierende, meist in Wasser leicht lösliche Salze, welche sämtlich amorph sind und einen scharfen und zugleich bitteren Geschmack besitzen. Von denselben kommen das Sulfat, Hydrochlorid, Nitrat, Acetat und Valerianat in Form von weissen Pulvern in den Handel und finden eine beschränkte medicinische Anwendung. In ihrer mit Salzsäure schwach angesäuerten Lösung erzeugen Kaliumquecksilberjodid und Phosphorwolframsäure weisse, Phosphormolybdänsäure und Goldchlorid gelbe Niederschläge, Jodlösung bewirkt eine braune Fällung, Ammoniak, kohlensaure und kaustische Alkalien fällen die freie Base in weissen Flocken aus.

Zusammensetzung des officinellen Veratrin. Das officinelle Veratrin ist, wie schon bemerkt, kein einheitlicher Körper, sondern ein lauges Gemenge verschiedener Basen, nach E. Mnck ein Gemenge von fünf Basen. In der Hauptmenge sind das krystallisirte Veratrin (Cevadin) und das amorphe Veratrin zugegen, während Sabadin, Sabadinin und Sabadillin in kleineren Mengen vorhanden sind.

Krystallisirtes Veratrin (Cevadin von Wagner & Löff) $C_{27}H_{33}NO_8$. Schmelzpunkt $205^{\circ}C$. Leicht löslich in Aether, schwerer löslich in Alkohol. Die einfachen Salze sind amorph, die Gold- und Quecksilberchlorid-Doppelsalze krystallisiren. Aeusserst giftig und heftiges Niesen erregend.

Amorphes Veratrin (Veratridin) $C_{27}H_{33}NO_{11}$ (?). Leicht löslich in Aether, Weingeist und Chloroform. Hinterbleibt beim Verdunsten der ätherischen Lösung als gelber Firniss. Erregt heftiges Niesen.

Sabadin $C_{28}H_{35}NO_8$. Löslich in Wasser, schwer löslich in Aether. Bei $238-240^{\circ}C$. schmelzende Nadeln.

Sabadinin $C_{28}H_{35}NO_8$. Haarfeine Nadeln, leicht löslich in Alkohol, schwer löslich in Aether und in Ligroin.

Sabadillin (Cevadillin von Wagner & Löff) $C_{34}H_{53}NO_8$ (?). Harzige Masse, in Aether fast unlöslich, leicht löslich in Weingeist und in Chloroform. Der Staub reizt kaum zum Niesen.

Prüfung. 1) Gutes Veratrin muss rein weiss, specifisch leicht sein und sich rasch und klar in Weingeist auflösen. In Aether löst es sich bisweilen mit geringer Opalescenz, die nicht zu bestanden ist. Diese Lösungen hinterlassen beim Verdunsten das Basengemisch als hellgelben, amorphen Firniss. — Aus der Luft zieht das Veratrin rasch Feuchtigkeit an und löst sich alsdann etwas trübe in Chloroform. Nach dem Trocknen über Calciumchlorid muss es sich in 2 Th. Chloroform klar auflösen. Verdünnte Lösungen des Veratrin in den genannten Lösungsmitteln sind nahezu farblos, concentrirte gelb gefärbt. 2) 0,1 g Veratrin muss, auf dem Platinblech erhitzt, ohne einen Rückstand zu hinterlassen, verbrinnen. (Unorganische Beimengungen, wie Kalk.) — 3) Die weingeistige Lösung darf durch Platinchlorid nicht gefällt werden (fremde Alkaloide, wie Brucin, Strychnin, Morphin würden Fällungen geben). —

Aufbewahrung. Sehr vorsichtig. Beim Hantiren mit diesem Alkaloid beachte man stets seine Eigenschaft, Niesen zu erregen, auch hüte man sich, kleine Mengen (durch Vermittelung der Finger u. s. w.) auf die Schleimhaut des Auges zu bringen. Das durch den Staub des Veratrin verursachte Niesen kann unter Umständen zu einer Beschädigung der Gesundheit führen!

Anwendung. Die innerliche Anwendung bei groupöser Pneumonie, rheumatischen Leiden, Hydrops u. s. w. ist fast ganz verlassen, da schon bei medicinalen Gaben bisweilen Collaps eintrat. Man gab es in Pillenform zu 0,001–0,005 g mehrmals täglich. Lösungen sind wegen des starken Reizes auf die Schleimhäute ausgeschlossen. — Aeusserlich findet das Veratrin vielfach Anwendung bei Neuralgien, Icthus, rheumatischen Schmerzen (Zahnschmerzen), Lichtscheu und Lähmungen, in Alkohol oder Chloroform gelöst oder in Salben mit Fett, Vaseline oder Lanolin gemischt, 0,1–0,5 g auf 10 g Lösungs- bzw. Vertheilungsmittel. Auch subkutan zu 0,001–0,003 g wird dasselbe verwendet, doch ist hier grosse Vorsicht nöthwendig.

Höchstgaben *pro dosi*: 0,005 g (Anstr. Germ. Helv.); *pro die*: 0,015 g (Germ. 0,02 g (Anstr. Helv.).

Antidote. Beendet sich das Gift noch unverändert im Magen, Auspumpen mit starker Gerbsäurelösung; nach der Resorption gegen die Durchfälle Opium, sonst Excitantien, wie Champagner, Kampher, Aether, Moschustinktur.

†† *Olcatum Veratrinae* (U-St.).

Rp. Veratrin	2,0
Acid. oleic	98,0

Pilulae Veratrinae MAGENDIE.

Rp. Veratrin	0,1
Amyl	
Gummi arabic	55 1,5
Aquae	q. s.

Form pilulae No. 66, *obducendae Argente foliata*.
Jede Pille enthält 0,0025 g Veratrin.

Pilulae Veratrinae compositae ARAB.

Rp. Veratrin	
Extracti Opil	55 0,1
Gummi arabic	
Amyl	55 1,5
Aquae	q. s.

Form pilulae No. 30, *obducendae Argente foliata*.
Jede Pille enthält 0,0033 g Veratrin.

Pilulae Veratrinae WUNDERLICH.

Rp. Veratrin	0,15 (1)
--------------	----------

Radice Liquiritiae
Succi Liquiritiae 55 1,5.

Form pilulae No. 50. Jede Pille enthält 0,005 g Veratrin.

Spiritus Veratrali H. E. RICHTER.

Rp. Veratrin	0,5
Chloroform	10,0
Spiritus	50,0

Unguentum antiscabieum GUYON.

Rp. Veratrin	0,5
Adipis suill	25,0

Zum Einreiben bei Juckes und Linsucht.

Unguentum Veratrali.

I. Form. BEROL.

Rp. Veratrin	0,05
Oliv. Olivae	0,5
Adipis suill	25,0

II. Nach Veratrin.

Rp. Veratrin	1,0
Oliv. Olivae	1,0
Adipis suill	48,0

III. St.

Rp. Veratrin	0,5
Acid. oleic	5,0
Adipis suill	22,5

IV. II-St.

Rp. Veratrin	4,0
Oliv. Olivae	5,0
Adipis suill	90,0

Veratrum.

Gattung der Liliaceae — Melanthioidaeae — Veratreae.

I. *Veratrum album* L. Heimisch auf den Gebirgen Europas und Nordasiens. Stengel bis 1 m hoch, untere Blätter elliptisch, stumpf, mit sehr langer Scheide, die oberen Blätter allmählich kurzscheidiger, schmaler und spitzer, zuletzt lanzettlich und in die Deckblätter des Blütenstandes übergehend. Blätter am Stengel spiralig, nicht gegenständig, wie bei *Gentiana lutea*, mit der die nicht blühende Pflanze leicht verwechselt werden kann. Blütenstand eine endständige, aus Trauben zusammengesetzte Rispe. Perigon innen weiss, aussen an der Basis grünlich, unregelmässig krass gezähnt, am Rande des Grundes beiderseits mit einem drüsigen Streifen. Liefert im Rhizom mit den Wurzeln:

† *Rhizoma Veratri* (Germ. Helv.). *Radix Hellebori albi* & *Veratri albi*. — Weisses Nieswurz. Germerwurz. Krätzwurz. — Souche d'hellebore blanc (Gall.). — White Hellebore.

II. *Veratrum viride* Aiton. Heimisch in Nordamerika von Kanada bis Georgia, auch in Asien am Amur. Bis 2 m hoch. Blüten grün, Ährenstand lockrer wie von I, Blätter zugespitzt. Staubblätter fast so lang wie die Perigonabschnitte, die spitz lanzettlich sind. Gilt meist als Varietät von I: *Var. viride* Baker. Liefert ebenfalls im Rhizom mit den Wurzeln:

† *Rhizoma Veratri viridis* seu *Americanae*. *Veratrum viride* (U-St.). — American Hellebore.

Beide Drogen sind in Aussehen, Bau und den Bestandtheilen nicht verschiedes (vergl. S. 1115).

Beschreibung. Das Rhizom wird bis 8 cm lang, bis 2,5 cm dick, es ist von schwarzbrauner Farbe, mit 10–12 Ringelungen, von denen jede dem Zuwachs eines Jahres entspricht. Dazwischen kann man an der aufgeweichten Droge die Narben der Blätter erkennen. Unten ist das Rhizom durch Abfaulen abgerundet, oben gewöhnlich mit einem Schopf der Reste der abgeschnittenen Blätter und des Stengels versehen. Wenn die Pflanze geblüht hat, entwickelt sich eine (selten zwei) Seitenknospen weiter, die dann nach

8–10 Jahren ebenfalls blühen. — Die Wurzeln sind gelblich, bis 30 cm lang, etwa 3 mm dick.

Auf dem Querschnitt trennt eine braune Endodermis die schmale weiße Rinde von dem grauen, von Querschnitt der Gefäßbündel gesprenkelten Kern. Die Endodermis besteht aus einer Reihe einseitig schwach verdickter Zellen, diese Verdickung soll bei I stärker als bei II sein. In der Rinde Bündel von Oxalatraphiden, dieselben spärlicher auch im centralen Parenchym. Die Gefäßbündel, die die Rinde durchsetzen und zu den Blättern gehen, sind kollateral, diejenigen des Centralzylinders concentrisch. Von aussen ist das Rhizom von einer sogen. Metadermis bedeckt, d. h. die äussersten Lagen des Rindenparenchyms haben sich gebreitet und derartig verändert, dass sie sich in Schwefelsäure nicht mehr lösen. Kork fehlt.

Die Wurzeln haben den typischen Bau derjenigen monokotyley Pflanzen. Unter der Epidermis liegt ein einschichtiges Hypoderm, auf welches das breite Rindenparenchym folgt. Die Endodermis besteht aus rings herum ziemlich stark verdickten Wänden, auf sie folgt das radiale Bündel, das Centrum wird von sklerotischen Fasern eingenommen. Die in den Wurzeln und im Rhizom vorhandene Stärke besteht aus einfachen, rundlichen oder zusammengesetzten Körnern, mit centralem Kern.

Das Pulver von I soll mit concentrirter Schwefelsäure ziegelroth, das von II orange-roth werden.

Der bei der frischen Droge deutliche, an Knoblauch erinnernde Geruch verschwindet beim Trocknen. Geschmack scharf und anhaltend bitter. Das Pulver reizt zum Niesen.

Bestandtheile. Alkaloide: Jervin $C_{22}H_{29}NO_3 + H_2O$ zu 0,13 Proc., wird mit Schwefelsäure und Rohrzucker blau; Rubijervin $C_{20}H_{25}NO_3$, mit Phosphorsäure erwärmt, violett; Pseudojervin $C_{20}H_{25}NO_3$, mit Schwefelsäure grün; Protoveratria $C_{20}H_{25}NO_{11}$, mit Schwefelsäure grün, dann blau, endlich violett, am giftigsten; Protoveratridin $C_{20}H_{25}NO_3$, vielleicht Spaltungsprodukt des vorigen, mit Schwefelsäure violett, dann kirchroth; Veratralbin $C_{20}H_{25}NO_3$, wohl nicht einheitlich; Veratroidin $C_{24}H_{37}NO_3$, ebenfalls zweifelhaft. Ferner vielleicht ein bitterschmeckendes Glykosid Veratramarin. Endlich Jervasäure, identisch mit Chelidonsäure, $C_7H_7O_6 \cdot H_2O$. (S. 515.)

Zur Bestimmung des Alkaloidgehaltes werden 10 g der gepulverten Droge mit 25 g Chloroform, 75 g Aether und 10 g Ammoniak (10 proc.) geschüttelt und über Nacht stehen gelassen. Dann setzt man nochmals 5 g Ammoniak zu, schüttelt gut um und gießt 50 g der klaren Lösung in einen Scheidetrichter ab. Die Lösung schüttelt man dreimal mit je 20 ccm 1 proc. Salzsäure oder so lange aus, bis eine Probe der wässrigen Flüssigkeit mit Mayer'schem Reagens keine Trübung mehr zeigt. Die wässrigen Flüssigkeiten giebt man in den Scheidetrichter zurück, macht ammoniakalisch und schüttelt mit einem Gemisch von 3 Vol. Chloroform und 1 Vol. Aether aus, bis einige Tropfen des Gemisches, verdunstet, mit 1 proc. Salzsäure aufgenommen, mit Mayer'schem Reagens keine Trübung mehr geben. Die Chloroform-Aetherlösung giebt man in ein gewogenes Kolben, destillirt die Flüssigkeit ab, trocknet den Rückstand zum konstanten Gewicht. Der Rückstand $\times 20$ = Alkaloidgehalt. LAWALÉ fand 1,12–1,25 Proc., wosach man 1 Proc. für den zulässigen Mindestgehalt halten kann.

Verfälschungen der europäischen Droge sind vorgekommen mit dem Rhizom einer Seitaminacee, das viel kleiner ist als das von *V. album* und durch die Stärkekörner (vergl. z. B. Band I, S. 297) charakterisirt ist, ferner mit dem von *Asphodelus spec.*, wahrscheinlich *A. albus*. Dieses Rhizom ist meist 4 cm lang, 1 cm dick, aufrecht, dunkelbraun, innen gelblich. Die Wurzeln sind an der Ansatzstelle knollig erweitert. Im Gewebe wie bei der echten Droge reichlich Raphiden, aber keine Stärke. Das Rhizom hat Kork. — Die amerikanische Droge wird verfälscht mit dem Rhizom von *Symplocarpus foetidus* Nutt., dasselbe ist dicker wie das von *V. viride*, poröser, die Stärkekörner sind kleiner.

Einsammlung. Aufbewahrung. Beim Sammeln werden Stengel und Blätter soweit abgeschlitten, dass noch ein Scheit davon stehen bleibt, gewohnheitsmäßig bisweilen auch die Wurzeln entfernt, obwohl dieses nach dem Wortlaute der Arzneibücher, die das Rhizom mit den Wurzeln fordern, unzulässig ist. Man spaltet oder durchschneidet den Wurzelstock, trocknet und bringt ihn in der Reihe der vorsichtig aufzubewahrenden

Mittel unter. Beim Arbeiten mit Nieswurz ist jede Entwicklung von Staub zu vermeiden, da derselbe zu heftigstem Niesen reizt. Das Pulver kauft man am besten vom Drogisten. Pulvermischungen mit Rhiz. Veratri nehme man im Freien vor, besprengt es zuvor mit Weingeist und schütze Nase und Mund durch ein feuchtes Tuch.

Anwendung findet innerlich kaum noch statt, da es durch Veratrin emetisiert wird; erzeugt leicht Erbrechen und heftigen Durchfall. Germ. I und Helv. II hatten als *dosis maxima* 0,3. Ausserlich in Form der Tinktur bei Pityriasis versicolor, in Salbenform gegen Krätze, als Beizmittel von Schuppelpulvern. Vielfach in der Thierheilkunde, z. B. als Brechmittel für Schweine, bei Staupe der Hunde. In der Homöopathie bei Cholera und Krämpfen. Höchstgaben für Thiere: bei Rindern 10–20 g, Schafen und Ziegen 2–5 g, Hunden 0,01–0,03 g (Faust).

In Deutschland dem freien Verkehr entzogen und nur gegen ärztliche oder thierärztliche Verordnung zu verabfolgen, ausgenommen zum äusserlichen Gebrauch für Thiere. Auch dürfte gegen die Abgabe der in manchen Gegenden noch gebräuchlichen Niese- oder Plusterbeutelchen, Rhizoma Veratri in sacculis, nichts einzuwenden sein.

† *Tinctura Veratri acida*. 10 Th. Nieswurz, 1 Th. Schwefelsäure, 100 Th. Weingeist.

† *Tinctura Veratri*. *Tinctura Hellebori albi*. Nieswurztinktur. Teinture ou Alcoolé d'hellébore blanc. Germ.: 1 Th. mittelfein geschnittene Nieswurz, 10 Th. verdünnter Weingeist (60 proc.). — Gall.: 1 Th. grob gepulverte Wurzel, 5 Th. Weingeist (80 proc.). Man beachte, dass die Tinktur der Gall. doppelt so stark ist, wie die der Germ.! Vorsichtig aufzubewahren. Innerlich zu 5–10 Tropfen als Fiebermittel. Höchstgaben für Thiere: Pferde 5,0–15,0; Rindern 10,0–20,0; Schafen und Ziegen 2,0–5,0; Hunden 0,01–0,03 (Faust).

† *Vinum Veratri*. Aus 1 Th. Nieswurz und 10 Th. Spanischem Wein.

† *Extractum Veratri viridis fluidum* (U-St.). *Fluid Extract of Veratrum viride*. Wie *Extractum Gelsemii fluidum* U-St. Bd. I. S. 1209. Höchstgabe 0,2 pro die 1,0.

† *Tinctura Veratri viridis* (U-St.). Aus 400 g gepulvertem Rhizom (Nr. 60) und q. s. Weingeist (91 proc.) stellt man im Verdrängungswege (zum Befeuchten 150 ccn) 1000 ccn Tinktur her. Innerlich zu 5–10–25 Tropfen zur Herabsetzung des Fiebers.

Aqua antipellucida.
Sommersprossenwasser.

Rp. *Aquae Chamomellae*
Aquae Colonicensis aa 10,0
Glycerin
Tincturae Veratri aa 20,0

Vol.

Pulvis emeticus.
Brechpulver.

Rp. *Rhizomata Veratri pulv.* 1,0

Tartari sublimi 0,50

Sacchari albi 2,0

Grosseren Schweinen auf einmal, kleineren die Hälfte. Bei Bekönn.

II.

Rp. *Rhizomata Veratri pulv.* aa 0,5

Sacchari albi aa 0,5

Auf einmal. Bei Staupe der Hunde.

Sommersprossen- und Leberflecke-Mittel von SOLERIS. Eine Tinktur aus Nieswurz, Arnikawurzel, Bertramwurzel, Styrax Calam. mit Citronen- und Bergamottöl (Bened.).

Verbascum.

Gattung der Scrophulariaceae — Pseudosolanaceae — Verbascaceae.

I. Verbascum Thapsus L. Heimisch in Europa und Centralasien. Stengel aufrecht, bis 2 m hoch. Blätter länglich elliptisch, gekerbt, beiderseits wollig filzig, die unteren in einen Stiel verschmälert, die mittleren und die oberen bis zum nächsten Blatt herablaufend. Blumenkrone mittelgross, vertieft, die zwei längeren Staubfäden viermal so lang als ihre kurz herablaufenden Staubbeutel. Narbe kopfförmig, nicht herablaufend. (Gall.)

II. Verbascum thapsiforme Schrad. Heimisch in Mitteleuropa. Blätter wie I. Blumenkronen doppelt so gross wie von I., flach, die zwei längeren Staubfäden $1\frac{1}{2}$ –2 mal so lang als ihre lang herablaufenden Staubbeutel. Narbe am Griffel herablaufend (Germ. Helv.).

III. Verbascum phlomoides L. Heimisch in Mittel- und Südeuropa. Blätter eiförmig, die mittleren länglich-eiförmig, spitz, die mittleren und oberen kurz herablaufend. Blüten wie II (Germ. Helv. Austr.).

Verwendung finden a) die Blüten:

Flores Verbasci (Austr. Germ.). Flos Verbasci (Helv.). — Wollblumen. Wollkrautblüthen. Königskerzenblumen. — Fleur de bouillon-blanc ou de molène (Gall.). Fleur de bonhomme. — Torch-weed-flowers. Flowers of wool-blade. Mullein flowers.

Beschreibung. Die Droge besteht aus der Blumenkrone mit den Staubblättern. Die sehr kurze Röhre der Blumenkrone verbreitert sich zu fünf anscheinlichen, gerundeten Lappen, von denen die zwei oberen am kleinsten, der unterste am größten ist. Die Blumenkrone ist von schön gelber Farbe. Neben dem unteren Lappen stehen zwei lange, kahle Staubblätter, in den drei übrigen Einschnitten drei kürzere, weisswollige. Vergl. weiter oben.

Die Blumenkrone trägt auf der Unterseite reichlich Sternhaare wie Fig. 298, die Oberseite ist kahl. Die Haare der drei kürzeren Staubfäden sind einzellig, gegen die Spitze etwas



Fig. 298. Haar vom Verbascumblatt



Fig. 299. Haare (das mittlere mit Sphaerokristallen) von den Staubfäden von Verbascum.

verbreitert, dicht mit Cuticularwurzchen besetzt. Beim Trocknen und Behandeln mit wasserentziehenden Mitteln entstehen in ihnen schöne Sphaerokristalle, die wahrscheinlich Zucker sind (Fig. 299). Die schöne gelbe Farbe der Korolle wird hervorgerufen durch gelb gefärbten Zellsaft beider Epidermen. Im Mesophyll vereinzelt Sekretzellen, die anscheinend ätherisches Oel enthalten.

Bestandtheile. Zucker 11 Proc. (Glukose 3,48 Proc., Saccharose 1,29 Proc.), andere Kohlehydrate 11,76 Proc., Spuren eines ätherischen Oeles, Fett, Farbstoffe, Asche 4,8 Proc.

Einsammlung und Aufbewahrung. Die Arzneibücher legen besonderen Werth auf die Erhaltung der goldgelben Farbe der Blüten. Man sammelt also im Juli und August bei sonnigem, trockenem Wetter die Blumenkronen, trocknet in dünner Schicht ausgebreitet schnell an der Sonne oder bei künstlicher Wärme (25–30° C.) bis zur Brüchigkeit, reibt sie unter leichtem Druck durch ein grobmaschiges Drahtsieb (L. Germ. Helv.), entfernt durch Abreiben den wolligen Staub und füllt sie, nochmals in der Wärme, besser im Kalttrockenschranke nachgetrocknet, in vorgewärmte Blechkanister, deren Verschlüsse man durch Ueberkleben mit Papier dichtet. Dieses Nachtrocknen verrichte man auch nicht bei frisch eingetroffenen, in Papier verpackten Sendungen, da die Blüten schon unterwegs Feuchtigkeit aufnehmen. Werden Wollblumen ohne Beachtung dieser Massregeln gesammelt oder während der Aufbewahrung vor Feuchtigkeit und Licht ungenügend

geschützt, so verlieren sie ihren kräftigen Geruch und ihre schöne gelbe Farbe, werden braun und damit unverwendbar. Die gleiche Sorgfalt erfordern natürlich Theemischungen, die Flor. Verbasci enthalten. 7—8 Th. frische Wollblumen geben 1 Th. trockne.

b) die Blätter von I.

Folia Verbasci. Herba Verbasci. — Wollkraut. — Feuille de bouillon — blanc ou de molène (Gall.). — Mullein leaves.

Beschreibung. Die Blätter von I. Sie sind bis 30 cm lang, runzlig, weich, auf beiden Seiten dicht mit Sternhaaren besetzt (Fig. 209).

5 Theile frischer Blätter geben 1 Theil trockne. Sie enthalten Schleim, Wachs, Harz, einen Bitterstoff u. a. w.

Sie wurden wie die Blüten und mit diesen auch zum Rauchen bei Athembeschwerden angewendet. Der wollige Ueberzug wird als Zunder benutzt.

Extractum Verbasci fluidum (Nat. form.). Fluid Extract of Verbascum. Aus 1000 g gepulverten Blättern und Blüten (Nr. 20) und q. s. verdünntem Weingeist (41 proc.) unter Zurückstellen der ersten 875 ccm Perkolat 1000 ccm Fluidextrakt.

Pisana de flore Verbasci (Gall.). Tisane de bouillon blanc. 5,0 Wollblumen, 1000,0 siedendes Wasser; nach $\frac{1}{4}$ Stunde zieht man durch und filtrirt durch Papier.

Hustenbonbons. Infus. Florum Verbasci 90,0:750,0, Sacchari 3000,0, Sirupi Solani tuberosi 375,0, Solutionis Extracti Opii (1 + 1) 1,5, Tartari depurati 4,0. Coque ad consistentiam (Pharm. Zeitg.).

IV. Die Samen von I, aber wohl auch von anderen Arten, sind ein altes Mittel, um Fische zu betäuben, das hier und da noch heute verwendet wird.

Verbena.

Gattung der Verbenaceae — Verbenoideae — Enverbeneae.

I. **Verbena officinalis** L. Heimisch in Asien, Europa und Nordafrika. Ausdauernd, Stengel aufrecht, vierkantig, mit rauhen Kanten und abwechselnd zwei gegenüberliegenden vertieften Furchen, die unteren Blätter gestielt, länglich, die mittleren dreispaltig, Rand gezähnt, obere Blätter sitzend, länglich, eingeschnitten-gekerbt, die obersten ganzrandig. Blüten in Ähren, die eine lockere Rispe bilden. Blumenkrone blauschwarz, stielröhrenförmig, Saum fünfspaltig, fast zweilappig. Vier Staubblätter, von denen zwei länger. Liefert:

Herba Verbenae. Herba Columbariae. — Eisenkraut. Eisenhart. Stahlkraut. — Plante fleurie de verveine officinale (Gall.), das zur Blüthezeit, vom Juli bis September, gesammelte Kraut. Es dient als mildes Bittermittel und als Ersatz für Chinesischen Thee.

BETT BRUNNEN'S elektrische Heilkissen enthalten Harb. Verbenae conc. und Viscum album conc.

Deutscher Hausmannsthee. 100 Eisenkraut, 10 Pfefferminze, 2 Quendel, 2 Majoran, 5 Zimmt, 1 Macie.

II. **Verbena triphylla** L'Hér. Heimisch in Südamerika. Blätter kurz gestielt, es dreien zusammengestellt, lanzettlich-lineal, ganzrandig, kahl, unterseits drüsig, von angenehmem Geruch, der an Citronen erinnert. Sie liefern:

Folia Verbenae odoratae. — Feuille de verveine odorante (Gall.).

III. **Verbena hastata** L. Heimisch in Nordamerika. Man verwendet dort die Wurzeln:

Radix Verbenae. — Verbena root zu einem Extrakt:

Extractum Verbenae fluidum. Fluid Extract of Verbena (Nat. form.). Es wird wie Extractum Urticae fluidum Nat. form. dargestellt (s. S. 1099).

IV. **Verbena urticaefolia** L. Heimisch in Nordamerika. White Vervain. Nettle-leaved Vervain. Mit gestielten, lanzettlichen Blättern und kleinen weissen Blüten. Man verwendet das Kraut wie das von I. Es soll ein Glukosid enthalten.

V. **Verbena-Oel** vergl. Band I, S. 303.

Veronica.

Gattung der Scrophulariaceae. — Rhinanthoidae. — Digitalae.

I. Veronica officinalis L. Heimisch in Europa. Perennirend. Stengel kriechend, am Grunde astig, oberwärts aufsteigend, rauhaarig. Blätter verkehrt-eiförmig oder elliptisch, kurz gestielt, gekerbt-gesägt. Blüten in Trauben in der Achsel nur eines Blattes eines Blattpaares, Blütenstiele kürzer als das Tragblatt, in der Frucht aufrecht. Kelch und Blumenkrone viertheilig, letztere hellblau, selten weiss. Liefert im Kraut:

Herba Veronicae (Ergänab.). **Hb. Betonicae albae.** — Ehrenpreis. Wundkraut. Grundheil.

Das vom Mai bis zum Juli mit der Blüthe gesammelte, getrocknete Kraut. 7 Th. frisches geben 2 Th. trocknes. Früher gegen alle möglichen Leiden gebraucht, heute nur noch ein unschuldiges Hausmittel.

Species Sanctae Veronicae.
Thee der heiligen Veronika.
Rp. Herb. Veronice 60,0
Folior. Melissa

Folior. Aurant. 52 15,0
Folior. Menth. pip.
Fruct. Anisi stell. 52 5,0

II. Veronica Beccabunga L. Heimisch in Europa, Asien und Nordafrika. Blätter rundlich oder länglich-oval, stumpf, in einen kurzen Stiel verschmälert, kleingesägt oder fast ganzrandig. Blüten in lockeren Trauben, die in der Achsel beider Blätter eines Blattpaares stehen. Blüten himmelblau.

Das frische Kraut wird in Frankreich als *Plante fraîche de beccabunga* (Gall.) bei Leiden des Zahnfleisches gebraucht.

III. Veronica virginica L. (syn.: *Leptandra virginica*). Heimisch in Nordamerika und Sibirien. Liefert im Rhizom mit den Wurzeln:

Radix Leptandrae virginicae. *Leptandra* (U-St.). — Culvers Root.

Beschreibung. Das Rhizom ist bis 10 cm lang, $\frac{1}{2}$ cm dick, geringelt, bis 6 cm lange Reste des Stengels tragend. Es bildet ein Sympodium. Aussen dunkel-graubraun, lässt es auf der Oberseite ausser den Resten abgestorbener Achsen Knospen, auf der Unterseite die etwa 2 mm dicken und 10 cm langen Wurzeln erkennen. Auf dem Querschnitt zeigt das Rhizom die dunkle Rinde, den hellen Holztheil und das grosse ebenfalls dunkle, 3-6strahlige Mark. In der primären Rinde ein unterbrochener Kreis von Faseren.

Enthält ein Glukosid *Leptandrin*.

Man verwendet die Droge als Emeticum und Purgans.

Extractum Leptandrae (U-St.). **Extract of Leptandra.** Aus 1000 g gepulverter Wurzel (Nr. 40) und q. s. einer Mischung aus 750 ccm Weingeist (91 proc.) und 250 ccm Wasser im Verdrängungswege. Man befeuchtet mit 400 ccm, erschöpft l. a., destillirt den Weingeist ab und dampft zur Pillenconsistenz ein.

Extractum Leptandrae fluidum (U-St.). Wie voriges, doch aus Pulver Nr. 60. Man fängt die ersten 800 ccm Perkolat für sich auf und bereitet l. a. 1000 ccm Fluidextrakt.

Beide Extrakte werden wie die betr. Rhabarberextrakte gebraucht und wirken auch wie diese.

Viburnum.

Gattung der Caprifoliaceae — Viburneae.

I. Viburnum Opulus L. In den gemässigten und kälteren Gebieten der nördlichen Halbkugel eirkumpolar. Verwendung findet die Rinde:

Cortex Viburni Opuli. **Viburnum Opulus** (U-St.). — Schneeballrinde. — Cramp Bark.

Sie hat ein geschichtetes Oberflächenperiderm, in der primären Rinde Kollenchym, im Parenchym derselben Drüsen von Kalkoxalat. Gruppen primärer Bastfasern, die meist wenig auffallen, nur einzelne Fasern sind stark verdickt. Der sekundären Rinde fehlen

Bastfasern, dagegen enthält sie vertikal gestreckte Sklerenchymgruppen, ferner Drüsen in Kammernfasern, im Bastparenchym und in den Markstrahlen. Sie kommt in 15–25 cm langen und 2 mm dicken, krummen Stücken in den Handel, denen an der Innenseite meistens Holz anhaftet.

Ein Bitterstoff der Rinde wird als Viburnin bezeichnet.

Verwendung. In Amerika empfohlen als Heilmittel bei schmerzhaften Meneses und zur Verhütung von Abortus (auch in der Homöopathie), das Fluidextrakt als krampfstillendes Mittel.

Extractum Viburni Opuli fluidum (U-St.). Fluid Extract of Viburnum Opulus. Wie Extractum Valerianae fluidum U-St. (S. 1102). Man gebraucht 5–6000,0 Lösungsmittel.

H. Viburnum prunifolium L. Heimisch im größten Theil der Vereinigten Staaten. Verwendung findet die Rinde:

Cortex Viburni prunifolii (Ergänz.). Viburnum prunifolium (U-St.). — Nordamerikanische Schneeballrinde. Viburnumrinde. — Black Haw.

Beschreibung. Aussen glänzend purpurbraun, wenn älter graubraun, mit zerstreuten Warzen und schwarzen Punkten. Der papierdünne Kork lässt sich leicht von der primären Rinde ablösen. Kurzbrüchig, geruchlos, von schwach adstringirendem, deutlich bitterem Geschmack. Bau wie bei der vorigen, doch hat die Rinde reichlichere Borkbildung, die primären Fasern durchweg stark verdickt, die Oxalsäurekristalle im Bast sind drüsen und Einzelkristalle.

Bestandtheile. Ein Alkaloid, ferner Viburnin (wie bei I), das als Träger der Wirksamkeit angesehen wird, endlich Baldriansäure (Viburninsäure), Citronensäure, Äpfelsäure, Oxalsäure.

Verwendung und Wirkung. Die Rinde wirkt kühlend auf das Centralnervensystem, man verwendet sie als Antispasmodicum, besonders bei drohendem Abortus und bei Dysmenorrhoea. Dosis des Fluidextraktes 1,0–4,0 mehrmals täglich.

Unter dem Namen Viburnin verwendet man die aus dem alkoholischen Auszug ausgefallte harzige Substanz.

Extractum Viburni prunifolii fluidum. Viburnumfluidextrakt. Fluid Extract of Viburnum prunifolium. Ergänz.: Aus mittelfein gepulverter Rinde und einer Mischung aus 7 Th. Weingeist und 3 Th. Wasser wie Extractum Frangulae fluidum Gern. (Bd. I, S. 1181). — U-St.: Wie Extr. Valerian. fluid. U-St. (S. 1102). Rothbraun, von saurer Reaktion. Wird in Amerika besonders als Vorbeugungsmittel bei drohender Früh- oder Fehlgeburt sowie bei Regelstörungen in Gaben von 2–4 g gebraucht. Nach R. Munck ist folgende Form zu empfehlen:

Rp. Extract. Viburni prunif. fluid.	50,0
Antispasmodi	4,0
Spiritus Vini Cognac	50,0
Strupi Coffeae	50,0
Aquae destillatae	50,0

Bei drohendem Abortus 1–2 stündlich 1 Esslöffel.

Elixir Viburni Opuli compositum (Nat. form.).

Compound Elixir of Cinnamon.

Rp. Extr. Viburni Opuli fluid.	75 cem
Extr. Aloëdidi fluid. (Nat. form.)	75 "
Extr. Trilli fluid. (Nat. form.)	150 "
Elixir Tannae comp. (a. 3, 1016)	700 "

Elixir Viburni prunifolii (Nat. form.).

Elixir of Black Haw.

Rp. Extr. Viburni prunif. fluid.	125 cem
Tinct. Cardamomi comp. (U-St.)	75 "
Elixir aromatici (U-St.)	500 "

Tinctura Viburni Opuli composita.
Compound Tincture of Viburnum
(Nat. form.)

Rp. {	Extr. Viburni Opuli	55 g
	Rinde Dioscoreae	35 "
1. {	Herb. Scutellari. int. (U-St.)	10 "
	Caryophyllor.	50 "
	Card. Cinnamon.	55 "
2. {	Glycerini	65 cem
	Spiritus (91 proc.)	750 "
2. {	Aquae vol. 1)	
	Spiritus vol. 2) 9.	

Man macerirt 1 (Pulv. No. 40) mit 150 cem vol 2
48 Stunden, percolirt mit dem Rest, dann mit 3,
wodas man 1000 cem Tinktur erhält.

10 Tropfen stündlich, bis zu 150 Tropfen pro die.

Pastor Könie's Nerventonic. Kali et Natrii bromati aa 30,0, Ammonii bromati 10,0, Extracti Viburni prunifolii 10,0, Tincturae Valerianae compositae 130,0, Glycerini 80,0, Aquae 430,0.

Vinca.

Gattung der Apocynaceae — Plumbaginaceae — Plumbaginaceae — Alstoniinae.

Vinca minor L. Heimisch von England und Deutschland bis zum Kaukasus und Kleinasien. Niederliegend. Stengel, meist seitlich aufrecht, in eine Blüthe endigend. Laubblätter elliptisch bis lanzettlich, kurz gestielt, ganzrandig, spitz. Kelchblätter und Kronenzipfel kahl.

Vinca major L. Verbreitung wie vorige, aber mehr südlich. Grösser wie vorige. Laubblätter eiförmig, vorne verschmälert, am Grunde fast herzförmig. Kelchblätter und Kronenzipfel gewimpert. Beide liefern:

Herba Vincae pervincae. — Singsrün. Wintergrün. Todtenmyrthe. — Feuille de pervenche grande et petite (Gall.). — Evergreen.

Wird als Bittermittel noch hier und da im Handverkauf unzerkleinert abgegeben.

Vincetoxicum.

Gattung der Asclepiadaceae — Cynanchoidae — Asclepiadaceae — Cynanchinae.
— Jetzt zu Cynanchum gezogen.

Cynanchum Vincetoxicum (L.) Pers. (syn.: Vincetoxicum officinale Mönch). Stengel bis 50 cm hoch, ausser einer dünnigen Längslinie kahl. Blätter kurz gestielt, herzförmig oder eilanzettlich, zugespitzt, ganzrandig. Blüthen weiss mit gelblichem Staubblattkranz. Liefert im Rhizom mit den Wurzeln:

Radix Vincetoxici seu **Asclepiadis** seu **Hirundinariae.** — Schwalbenwurzel. Giftwurzel. — Souche d'asclépiade ou de compte-venin (Gall.).

Beschreibung. Der Wurzelstock ist bis 6 cm lang, 6 mm dick, gelb bis bräunlich, die Wurzeln bis 1 mm dick.

In der breiten Rinde und im Mark zahlreiche Oxalatdrüsen und Milchsafschläuche, die Markstrahlen im Holz sind eine Zellreihe breit. Bastfasern und Steinzellen fehlen.

Bestandtheile. Ein Glukosid Vincetoxin $C_{16}H_{18}O_8$, das in einer in Wasser löslichen und darin unlöslichen Form in der Droge vorkommen soll, ferner Asclepin, Asclepiadin oder Cynanchin, das der wirksame Bestandtheil sein soll; gelbe, amorphe Masse von bitterem Geschmack, deren wässrige Lösung durch Tannin gefällt wird. Concentrirte Salzsäure färbt es grün; wirkt zu 0,2 g brechenarregend, kleinere Dosen purgirend.

Anwendung. Als Arzneimittel veraltet, wird die Droge noch beim Vieh in Gaben von 10–20 g verwendet.

Vinum.

Vinum. Wein. Vin. Wine.

Die Pharm. Germ. IV sagt unter dem Abschnitt „Wein“:

„Das durch Gährung aus dem Saft der Weintrauben hergestellte Getränk, unverfälscht und von guter Beschaffenheit. — Die Untersuchung und Beurtheilung des Weines richtet sich nach den jeweils geltenden, allgemeinen, gesetzlichen Bestimmungen und den dazu ergangenen Ausführungsverordnungen, unbeschadet der nachstehenden Forderungen.

Der Gehalt des Weines an Schwefelsäure darf in 100 ccm Flüssigkeit nicht mehr betragen, als 0,2 g Kaliumsulfat entspricht.

Xeres und andere Südweine, z. B. Madeira, Marsala, Gold-Malaga, Gelber Portwein, Trockenweine Ungarns, Syriens, Griechenlands, des Kaplandes und anderer Weinbaugebiete sollen in 100 ccm nicht weniger als 11 g

und nicht mehr als 16 g Alkohol, sowie nicht mehr als 8 g Extrakt einschliesslich des Zuckers enthalten. — An Stelle von Xeres darf zur Herstellung pharmaceutischer Zubereitungen einer der oben genannten Weine verwendet werden, wenn er auch in Farbe und Geschmack dem Xeres ähnlich ist. — Weine, mit Ausnahme von Kampherwein, sind klar abzugeben.

Das zur Zeit für Deutschland gültige Weingesetz ist unter dem 24. Mai 1901 erlassen worden und wird unten wiedergegeben werden.

Allgemeines. Zur Gewinnung von Wein werden nur die völlig reifen Trauben (von *Vitis vinifera* L.) herangezogen. Sowohl weisse als auch blaue Trauben können weissen Wein liefern. Zu diesem Zweck müssen die Fruchtschalen der letzteren, welche den Weinfarbstoff enthalten, möglichst schnell vom Most getrennt werden. Lässt man dagegen die Fruchtschalen der blauen Trauben während der Gährung im Most, so extrahirt der entstehende Alkohol den Farbstoff, und man erhält rothe Weine. Nur die Beeren der „Färbertraube“ liefern gefärbten Most, daher unter allen Umständen rothen Wein.

Man entfernt die sog. „Klümme“ von den Beeren, zerquetscht diese und presst, falls man Weisswein gewinnen will, den Beerenmost (Most) bald ab. Bei Erzeugung von Rothwein verbleiben die Beerenchalen während der Gährung in dem Most. (Rothweinsmaische).

Der „Most“ wechselt in seiner Zusammensetzung ausserordentlich, er enthält z. B. 0,4–2 Proc. Säure und 10–30 Proc. Zucker. Ueberlässt man ihn sich selbst, so geräth er bei mittlerer Temperatur freiwillig in alkoholische Gährung. Letztere wird hervorgerufen durch Hefezellen, welche theils schon den Beeren aufgesessen haben, theils aus der Luft in den Most gelangen; z. B. *Saccharomyces ellypsoides*, gewöhnliche Weinhefe, *S. conglomeratus*, *S. apiculatus*, *S. Pastorianus* u. a. Durch die Gährung wird der im Most vorhandene Zucker in Alkohol und Kohlensäure gespalten: $C_6H_{12}O_6 = 2CO_2 + 2C_2H_5.OH$. In dem Maasse, wie die Flüssigkeit alkoholreich wird, scheidet sich das ursprünglich im Most gelöste Kaliumbitartrat an den Wandungen der Lagerfässer als „Weinstein“ ab. Mit dem Weinstein fällt auch die Hauptmenge der den Most trübenden Bestandtheile (Eiweissstoffe, Gummi) aus. Der fertig gegohrene Wein wird schliesslich der „kellermässigen Behandlung“ unterworfen. Zu dieser gehören z. B.: das Schönen mit Hausenblase, Leim, Gelatine, Eiweiss, das Filtriren, ferner das Schwefeln der Fässer und das Ausschwenken derselben mit Alkohol.

Weinverbesserung und -Vermehrung. In guten Jahren enthält die Weinbeere viel Zucker und nur wenig Säure. Der Most liefert alsdann ohne weitere Behandlung trinkbaren Wein. In schlechten Jahren sinkt der Gehalt an Zucker, während der Säuregehalt stark erhöht ist. Trinkbare Weine können alsdann nur durch geeignete Behandlung des Mostes erzeugt werden. — Zu diesem Zwecke bestimmt man a) den Säuregehalt des Mostes durch Titriren mit $\frac{1}{10}$ -Natronlauge, b) den Zuckergehalt und zwar entweder mit Hilfe von Mostwaagen (nach ORCHSLE, v. BABO, BALLING, WAGNER) oder polarimetrisch, am genauesten gewichtsanalytisch nach ALLIUM. — Die wichtigsten Verfahren zur Verbesserung bez. Vermehrung des Weines sind folgende:

1) Das Obaptalisiren. Man entzieht dem Most oder Wein einen Theil der Säure durch Calciumcarbonat (Marmorstaub) und ersetzt den fehlenden Zucker durch Zusatz von Rohrzucker, reinem Traubenzucker oder Invertzucker.

Dieses Verfahren ist durch das zur Zeit gültige deutsche Weingesetz gestattet. Es ist auch gestattet, den Zucker in wässriger Lösung zuzusetzen, doch darf durch diesen Zusatz eine erhebliche Vermehrung des Weines nicht stattfinden.

2) Das Gallisiren. Es geht von der Voraussetzung aus, dass ein trinkbarer Wein dann erzielt wird, wenn der Most 24 Proc. Zucker, 0,8 Proc. freie Säure und 75,4 Proc. Wasser enthält. Zuckerreiche und säurereiche Weine werden durch Verdünnung mit Wasser zunächst auf den vorgeschriebenen Säuregrad gebracht, der fehlende Zucker wird alsdann als Rohrzucker zugesetzt.

Hat man z. B. einen Most von 16,7 Proc. Zucker, 0,8 Proc. Säure und 82,5 Proc. Wasser, so sind — um ihn auf 0,8 Proc. Säure und 24 Proc. Zucker zu bringen — 18 Proc. Wasser und 15,3 Proc. Zucker zuzusetzen. Man vermehrt dadurch den Wein von 100 Th. auf 133 Th. — In ganz schlechten Jahren steigt der Säuregehalt oft auf

1,4—1,6 Proc. Auf solche Moste angewendet, würde das Gallisiren zur Fäulnisserei ausarten.

Das zur Zeit gültige Weingesetz gestattet den Zusatz von Zucker, auch in wässriger Lösung, „sofern ein solcher Zusatz nur erfolgt, um den Wein zu verbessern, ohne seine Menge erheblich zu vermehren“. Durch das Gesetz ist daher den Auswüchsen des Gallisirens ein Riegel vorgeschoben worden, und man wird in schlechten Jahren auf das Chaptalisiren zurückzugreifen haben.

3) Das Petiolisiren besteht darin, dass man auf die (ausgepressten) Weinstreter Zuckerwasser aufgiesst und diese Mischung der Gährung überlässt. Man erhält so Getränke, welche natürlich weniger Säure enthalten als Naturwein, aber in Bezug auf Alkoholgehalt und Bouquet diesem annähernd gleichkommen. Die späteren Auszüge werden mit Weinsäure versetzt und liefern den sogen. „Haustrunk“ oder „Tresterwein“. Dieselben Trester können mehrmals hintereinander zum Vergahren von Zuckerwasser benutzt werden. Da alle diese Produkte noch wohlgeschmeckend und bouquetreich sind, so geht daraus hervor, dass die Schalen der Weinbeeren an der Bildung des Bouquets wesentlich theilhaftig sind.

Das zur Zeit gültige Weingesetz verbietet die gewerbsmäßige Herstellung der sogen. Tresterweine und deren Feilhalten und Verkauf, während ihre Herstellung zum eigenen Bedarf, als Haustrunk, gestattet ist.

4) Das Gipsen. Dasselbe geschieht namentlich in Frankreich und anderen südlichen Ländern, um eine schnellere Klärung herbeizuführen, die Farbe des Weines zu erhöhen und grössere Haltbarkeit zu erzielen. Man bestreut zu diesem Zwecke die Trauben mit nicht unbedeutenden Mengen Gips. Dieser setzt sich mit dem Kaliumbitartrat des Weines in der Weise um, dass sich Calciumbitartrat bildet, welches abgeschieden wird, und Kaliumbissulfat, welches in Lösung bleibt.

Man erkennt daher das stattgehabte Gipsen im Weine in der Erhöhung des Schwefelsäuregehaltes. Um einen auffällig hohen Schwefelsäuregehalt herabzumindern, machen die Produzenten hiesweilen Zusätze von Baryt- und Strontiansalzen (s. S. 1126).

Der zulässige Gehalt an Schwefelsäure ist in den meisten Ländern gesetzlich normirt. 5) Das Scheelisiren besteht in einem Zusatz von Glycerin zum fertigen Wein. Dieser wird dadurch haltbarer und vollmundiger. Der Zusatz ergibt sich analytisch in der Verschiebung der Relation des Gehaltes an Glycerin zum Alkoholgehalt.

Das Scheelisiren ist durch das zur Zeit gültige deutsche Weingesetz verboten.

6) Das Alkoholisiren besteht in Zusätzen von Alkohol zu alkoholarmen Weinen zum Zwecke der Konservirung. In Deutschland ist der Alkoholzusatz zu den völlig ausgegohrenen Weinen gesetzlich beschränkt (1 Vol-Proc.). Die meisten südlichen Weine erhalten erhebliche Zusätze von Alkohol.

Klassifikation. Man unterscheidet nach der Farbe weisse und rothe Weine, nach dem Geschmacke süsse und nicht süsse Weine. Ausserdem werden die Weine meist nach den Produktionsländern eingetheilt. Im allgemeinen aber können folgende Hauptgruppen unterschieden werden:

1) Gewöhnliche oder völlig vergohrene Weine. Der ursprüngliche Zuckergehalt des Mostes ist bis auf Spuren vergohren. In solchen Weinen findet man selten mehr als 0,1 Proc. Zucker. Hierher gehören die gewöhnlichen Rhein- und Moselweine, die meisten österreichischen und ungarischen Landweine.

2) Zuckerarme Weine (im analytischen Sinne) sind solche, welche in 100 cem weniger als 0,5 g Zucker enthalten.

3) Zuckerreiche Weine (im analytischen Sinne) sind solche, welche in 100 cem mehr als 0,5 g Zucker enthalten.

4) Süssweine werden die deutlich süss schmeckenden genannt.

5) Süssweine sind die in südlichen Gegenden producirten. Sie sind feurig, alkoholreich; der Alkohol ist zum Theil als „Sprit“ zugesetzt.

6) Ausbruchweine. Diese werden hergestellt aus besonders reifen, am Stock etwas geschumpten, edlen Trauben; hierher gehören die rheinischen „Ausbruchweine“. Ferner dadurch, dass am Stock getrocknete Beeren (Trockenbeeren, Öbeben) mit gewöhnlichem Wein ausgelaugt werden. Hierher gehören die süsses Ungarweine (Tokayer, Ruster, Menescher). Ein Theil der Trockenbeeren wird wohl auch durch Zucker ersetzt.

7) Gekochte Weine. Man setzt dem Most während der Hauptgährung künstlich (durch Kochen oder Eindampfen) concentrirten Most zu. Hierher gehören die griechischen Malvasiaweine, ferner der spanische Malaga.

8) Likörweine. Diese werden in der Weise dargestellt, dass die Gährung des Mostes durch reichlichen Zusatz von Alkohol unterdrückt wird. Auf diese Weise behalten die Weine einen Theil des Zuckers, ferner besitzen sie meist einen hohen Alkoholgehalt, aber der Alkohol ist nur zum Theil durch Gährung in dem Weine selbst entstanden. Hierher gehören der Portwein, Xeres, Marsala

Lediglich der Vollständigkeit wegen führen wir noch die folgenden Getränke auf, welche vor Erlass des gegenwärtig gültigen Weingesetzes z. Th. als Weine, z. Th. als weinähnliche Getränke bezeichnet worden waren, deren gewerbemässige Herstellung durch das neue Weingesetz aber zum Theil untersagt ist:

Tresterweine werden hergestellt durch Vergähren von Zuckerwasser über ganz oder theilweise ausgepressten Trauben (Tretern) und Zusatz von Weinsäure. Sie enthalten wenig Extrakt, aber verhältnissmässig viel Mineralbestandtheile. Die gewerbemässige Herstellung ist untersagt.

Hefenweine gewinnt man durch Vergähren von Zuckerwasser über Weinhefe und Zusatz von Tannin und Weinsäure. Die gewerbemässige Herstellung ist untersagt.

Rosinenweine. a) Man lässt Rosinen mit einer entsprechenden Menge Wasser für sich vergähren. b) Man setzt zu Most Auszüge von Rosinen hinzu. c) Man setzt zu Most oder Wein Rosinen ohne Zusatz von Wasser hinzu. Die Herstellung völlig vergohrener Weine auf diesem Wege ist untersagt. Gestattet dagegen die Herstellung von Süssweinen, welche als solche ausländischen Ursprungs in den Verkehr gebracht werden.

Kunstwein wird durch Vermischen von Wasser, Alkohol, Zucker, Weinsäure und gerbsäurehaltigen Materialien ohne Gährung hergestellt. Die gewerbemässige Herstellung ist untersagt.

Schaumwein, Champagner. a) Man lässt zuckerhaltige Weine auf der Flasche gähren. b) Man imprägnirt mit Zucker versetzte Weine künstlich mit mineralischer Kohlensäure. — Schaumweine sind nicht als „Wein“ im Sinne des Weingesetzes anzusehen, sie gelten als Kunstprodukte.

Obstweine. Der Saft des Schalen- und Beerenobstes (Birnen, Äpfel, Johannisbeeren, Stachelbeeren, Blaubeeren) wird nach geeigneter Verdünnung mit Wasser unter Zusatz von Zucker vergohren.

Cyder. Frischer Obstsaft wird mit soviel Alkohol (15–16 Proc.) versetzt, dass Gährung nicht mehr eintreten kann, das Getränk also haltbar wird. Darf weder als Obstwein noch als Wein bezeichnet werden und ist im Sinne der Gewerbeordnung als Brautwein aufzufassen.

Die in den Apotheken verwendeten Weine sind im allgemeinen folgende:

Vinum album, Vinum generosum album, Weisswein, Vin blanc, White Wine. Jeder unverfälschte, völlig ausgegohrene Weisswein. Man wird also in Deutschland eine gute Sorte Rheinwein, Moselwein, Pfälzerwein, Haardwein oder einen ähnlichen Wein wählen.

Vinum rubrum, Rothwein, Vin rouge, Red wine. Jeder völlig vergohrene (nicht süsse) Rothwein. Man wird entweder einen deutschen Rothwein oder eine gute Sorte eines französischen Rothweins (Bordeaux) wählen, dagegen unter den italienischen Rothweinen die an Gerbsäure und Farbstoff allzureichlichen sogen. Verschnittweine vermeiden.

Vinum Xerense, Xeres, Sherry. Unter „Xeres“ ist eigentlich nur der in der Umgebung von Xeres de la Frontera, spanische Provinz Cadix, wachsende Wein zu verstehen. Man hat sich indess daran gewöhnt, als Xeres einen beliebigen spanischen Wein zu bezeichnen. Da diese spanischen Weine vielfach den an sie zu stellenden berechtigten Ansprüchen nicht genügen, so lässt das Arzneibuch ausdrücklich zu, dass zur Darstellung der pharmaceutischen Zubereitungen an Stelle des Xeres jeder andere Südwein mit ähnlichen Eigenschaften verwendet werden darf. Als Ersatz des Xeres kommen namentlich in Betracht die italienischen Marsalaweine, ferner die sogen. griechischen Xeresweine. Auf S. 1146 ist die Analyse eines als „Achaier, griechischer Xeres“ bezeichneten Südweins wiedergegeben, welcher von der Weinbaugesellschaft Achata in Patras herkommt und als ein vortrefflicher Ersatz eines guten Xeres zu empfehlen ist.

Vinum achajense (Ergänzb.). Der oben erwähnte griechische Süsswein, ein Ersatz der spanischen, sogen. Xeres-Weine.

Vinum maderense (Ergänzb.). Madeira. Ein alkoholfreicher, wenig süsser, bräunlich-gelber Wein von den Kanarischen Inseln.

Vinum malacense, Malaga. (Helv. Ergänzb.). Braunrother spanischer Süsswein mit einem Alkoholgehalte von 13–18 Vol.-Proc., und einem Gehalte von 10–18,0 g Zucker pro 100 cem. Das zuckerfreie Extrakt betrage 3–4,0 g pro 100 cem.

Vinum marsalense, Marsala. (Helv. Ergänzb.). Hellbrauner sicilianischer Wein von schwach süssem Geschmacke mit einem Alkoholgehalt von 13–18 Vol.-Proc., und einem Gehalt von 2–4,0 g Zucker pro 100 cem. Das zuckerfreie Extrakt betrage 2–3,5 g pro 100 cem.

Vinum portense, Portwein. (Ergänzb.). Alkoholfreicher, wenig süsser, portugiesischer Wein von braunrother Farbe.

Vinum tokayense, Tokayer. (Ergänzb.). Alkoholfreicher, süsser Ungarwein von gelber bis bräunlicher Farbe.

Gesetz betreffend den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinhähnlichen Getränken.

Wir Wilhelm, von Gottes Gnaden Deutscher Kaiser, König von Preussen etc. verordnen im Namen des Reichs, nach erfolgter Zustimmung des Bundesraths und des Reichstages, was folgt:

§ 1. Wein ist das durch alkoholische Gährung aus dem Saft der Weintraube hergestellte Getränk.

§ 2. Als Verfälschung oder Nachmachung des Weines im Sinne des § 10 des Gesetzes, betreffend den Verkehr mit Nahrungsmitteln, Genussmitteln und Gebrauchsgegenständen, vom 14. Mai 1879 (Reichs-Gesetzbl. S. 145) ist nicht anzu sehen:

1) die anerkannte Kellerbehandlung einschließlich der Haltbarmachung des Weines, auch wenn dabei Alkohol oder geringe Mengen von mechanisch wirkenden Klärungsmitteln (Eiweiss, Gelatine, Hausenblase und dergleichen), von Tannin, Kohlensäure, schwelliger Säure oder daraus entstandener Schwefelsäure in den Wein gelangen; jedoch darf die Menge des zugesetzten Alkohols, sofern es sich nicht um Getränke handelt, die als Dessertweine (Süd-, Süssweine) ausländischen Ursprungs in den Verkehr kommen, nicht mehr als ein Raumtheil auf einhundert Raumtheile Wein betragen;

2) die Vermischung (Verschnitt) von Wein mit Wein;

3) die Entsäuerung mittels reinen gefällten kohlensauren Kalkes;

4) der Zusatz von technisch reinem Rohr-, Rüben- oder Invertzucker, technisch reinem Stärkezucker, auch in wässriger Lösung, sofern ein solcher Zusatz nur erfolgt, um den Wein zu verbessern, ohne seine Menge erheblich zu vermehren; auch darf der gezuckerte Wein seiner Beschaffenheit und seiner Zusammensetzung nach, namentlich auch in seinem Gehalt an Extraktstoffen und Mineralbestandtheilen nicht unter den Durchschnitt der ungezuckerten Weine des Weinbaugebiets, dem der Wein nach seiner Benennung entsprechen soll, herabgesetzt werden.

§ 3. Es ist verboten die gewerbmässige Herstellung oder Nachmachung von Wein unter Verwendung

1) eines Aufgusses von Zuckerwasser oder Wasser auf Trauben, Traubenmaische oder ganz oder theilweise entmostete Trauben, jedoch ist der Zusatz wässriger Zuckerlösung zur vollen Rothweitraubenmaische zu dem im § 2 Nr. 4 angegebenen Zwecke mit den dort bezeichneten Beschränkungen behufs Herstellung von Rothwein gestattet;

2) eines Aufgusses von Zuckerwasser auf Hefen;

3) von getrockneten Früchten (auch in Auszügen oder Abkochungen) oder eingedickten Moststoffen, unbeschadet der Verwendung bei der Herstellung von solchen Getränken, welche als Dessertweine (Süd-, Süssweine) ausländischen Ursprungs in den Verkehr kommen. Betriebe, in welchen eine derartige Verwendung stattfinden soll, sind von dem Inhaber vor dem Beginn des Geschäftsbetriebs der zuständigen Behörde anzuzeigen;

4) von anderen als den im § 2 Nr. 4 bezeichneten Süsstoffen, insbesondere von Saccharin, Dulcin oder sonstigen künstlichen Süsstoffen;

5) von Säuren, säurehaltigen Stoffen, insbesondere von Weinstein und Weinsäure, von Bouquetstoffen, künstlichen Moststoffen oder Essenzen, unbeschadet der Verwendung aromatischer oder arzneilicher Stoffe bei der Herstellung von solchen Weinen, welche als landesübliche Gewürzgetränke oder als Arzneimittel unter den hierfür gebräuchlichen Bezeichnungen (Wormsuthwein, Malwein, Pepsinwein, Chinawein und dergleichen) in den Verkehr kommen;

6) von Obstmost und Obstwein, von Gummi oder anderen Stoffen, durch welche der Extraktgehalt erhöht wird, jedoch unbeschadet der Bestimmungen im § 2 Nr. 1, 2, 4.

Getränke, welche den vorstehenden Vorschriften zuwider oder unter Verwendung eines nach § 2 Nr. 4 nicht gestatteten Zusatzes hergestellt sind, dürfen weder feilgehalten noch verkauft werden. Dies gilt auch dann, wenn die Herstellung nicht gewerbmässig erfolgt ist.

Die Verwerthung von Trastern, Rosinen und Korinthen in der Braantweinbrennerei wird durch die Bestimmungen des Abs. 1 nicht berührt; jedoch unterliegt sie der Kontrolle der Steuerbehörden.

§ 4. Es ist verboten, Wein, welcher einen nach § 2 Nr. 4 gestatteten Zusatz erhalten hat, oder Rothwein, welcher unter Verwendung eines nach § 3 Abs. 1 Nr. 1 gestatteten Aufgusses hergestellt ist, als Naturwein oder unter anderen Bezeichnungen feilzuhalten oder zu verkaufen, welche die Annahme hervorrufen geeignet sind, dass ein derartiger Zusatz nicht gemacht ist.

§ 5. Die Vorschriften des § 3 Abs. 1 Nr. 1 bis 4, Abs. 2 finden auch auf Schaumwein Anwendung.

§ 6. Schaumwein, der gewerbmässig verkauft oder feilgehalten wird, muss eine Bezeichnung tragen, welche das Land und erforderlichen Falls den Ort erkennbar macht, in welchem er auf Flaschen gefüllt worden ist. Schaumwein der aus Fruchtwein (Obst-

oder Beerenwein) hergestellt ist, muss eine Bezeichnung tragen, welche die Verwendung von Fruchtwein erkennen lässt. Die näheren Vorschriften trifft der Bundesrath.

Die vom Bundesrath vorgeschriebenen Bezeichnungen sind auch in die Preislisten und Weinkarten sowie in die sonstigen im geschäftlichen Verkehr üblichen Angebote mitaufzunehmen.

§ 7. Die nachbenannten Stoffe, nämlich:

lösliche Aluminiumsalze (Alaun und dergleichen), Baryumverbindungen, Borsaure, Glycerin, Kermesbeeren, Magnesiumverbindungen, Salicylsäure, Oxalsäure, unreiner (freien Amylalkohol enthaltender) Spirit, unreiner (nicht technisch reiner) Stärkzucker, Strontiumverbindungen, Theerfarbstoffe,

oder Gemische, welche einen dieser Stoffe enthalten, dürfen Wein, weinhaltigen oder weinähnlichen Getränken, welche bestimmt sind, Anderen als Nahrungs- oder Genussmitteln zu dienen, bei oder nach der Herstellung nicht zugesetzt werden.

Der Bundesrath ist ermächtigt, noch andere Stoffe zu bezeichnen, auf welche dieses Verbot Anwendung zu finden hat.

§ 8. Wein, weinhaltige und weinähnliche Getränke, welchen, den Vorschriften des § 7 zuwider, einer der dort oder der vom Bundesrath gemäss § 7 bezeichneten Stoffe zugesetzt ist, dürfen weder feilgehalten noch verkauft, noch sonst in Verkehr gebracht werden.

Dasselbe gilt für Rothwein, dessen Gehalt an Schwefelsäure in einem Liter Flüssigkeit mehr beträgt, als sich in zwei Gramm neutralen schwefelsauren Kallums vorfindet. Diese Bestimmung findet jedoch auf solche Rothweine nicht Anwendung, welche als Dessertweine (Süd-, Süsweine) ausländischen Ursprungs in den Verkehr kommen.

§ 9. Jeder Inhaber von Keller-, Gahr- und Kellerräumen oder sonstigen Räumen, in denen Wein oder Schaumwein gewerbmässig hergestellt oder behandelt wird, hat dafür zu sorgen, dass in diesen Räumen an einer in die Augen fallenden Stelle ein deutlicher Abdruck der §§ 2 bis 8 dieses Gesetzes ausgehängt ist.

§ 10. Bis zur reichsgesetzlichen einheitlichen Regelung der Beaufsichtigung des Verkehrs mit Nahrungs- und Genussmitteln treffen die Landesregierungen darüber Bestimmung, welche Beamten und Sachverständigen für die in den nachfolgenden Vorschriften bezeichneten Massnahmen zuständig sind.

Diese Beamten und Sachverständigen sind befugt, ausserhalb der Nachtzeit und, falls Thatsachen vorliegen, welche annehmen lassen, dass zur Nachtzeit gearbeitet wird, auch während dieser Zeit, in Räume, in denen Wein, weinhaltige oder weinähnliche Getränke gewerbmässig hergestellt, aufbewahrt, feilgehalten oder verpackt werden, einzutreten, daselbst Besichtigungen vorzunehmen, geschäftliche Aufzeichnungen, Frachtbriefe und Bücher einzusehen, auch nach ihrer Auswahl Proben zum Zwecke der Untersuchung gegen Empfangsbescheinigung zu entnehmen. Auf Verlangen ist ein Theil der Probe amtlich verschlossen oder versiegelt zurückzulassen und für die entnommene Probe eine angemessene Entschädigung zu leisten.

Die Nachtzeit umfasst in dem Zeitraum vom 1. April bis 30. September die Stunden von 9 Uhr abends bis 4 Uhr morgens und in dem Zeitraum vom 1. Oktober bis 31. März die Stunden von 9 Uhr abends bis 6 Uhr morgens.

§ 11. Die Inhaber der im § 10 bezeichneten Räume sowie die von ihnen bestellten Betriebsleiter und Aufsichtspersonen sind verpflichtet, den zuständigen Beamten und Sachverständigen auf Erfordern Auskunft über das Verfahren bei Herstellung der Erzeugnisse, über den Umfang des Betriebs, über die zur Verwendung gelangenden Stoffe, insbesondere auch über deren Menge und Herkunft, zu ertheilen, sowie die geschäftlichen Aufzeichnungen, Frachtbriefe und Bücher vorzulegen. Die Ertheilung von Auskunft kann jedoch verweigert werden, soweit derjenige, von welchem sie verlangt wird, sich selbst oder einem der im § 51 No. 1 bis 3 der Strafprozessordnung bezeichneten Angehörigen die Gefahr strafgerichtlicher Verfolgung zuziehen würde.

§ 12. Die Sachverständigen (§ 10) sind, vorbehaltlich der Anzeige von Gesetzeswidrigkeiten, verpflichtet, über die Thatsachen und Einrichtungen, welche durch die Aufsicht zu ihrer Kenntniss kommen, Verschwiegenheit zu beobachten und sich der Mittheilung und Nachahmung der von den Gewerbetreibenden geheim gehaltenen, zu ihrer Kenntniss gelangten Betriebseinrichtungen und Betriebsweisen, solange als diese Betriebsgeheimnisse sind, zu enthalten. Sie sind hierauf zu beeidigen.

§ 13. Mit Gefängnis bis zu sechs Monaten und mit Geldstrafe bis zu dreitausend Mark oder mit einer dieser Strafen wird bestraft, wer vorsätzlich

1) den Vorschriften des § 3, abgesehen von der Bestimmung über die Anzeige gewisser Betriebe in der Nr. 3 des Abs. 1, oder den Vorschriften der §§ 5, 7, 8 oder

2) den Vorschriften des § 4 zuwiderhandelt.

Ist der Thäter bereits einmal wegen einer der im Abs. 1 bezeichneten Zuwiderhandlungen bestraft, so tritt Gefängnisstrafe bis zu einem Jahre ein, neben welcher auf Geldstrafe bis zu fünfhundert Mark erkannt werden kann. Diese Bestimmung findet Anwendung, auch wenn die frühere Strafe nur theilweise verbüsst oder ganz oder theilweise erlassen ist, bleibt jedoch ausgeschlossen, wenn seit der Verbüßung oder dem Erlasse der letzten Strafe bis zur Begehung der neuen Straftat drei Jahre verflossen sind.

§ 14. Mit Geldstrafe bis eintausendfünfhundert Mark oder mit Gefängnis bis zu drei Monaten wird bestraft, wer den Vorschriften des § 12 zuwider Verschwiegenheit nicht beobachtet, oder der Mittheilung oder Nachahmung von Betriebsgeheimnissen sich nicht enthält. Die Verfolgung tritt nur auf Antrag des Betriebsunternehmers ein.

§ 15. Mit Geldstrafe von fünfzig bis zu einhundertfünfzig Mark oder mit Haft wird bestraft, wer den Vorschriften der §§ 10, 11 zuwider

1) den Eintritt in die Räume, die Besichtigung, die Einsicht in Aufzeichnungen, Frachtbriele und Bücher oder die Entnahme von Proben verweigert,

2) die von ihm erforderte Auskunft nicht ertheilt oder bei der Auskunftsertheilung wissentlich unwahre Angaben macht oder die Vorlegung der Aufzeichnungen, Frachtbriele und Bücher verweigert.

§ 16. Mit Geldstrafe bis zu einhundertfünfzig Mark oder mit Haft wird bestraft:

1) wer die im § 3 Abs. 1 Nr. 3 vorgeschriebene Anzeige unterläßt;

2) wer Schaumwein gewerbmäßig verkauft, feilhält oder anbietet, ohne dass den Vorschriften des § 6 genügt ist;

3) wer bei der nach § 11 von ihm erforderten Auskunftsertheilung aus Fahrlässigkeit unwahre Angaben macht;

4) wer eine der im § 13 bezeichneten Handlungen aus Fahrlässigkeit begeht.

§ 17. Mit Geldstrafe bis zu dreissig Mark und im Unvermögensfalle mit Haft bis zu acht Tagen wird bestraft, wer es unterläßt, der durch den § 9 für ihn begründeten Verpflichtung nachzukommen.

§ 18. In den Fällen des § 13 Nr. 1 ist neben der Strafe auf Einziehung der Getränke zu erkennen, welche den dort bezeichneten Vorschriften zuwider hergestellt, feilgehalten, verkauft oder sonst in Verkehr gebracht sind, ohne Unterschied, ob sie dem Verurtheilten gehören oder nicht; auch kann die Vernichtung ausgesprochen werden. In den Fällen des § 13 Nr. 2, des § 16 Nr. 2, 4 kann auf Einziehung oder Vernichtung erkannt werden.

Ist die Verfolgung oder Verurtheilung einer bestimmten Person nicht ausführbar, so kann auf die Einziehung selbständig erkannt werden.

§ 19. Die Vorschriften des Gesetzes vom 14. Mai 1879 bleiben unberührt, soweit die §§ 2 bis 11 des gegenwärtigen Gesetzes nicht entgegenstehende Bestimmungen enthalten. Die Vorschriften in den §§ 16, 17 des Gesetzes vom 14. Mai 1879 finden auch bei Zuwiderhandlungen gegen die Vorschriften des gegenwärtigen Gesetzes Anwendung.

§ 20. Der Bundesrath ist ermächtigt:

a) die Grenzen festzustellen, welche für die bei der Kellerbehandlung in den Wein gelangenden Mengen der im § 2 Nr. 1 bezeichneten Stoffe, soweit das Gesetz selbst die Menge nicht festsetzt, massgebend sein sollen;

b) Grundsätze aufzustellen, welche gemäss § 2 Nr. 4 zweiter Halbsatz für die Beurtheilung der Weine nach ihrer Beschaffenheit und Zusammensetzung, insbesondere auch für die Feststellung des Durchschnittsgehalts an Extraktstoffen und Mineralbestandtheilen, massgebend sein sollen.

§ 21. Der Bundesrath ist ermächtigt, Grundsätze aufzustellen, nach welchen die zur Ausführung dieses Gesetzes sowie des Gesetzes vom 14. Mai 1879 in Bezug auf Wein, weinhaltige und weinhähnliche Getränke erforderlichen Untersuchungen vorzunehmen sind.

§ 22. Dieses Gesetz tritt am 1. Oktober 1901 in Kraft. Mit diesem Zeitpunkte tritt das Gesetz, betreffend den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinhähnlichen Getränken, vom 20. April 1892 (Reichsgesetzbl. S. 597) ausser Kraft.

Auf Getränke, welche den Vorschriften des § 3 zuwider oder unter Verwendung eines nach § 2 Nr. 4 als übermässig zu erachtenden Zusatzes wässeriger Zuckerlösung bereits bei Verkündung dieses Gesetzes hergestellt waren und innerhalb eines Monats nach diesem Zeitpunkte der zuständigen Behörde angemeldet worden sind, findet die Vorschrift im § 3 Abs. 2 bis zum 1. Oktober 1902 keine Anwendung; sofern die Vertriebsgefässe mit entsprechenden Kennzeichen amtlich versehen worden sind und die Getränke unter einer ihre Beschaffenheit erkennbar machenden oder einer anderweiten, sie von Wein unter-

scheidenden Bezeichnung (Tresterwein, Hefenwein, Rosinenwein, Kunstwein oder dergleichen) feilgehalten oder verkauft werden.

Urkundlich unter Unserer Höchstseigenhändigen Unterschrift und beigedrucktem Kaiserlichen Insignel.

Gegeben Proskowitz, den 24. Mai 1901.

(L. S.)

Wilhelm.

Graf von Posadowsky.

Hauptinhalt des Gesetzes.

1. „Naturwein“ wird erhalten durch Vergährung des Traubenmostes unter Anwendung der „anerkannten Kellerbehandlung“, einschliesslich eines Zusatzes von höchstens 1 Vol.-Proc. Alkohol, des Verschnittes von Naturwein mit Naturwein und der Entsäuerung mittels gefüllten kohlensauren Kalks.

2. „Wein“ im Sinne dieses Gesetzes ist das Getränk, welches erhalten wird durch Vergährung des Traubensaftes unter Anwendung der anerkannten Kellerbehandlung, einschliesslich eines Zusatzes von höchstens 1 Vol.-Proc. Alkohol, des Verschnittes von Wein mit Wein, der Entsäuerung mittels gefüllten kohlensauren Kalks und eines durch § 20 des Gesetzes begrenzten Zusatzes an wässriger Zuckerlösung.

3. Verboten ist die gewerbemässige Herstellung von a) übermässig gallisirten Weinen, b) von Hefenweinen, c) von Tresterweinen, d) von Weinen aus eingedicktem Most, e) die Verwendung von künstlichen Süsstoffen, f) die Verwendung von Säuren und Bonquetstoffen, g) der Zusatz von Obstmost oder Obstwein zu Most oder Wein.

4. Verboten ist die Verwendung der in § 7 namentlich aufgeführten Stoffe vor oder nach der Herstellung von Wein. Zu diesen treten noch lösliche Fluorverbindungen und Wismutverbindungen.

5. Völlig ausgegohrene Rothweine dürfen im Liter nicht mehr Schwefelsäure enthalten, als 2,0 g neutralem Kaliumsulfat entspricht.

6. Die Herstellung von Kunstwein ist verboten.

7. Schaumweine, Obstweine und Beerenweine sind nicht als „Wein“ im Sinne dieses Gesetzes aufzufassen.

8. Schaumwein muss aus unverfälschtem Wein hergestellt sein; die Verwendung künstlicher Süsstoffe ist verboten.

9. Schaumwein, der gewerbemässig verkauft wird, muss eine Bezeichnung tragen, welche das Land und erforderlichenfalls den Ort erkennbar macht, in welchem er auf Flaschen gefüllt worden ist.

10. Die Herstellung von Obst- und Beeren Schaumweinen ist gestattet, doch müssen diese Produkte Bezeichnungen tragen, welche die Verwendung von Fruchtwein erkennen lassen.

Ausführungs-Bestimmungen zum Gesetze über den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinähnlichen Getränken.

Auf Grund des § 6 Abs. 1, des § 7 Abs. 2 und des § 20 unter b des Gesetzes betreffend den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinähnlichen Getränken, vom 24. Mai 1901 (Reichs-Gesetzbl. S. 175) hat der Bundesrath die nachstehenden Ausführungsbestimmungen beschlossen:

I. Zu § 2 Nr. 4. Für die Beurtheilung der Beschaffenheit und Zusammensetzung gezuckerter Weine nach der im § 2 Nr. 4 zweiter Halbsatz bezeichneten Richtung gelten folgende Grundsätze:

a) Bei Beurtheilung der Beschaffenheit ist auf Aussehen, Geruch und Geschmack des Weines Rücksicht zu nehmen.

b) Die chemische Untersuchung hat sich auf die Bestimmung aller Bestandtheile des Weines zu erstrecken, welche für die Beurtheilung der Frage von Bedeutung sind, ob das Getränk als Wein im Sinne des Gesetzes anzuerkennen und seiner Zusammensetzung nach durch die Zuckeringabe nicht unter den Durchschnitt der ungezuckerten Weine des Weinbaugesbietes herabgesetzt worden ist, dem es nach seiner Benennung entsprechen soll.

c) Insbesondere darf durch den Zusatz wässriger Zuckerlösung bei Wein, welcher nach seiner Benennung einem inländischen Weinbaugesbiet entsprechen soll, und zwar:

bei Weisswein

- der Gesamtgehalt an Extraktstoffen nicht unter 1,6 g, der nach Abzug der nicht flüchtigen Säuren verbleibende Extraktgehalt nicht unter 1,1 g,
- der nach Abzug der Gesamtsäuren verbleibende Extraktgehalt nicht unter 1 g,
- der Gehalt an Mineralbestandtheilen nicht unter 0,13 g,

bei Rothwein

- der Gesamtgehalt an Extraktstoffen nicht unter 1,7 g,
- der nach Abzug der nicht flüchtigen Säuren verbleibende Extraktgehalt nicht unter 1,3 g,
- der nach Abzug der Gesamtsäuren verbleibende Extraktgehalt nicht unter 1,2 g,
- der Gehalt an Mineralbestandtheilen nicht unter 0,16 g

in einer Menge von 100 Kubikcentimeter Wein herabgesetzt sein.

Bei der Feststellung des Extraktgehalts ist die 0,1 Gram in 100 Kubikcentimeter Wein übersteigende Zuckermenge in Abzug zu bringen und ausser Betracht zu lassen.

II. Zu § 6. Die im § 6 des Gesetzes vorgeschriebene Kennzeichnung von Schaumwein, der gewerbmässig verkauft oder feilgehalten wird, hat wie folgt zu geschoben:

a) das Land, in welchem der Schaumwein auf Flaschen gefüllt ist, muss in der Weise kenntlich gemacht werden, dass auf den Flaschen die Bezeichnung

- „In Deutschland auf Flaschen gefüllt“,
- „In Frankreich auf Flaschen gefüllt“,
- „In Luxemburg auf Flaschen gefüllt“,

u. a. w. angebracht wird; ist der Schaumwein in demjenigen Lande, in welchem er auf Flaschen gefüllt wurde, auch fertiggestellt, so kann an Stelle jener Bezeichnung die

„Deutscher (Französischer, Luxemburgischer u. a. w.) Schaumwein“

oder

„Deutsches (Französisches, Luxemburgisches u. a. w.) Erzeugniss“

treten.

b) Bei Schaumwein, der aus Fruchtwein (Obst- oder Beerenwein) hergestellt ist, muss in der unter a vorgeschriebenen Bezeichnung den Worten „In Deutschland (Frankreich, Luxemburg u. a. w.) auf Flaschen gefüllt“ oder „Deutsches (Französisches, Luxemburgisches u. a. w.) Erzeugniss“ noch das Wort „Frucht-Schaumwein“ vorangehen oder an die Stelle des Wortes „Schaumwein“ das Wort „Frucht-Schaumwein“ treten.

An Stelle des Wortes „Frucht-Schaumwein“ kann das Wort „Obst-Schaumwein“, „Beeren-Schaumwein“ oder eine entsprechende, die benutzte Fruchtart erkennbar machende Wortverbindung, wie „Apfel-Schaumwein“, „Johannisbeer-Schaumwein“ u. a. w., treten.

c) Die unter a und b vorgeschriebenen Bezeichnungen müssen in schwarzer Farbe auf weissem Grunde, deutlich und nicht verwischbar auf einem bandförmigen Streifen in lateinischer Schrift aufgedruckt sein. Der Streifen ist an einer in die Augen fallenden Stelle der Flasche und zwar gegebenen Falls zwischen dem den Flaschenkopf bedeckenden Ueberzug und der die Bezeichnung der Firma und der Weinsorte enthaltenden Inschrift dauerhaft zu befestigen. Die Schriftzeichen auf dem Streifen müssen bei Flaschen, welche einen Raumgehalt von 425 oder mehr Kubikcentimeter haben, mindestens 0,5 Centimeter hoch und so breit sein, dass im Durchschnitte je 10 Buchstaben eine Fläche von mindestens 3,5 Centimeter Länge einnehmen. Die Inschrift darf, falls sie einen Streifen von mehr als 10 Centimeter Länge beanspruchen würde, auf zwei Zeilen vertheilt werden. Der Streifen darf eine weitere Inschrift nicht tragen.

d) Zur Kennzeichnung von Schaumwein, der sich am 1. August 1901 bereits in Kisten oder Körben verpackt auf einem Lager innerhalb der Reichs befindet, genügt, sofern er in der angegebenen Verpackung gewerbmässig feilgehalten oder verkauft wird, bis zum 1. Oktober 1902 die dauerhafte Anbringung der vorgeschriebenen Bezeichnung an einer in die Augen fallenden Stelle auf der Aussenfläche der Verpackung. Die Schriftzeichen müssen mindestens 4 Centimeter hoch und so breit sein, dass im Durchschnitte je 10 Buchstaben eine Fläche von mindestens 15 Centimeter Länge einnehmen. Die Inschrift darf, falls sie einen Streifen von mehr als 40 Centimeter Länge beanspruchen würde, auf zwei oder drei Zeilen vertheilt werden.

III. Zu § 7. Das Verbot des § 7 Abs. 1 des Gesetzes findet auch auf lösliche Fluorverbindungen und Wismutverbindungen sowie auf Gemische, welche einen dieser Stoffe enthalten, Anwendung.

Berlin, den 2. Juli 1901.

Der Stellvertreter des Reichskanzlers.

Graf von Posadowsky.

Die chemische Untersuchung. Für den Apotheker wird es sich in der Regel darum handeln, festzustellen, ob ein vorliegender Wein den durch das Arzneibuch gestellten Anforderungen genügt. Zur Beantwortung dieser Frage kann man sich auf die Ermittlung der wichtigeren Daten beschränken. Im allgemeinen werden hierfür die nachstehenden Bestimmungen ausreichen:

- | | |
|------------------------------|--------------------------------|
| 1. Spec. Gewicht des Weines. | 6. Schwefelsäure. |
| 2. Alkoholgehalt. | 7. Chlor. |
| 3. Extrakt. | 8. Glycerin. |
| 4. Asche. | 9. Säure. |
| 5. Phosphorsäure. | 10. Zucker, bez. Polarisation. |

Hieran würde sich anzuschließen haben die Prüfung auf die in § 7 des Weingesetzes aufgeführten Stoffe, und bei Rothweinen noch diejenige auf fremde Farbstoffe.

Zu allen quantitativen Bestimmungen werden gemessene Mengen Wein in Arbeit genommen; die erhaltenen Resultate werden auf 100 bzw. 1000 ccm Wein angegeben. Der abzumessende Wein muss die Temperatur von 15° C. haben. Ist eine Untersuchung bestimmt, einer Behörde als Material zu dienen, so müssen auch amtlich geeichte Messgeräthe benutzt werden. Die chemische Untersuchung hat genau nach den vom Bundesrath erlassenen, hier folgenden Anweisungen zu erfolgen.

Anweisung zur chemischen Untersuchung des Weines.

(Nach dem Beschlusse des Bundesrats vom 29. Juni 1901 zur Ausführung des Gesetzes, betr. den Verkehr mit Wein, weinhaltigen und weinhaltigen Getränken, vom 24. Mai 1901, sowie des Gesetzes, betr. den Verkehr mit Nahrungsmitteln, Genussmitteln und Gebrauchsgegenständen, vom 14. Mai 1879).

1.

1. Von jedem Wein, welcher einer chemischen Untersuchung unterworfen werden soll, ist eine Probe von mindestens 1¹/₂ Liter zu entnehmen. Diese Menge genügt für die in der Regel auszuführenden Bestimmungen (s. Nr. 5). Der Mehrbedarf für anderweitige Untersuchungen ist von der Art der letzteren abhängig.

2. Die zu verwendenden Flaschen und Korken müssen vollkommen rein sein. Krüge oder unfeinbleibige Flaschen, in welchen etwa vorhandene Unreinlichkeiten nicht erkannt werden können, dürfen nicht verwendet werden.

3. Jede Flasche ist mit einem das unbefugte Öffnen verheißenden Verschluss und einem ausbleibenden Zettel zu versehen, auf welchem die zur Feststellung der Identität notwendigen Merkmale angegeben sind. Außerdem ist gemindert anzugeben: die Größe und der Füllungsgrad der Flasche und die hiesige Beschaffenheit des Weines; insbesondere ist zu bemerken, wie weit etwa Kalkbildung eingetreten ist.

4. Die Proben sind sofort nach der Entnahme an die Untersuchungsstelle zu befördern; ist eine baldige Abreise nicht ausführbar, so sind die Flaschen an einem vor Sonnenlicht geschützten, kühlen Orte liegend aufzubewahren. Bei Jungweinen ist wegen ihrer leichten Veränderlichkeit auf besonders schnelle Beförderung Bedacht zu nehmen.

5. Zum Zweck der Beurtheilung der Weine sind die Prüfungen und Bestimmungen in der Regel auf folgende Eigenschaften und Bestandtheile jeder Weinprobe anzuwenden:

1. Specifisches Gewicht,
2. Alkohol,
3. Extrakt,
4. Mineralbestandtheile,
5. Schwefelsäure bei Rothweinen,

6. Freie Säuren (Gesamtsäure),
7. Flüchtige Säuren,
8. Nichtflüchtige Säuren,
9. Glycerin,
10. Zucker,
11. Polarisation,
12. Unreine Stärkesäure, qualitativ,
13. Fremde Farbstoffe bei Rothweinen.

Unter besonderen Verhältnissen sind die Prüfungen und Bestimmungen noch auf nachbezeichnete Bestandtheile auszudehnen:

14. Gesamtschwefelsäure, freie Weinsäure, Weinsäure und an alkalische Erden gebundene Weinsäure,
15. Schwefelsäure bei Weissweinen,
16. Schweflige Säure,
17. Saccharin,
18. Salicylsäure, qualitativ,
19. Gummi und Dextrin, qualitativ,
20. Gerbstoff,
21. Chlor,
22. Phosphorsäure,
23. Salpetersäure, qualitativ,
24. Baryum,
25. Strontium,
26. Kupfer.

Die Ergebnisse der Untersuchungen sind in der angegebenen Reihenfolge aufzuführen. Bei dem Nachweis der Bestimmung solcher Weinbestandtheile, welche hier nicht aufgeführt sind, ist stets das angewandte Untersuchungsverfahren anzugeben.

6. Als Normaltemperatur wird die Temperatur von 15° C. festgesetzt; mithin sind alle im Folgenden vorgeschriebenen Abmessungen des Weines bei dieser Temperatur vorzunehmen und sind die Ergebnisse hierauf zu beziehen. Trübe Weine sind vor der Untersuchung zu filtriren; liegt ihre Temperatur unter 15° C., so sind sie

vor dem Filtriren mit dem angesetzten Thalle auf 15° C. zu erwärmen und umzuschütteln.

7. Die Mengen der Weibensantheile werden in der Weise ausgedrückt, dass angegeben wird, wieviel Gramme des gesuchten Stoffes in 100 cem Wein von 15° C. gefunden worden sind.

II.

Ausführung der Untersuchungen.

1. Bestimmung des spezifischen Gewichtes.

Das spezifische Gewicht des Weines wird mit Hilfe des Pyknometers bestimmt.

Als Pyknometer ist ein durch einen Glasstopfen verschliessbares oder mit herberförmigen Aufsatz für Korkverschluss versehenes Fläschchen von etwa 50 cem Inhalt mit einem etwa 6 cm langen, ungefähr in der Mitte mit einer eingritzten Marke versehenen Halse von nicht mehr als 6 mmichter Wein anzuwenden.

Das Pyknometer wird in reinem und trockenem Zustande leer gewogen, nachdem es $\frac{1}{2}$ bis $\frac{1}{4}$ Stunde in Wasserbade getaucht hat. Dann wird es, gegebenenfalls mit Hilfe eines fein ausgezogenen Gluckens, gereinigt, bis über die Marke mit destillirtem Wasser gefüllt und in ein Wasserbad von 15° C. gestellt. Nach halbstündigem Stehen in dem Wasserbade wird das Pyknometer herausgehoben, wobei man nur den oberen leeren Theil des Halses anfasst, mit der Oberfläche des Wassers auf die Marke eingestellt. Letztere geschieht durch Einstechen kleiner Stäbchen oder Streifen aus Filtrirpapier, welche das über der Marke stehende Wasser aufsteigen. Die Oberfläche des Wassers bildet in dem Halse des Pyknometers eine nach unten gekrümmte Fläche; man stellt die Flüssigkeit in dem Pyknometerhalse am besten in der Weise ein, dass bei durchfallendem Lichte der schwarze Rand der gekrümmten Oberfläche des Pyknometermarks eben berührt. Nachdem man den inneren Hals des Pyknometers mit Stäbchen aus Filtrirpapier gereinigt hat, setzt man den Stopfen auf, wägt das Pyknometer ausserhalb ab, stellt es $\frac{1}{2}$ Stunde in den Wasserbade und wägt. Die Bestimmung des Wasserinhaltes des Pyknometers ist dreimal auszuführen und aus den drei Wägungen das Mittel zu nehmen.

Nachdem man das Pyknometer entleert und getrocknet oder nochmals mit dem zu untersuchenden Weine ausgespült hat, füllt man es mit dem Weine und verfährt genau in derselben Weise wie bei der Bestimmung des Wasserinhaltes des Pyknometers; besonders ist darauf zu achten, dass die Einstellung der Flüssigkeitsoberfläche stets in derselben Weise geschieht.

Die Berechnung des spezifischen Gewichtes geschieht nach folgender Formel:

Bezeichnet:

a das Gewicht des leeren Pyknometers,

b das Gewicht des bis zur Marke mit Wasser gefüllten Pyknometers,

c das Gewicht des bis zur Marke mit Wein gefüllten Pyknometers,

so ist das spezifische Gewicht s des Weines bei 15° C. bezogen auf Wasser von derselben Temperatur:

$$s = \frac{c - a}{b - a}$$

Der Nenner dieses Ausdrucks, das Gewicht des Wasserinhaltes des Pyknometers, ist bei allen Bestimmungen mit demselben Pyknometer gleich; wenn das Pyknometer indessen längere Zeit in Gebrauch gewesen ist, müssen die Gewichte des leeren und des mit Wasser gefüllten Pyknometers von neuem bestimmt werden, da sich diese Gewichte mit der Zeit nicht merklich ändern können.

Anmerkung: Die Berechnung wird wesentlich vereinfacht, wenn man ein Pyknometer anwendet, welches bis zur Marke genau 50 g Wasser fasst. Das Anwägen des Pyknometers geschieht in folgender Weise: Man bestimmt das Gewicht des Pyknometers in leeren, reinem und trockenem Zustande, wägt dann genau 50 g Wasser ein, stellt das Pyknometer 1 Stunde in ein Wasserbad von 15° C. und richtet an der Oberfläche der Flüssigkeit im Pyknometerhalse eine Marke ein. Das Anwägen des Pyknometers muss stets von dem Chemiker selbst ausgeführt werden. Bei Anwendung eines genau 50 g Wasser fassenden Pyknometers ist in der oben gegebenen Formel $b - a = 50$ und $s = 0,99$ ($s = 0$).

2. Bestimmung des Alkohols

Der zum Zweck der Bestimmung des spezifischen Gewichtes (II Nr. 1) im Pyknometer enthaltene Wein wird in einem Destillirtrichter von 150 bis 200 cem Inhalt übergeführt und das Pyknometer dreimal mit wenig Wasser nachgespült. Man geht zur Verbindung ständigen Schommens ein wenig Tausch in den Kolben und verbindet diesen durch Gummistopfen und Kapillaren mit einem leichten Kühler; als Vorlage benutzt man das Pyknometer, in welchem der Wein abgemessen worden ist. Nunmehr destillirt man, bis etwa 25 cem Flüssigkeit übergegangen sind, füllt das Pyknometer mit Wasser bis nahe zum Halse auf, mischt durch quirlende Bewegung so lange, bis Schichten von verschiedener Dichtigkeit nicht mehr wahrnehmbar sind, stellt die Flüssigkeit $\frac{1}{2}$ Stunde in ein Wasserbad von 15° C. und füllt mit Hilfe eines Harnröhrens vorsichtig Wasser von 15° C. zu, bis der untere Rand der Flüssigkeitsoberfläche gerade die Marke berührt. Dann trocknet man den leeren Theil des Pyknometerhalses mit Stäbchen aus Filtrirpapier, wägt und berechnet das spezifische Gewicht des Destillates in der unter II Nr. 1 angegebenen Weise. Die diesem spezifischen Gewichte entsprechenden Gramme Alkohol in 100 cem Wein werden aus der zweiten Spalte der als Anlage beigegebenen Tafel I entnommen.

Anmerkung: Bei der Untersuchung von Verschnittweinen ist der Alkohol in Volumprocenten nach Massgabe der dritten Spalte der Tafel I anzugeben.

3. Bestimmung des Extraktes. (Gehalten an Extraktstoffen.)

Unter Extrakt (Gesamtingehalt an Extraktstoffen) im Sinne der Bekanntmachung vom 29. April 1893 (Reichs-Gesetzbl. S. 869) sind die ursprünglich gelöst gewesenen Bestandtheile des entzuckerten und entwässerten ausgegohenen Weines zu verstehen.

Da das für die Bestimmung des Extraktgehaltes zu verwendende Verfahren sich nach der Extraktmenge richtet, so berechnet man zunächst den Werth von x aus nachstehender Formel:

$$x = 1 - 0,8 - 0,2$$

Hierbei bedeutet

a das spezifische Gewicht des Weines (nach II Nr. 1 bestimmt),

s das spezifische Gewicht des alkoholischen, auf das ursprüngliche Mass aufgestellten Destillates des Weines (nach II Nr. 2 bestimmt).

Die dem Werthe von x nach Massgabe der Tafel II entsprechende Zahl E wird aus der zweiten Spalte dieser Tafel entnommen.

a) Ist E nicht grösser als 3, so wird die endgültige Bestimmung des Extraktes in folgender Weise ausgeführt. Man setzt eine gewogene Platinschale von etwa 85 mm Durchmesser, 20 mm Höhe und 72 cm Inhalt, welche ungefähr 20 g wiegt, auf ein Wasserbad mit heftig kochendem Wasser und lässt aus einer Pipette 50 cem Wein von 15° C. in dieselbe fliessen. Sobald der Wein bei der dickflüssigen Beschaffenheit eingedampft ist, setzt man die Schale mit dem Rückstande $\frac{1}{2}$ Stunden in einen Trockkasten, zwischen dessen Doppelwänden Wasser kochend siedet, lässt dann im Exsikkator erkalten und findet durch Wägung den gesuchten Extraktgehalt.

b) Ist E grösser als 3, aber kleiner als 4, so lässt man aus einer Burette in die beschriebene Platinschale eine so berechnete Menge Wein fliessen, dass nicht mehr als 1,5 g Extrakt zur Wägung gelangen, und verfährt weiter, wie unter II Nr. 3a angegeben.

Berechnung zu a und b. Wurden aus a Kubikcentimeter Wein b Gramm Extrakt erhalten, so sind enthalten:

$$x = 100 \cdot \frac{b}{a} \text{ Gramm Extrakt in 100 cem Wein.}$$

c) Ist E gleich 4 oder grösser als 4, so gibt diese Zahl endgültig die Gramme Extrakt in 100 cem Wein an.

Um einen Wein, der seiner Bezeichnung nach einem bestimmten Weingelegehalt entsprechen soll, nach Massgabe der Bekanntmachung vom 29. April 1893 zu beurtheilen und demgemäss den Extraktgehalt des vergohenen Weines (A II Nr. 3 Absatz 1) zu ermitteln, sind die bei der Zuckerbestimmung (vergl. II Nr. 10) gefundenen Zahlen zu Hilfe zu nehmen. Beträgt das nach der Zuckerbestimmung mehr als 0,1 g in 100 cem Wein, so ist die darüber hinausgehende Menge von der nach

II Nr. 2a, 2b oder 2c gefundenen Extraktzahl abzuziehen. Die verbleibende Zahl entspricht dem Extraktgehalt des vergohenen Weines.

4. Bestimmung der Mineralbestandteile.

Enthalt der Wein weniger als 4 g Extrakt in 100 cem, so wird der nach II Nr. 2a oder 2b erhaltene Extrakt vorsichtig verdunstet, indem man eine kleine Flamme unter der Platinschale hin- und herbewegt. Die Kohle wird mit einem dicken Platintrichter angedrückt und mit heissem Wasser wiederholt ausgewaschen; den wässrigen Auszug führt man durch einen kleinen Filter von bekanntem geringen Aschengehalt in ein Rechengläschen. Nachdem die Kohle vollständig ausgelaugt ist, giebt man das Filtrat in die Platinschale zur Kohle, trocknet beide und versetzt sie vollständig. Wenn die Asche weiss geworden ist, giebt man die filtrirte Lösung in die Platinschale zurück; verdunstet dieselbe zur Trockne, benetzt den Rückstand mit einer Lösung von Ammoniumcarbonat, giebt ganz schwach, lässt im Exsiccator erkalten und wägt.

Enthält der Wein 4 g oder mehr Extrakt in 100 cem, so verdunstet man 25 cem des Weines in einer geräumigen Platinschale und versetzt den Rückstand sehr vorsichtig; die stark aufgeschäumte Kohle wird in der vorher beschriebenen Weise weiter behandelt.

Berechnung. Wurden aus 1 g Kohlenäquivalent Wein 6 Gramm Mineralbestandteile erhalten, so sind enthalten:

$$x = 100 \cdot \frac{h}{a} \text{ Gramm Mineralbestandteile in 100 cem Wein.}$$

5. Bestimmung der Schwefelsäure im Rothwein.

50 cem Wein werden in einem Rechengläse mit Salzsäure angesäuert und auf einem Wabnetze bis zum begrenzten Kochen erhitzt; dann giebt man heisse Chlorbarymlösung (1 Theil krystallisirtes Chlorbaryum in 10 Theilen destillirtes Wasser gelöst) an, bis kein Niederschlag mehr entsteht. Man lässt den Niederschlag absetzen und gießt durch Zusatz eines Tropfens Chlorbarymlösung zu der über dem Niederschlag stehenden klaren Flüssigkeit, ob die Schwefelsäure vollständig ausgefällt ist. Hierauf kocht man das Ganze nochmals auf, lässt dasselbe 6 Stunden in der Wärme stehen, gießt die klare Flüssigkeit durch ein Filter von bekanntem Aschengehalt, wäscht den im Rechengläse zurückbleibenden Niederschlag wiederholt mit heissem Wasser an, indem man jedesmal absetzen lässt und die klare Flüssigkeit durch das Filter gießt, bringt zuletzt den Niederschlag auf das Filter und wäscht solange mit heissem Wasser, bis das Filtrat mit Silbernitrat keine Trübung mehr erzeugt. Filter und Niederschlag werden getrocknet, in einem geräumigen Platinsiegel versetzt und gegläht; hierauf befeuchtet man den Tiegelinhalt mit wenig Schwefelsäure, rührt letztere an, gießt schwach, lässt im Exsiccator erkalten und wägt.

Berechnung. Wurden aus 50 cem Wein 6 Gramm Baryumnachhalt erhalten, so sind enthalten:

$$x = 0,8669 \cdot a \text{ Gramm Schwefelsäure (SO}_2\text{) in 100 cem Wein.}$$

Daraus x Gramm Schwefelsäure (SO₂) in 100 cem Wein entsprechen:

$$y = 14,950 \cdot a \text{ Gramm Kaliumnachhalt (K}_2\text{SO}_4\text{) in 1 Liter Wein.}$$

6. Bestimmung der freien Säuren (Gesamtsäure).

25 cem Wein werden bis zum begrenzten Sieden erhitzt und die heisse Flüssigkeit mit einer Alkalilauge, welche nicht schwächer als $\frac{1}{2}$ -Normal ist, titirt. Wird Normalauge verwendet, so können Hälften von etwa 10 cem Inhalt benutzt werden, welche die Abschätzung von $\frac{1}{2}$ -Normal genau gestattet. Der Sättigungspunkt wird durch Tropfen auf empfindlichem violetten Lackmuspapier festgestellt; dieser Punkt ist erreicht, wenn ein auf das trockene Lackmuspapier aufgesetzter Tropfen keine Färbung mehr hervorruft. Die freien Säuren sind als Weinsäure zu berechnen.

Berechnung. Wurden zur Sättigung von 25 cem Wein a Kohlenäquivalent $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkali verbraucht, so sind enthalten:

$$x = 0,075 \cdot a \text{ Gramm freie Säuren (Gesamtsäure), als Weinsäure berechnet, in 100 cem Wein.}$$

Bei Verwendung von $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkali lautet die Formel:

$$x = 0,1 \cdot a \text{ Gramm freie Säuren (Gesamtsäure), als Weinsäure berechnet, in 100 cem Wein.}$$

7. Bestimmung der flüchtigen Säuren.

Man bringt 50 cem Wein in einen Rundkolben von 200 cem Inhalt und versetzt den Kolben durch einen Gummistopfen mit 2 Durchbohrungen; durch die erste Bohrung führt ein bis auf den Boden des Kolbens reichendes, dünnes, unten fein ausgezogenes, oben trichterförmig umgebogenes Glasrohr, durch die zweite ein Destillationsrohr mit einer Kugel, welcher zu einem liegenden Kühler führt. Als Destillationsvorlage dient ein 200 cem fassende Flasche, welche an der einen Raumhülse von 200 cem entsprechenden Stelle eine Marke trägt. Die flüchtigen Säuren werden mit Wasserdampf überdestillirt. Dies geschieht in der Weise, dass man die bis auf den Boden des Destillirkolbens reichende saure Gasrohr durch einen Gummischlauch mit einer ein Sicherheitsrohr tragenden Flasche in Verbindung setzt, in welcher ein heftiger Strom von Wasserdampf strömt wird. Durch Erhitzen des Destillirkolbens mit einer Flamme erhit man anfangs stetem Durchfließen von Wasserdampf den Wein auf ca. 25 cem ab und trägt dann durch zweckmäßiges Erwärmen des Kolbens dafür Sorge, dass die Menge der Flüssigkeit in demselben sich nicht mehr ändert. Man unterbricht die Destillation, wenn 200 cem Flüssigkeit übergegangen sind. Man versetzt das Destillat mit Phenolphthalein und bestimmt die Säuren mit einer stürken Alkalilösung. Die flüchtigen Säuren sind als Essigsäure (C₂H₃O₂) zu berechnen.

Berechnung. Sind zur Sättigung der flüchtigen Säuren aus 50 cem Wein a Kohlenäquivalent $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkali verbraucht worden, so sind enthalten:

$$x = 0,015 \cdot a \text{ Gramm flüchtige Säuren, als Essigsäure (C}_2\text{H}_3\text{O}_2\text{) berechnet, in 100 cem Wein.}$$

8. Bestimmung der nichtflüchtigen Säuren.

Die Menge der nichtflüchtigen Säuren im Wein, welche als Weinsäure auszugehen sind, wird durch Rechnung gefunden:

Bedeutet:

a die Gramme freie Säuren in 100 cem Wein, als Weinsäure berechnet,

b die Gramme flüchtige Säuren in 100 cem Wein, als Essigsäure berechnet,

x die Gramme nichtflüchtigen Säuren in 100 cem Wein, als Weinsäure berechnet,

so sind enthalten:

$$x = (a - 1,25 b) \text{ Gramm nichtflüchtige Säuren, als Weinsäure berechnet, in 100 cem Wein.}$$

9. Bestimmung des Glycerins.

a) In Weinen mit weniger als 2 g Zucker in 100 cem.

Man dampft 100 cem Wein in einer Porzellanschale auf dem Wasserbade auf etwa 10 cem ein, versetzt den Rückstand mit etwa 1 g Quersand und soviel Kalkmilch von 40 Prozent Kalkhydrat, dass auf je 1 g Extrakt 1,50 bis 2 cem Kalkmilch kommen und verdunstet fast bis zur Trockne. Der feuchte Rückstand wird mit etwa 5 cem Alkohol von 96 Massprocent versetzt, die an der Wand der Porzellanschale haftende Masse mit einem Spatel losgelöst und mit einem kleinen Pflöckchen unter Zusatz kleiner Mengen Alkohol von 96 Massprocent zu einem hünen Mast gerieben. Spatel und Pflöckchen werden mit Alkohol von gleichem Gehalte abgespült. Unter beständigem Umrühren gießt man die Schale auf dem Wasserbade bis zum Beginn des Siedens und gießt die milchig-alkoholische Flüssigkeit durch einen kleinen Trichter in ein 100 cem-Kölbchen. Der in der Schale zurückbleibende geringe Rückstand wird unter Umrühren mit 10 bis 15 cem Alkohol von 96 Massprocent wiederum heraus ausgezogen, der Auszug in das 100 cem-Kölbchen gegossen und dies Verfahren solange wiederholt, bis die Menge der Auszüge etwa 95 cem beträgt; der übrige flüchtige Rückstand verbleibt in der Schale. Dann gießt man das auf dem 100 cem-Kölbchen stehende Trichterchen mit Alkohol an, kühlt den alkoholischen Auszug auf 15° C. ab und misst ihn mit Alkohol von 96 Massprocent auf 100 cem auf. Nach flüchtigen Gasen durch ein Filterchen in einen eingedampften Glaszylinder. 100 cem Filtrat werden in eine Porzellanschale übergeführt und auf dem heissen Wasserbade unter Umrühren des lebhaften Siedens des

Alkohols eingedampft. Der Rückstand wird mit kleinen Mengen absoluten Alkohols aufgenommen, die Lösung in einem eingeschlossenen Glaszylinder mit Stopfen geschlossen und die Schale mit kleinen Mengen absoluten Alkohols nachgewaschen, bis die alkoholische Lösung genau 15 ccm beträgt. Zu der Lösung setzt man darauf 15 7,5 ccm absoluten Aether und schüttelt nach jedem Zusatz Mächtig durch. Der verschlossene Cylinders bleibt solange stehen, bis die alkoholisch-ätherische Lösung ganz klar geworden ist; hierauf giesst man die Lösung in ein Wägeglaßchen mit eingeschlossenem Stopfen. Nachdem man den Glaszylinder mit etwa 5 ccm einer Mischung von 1 Theil absoluten Alkohol und 1 1/2 Theilen absoluten Aether nachgewaschen und die Waschflüssigkeit ebenfalls in das Wägeglaßchen gegossen hat, verdunstet man die alkoholisch-ätherische Flüssigkeit auf einem heissen, aber nicht kochenden Wasserbade, wobei während des Siedens der Lösung zu vermeiden ist. Nachdem der Rückstand im Wägeglaßchen dickflüssig geworden ist, bringt man das Gläschen in einen Trockenschrank, zwischen dessen Doppelwänden Wasser zirkuliert, siedet, lässt nach einschlägigen Trocknen im Exsiccator abkühlen und wägt.

Berechnung. Werden x Gramm Glycerin gewogen, so sind enthalten:

$$x = 1,11 \text{ a Gramm Glycerin in } 100 \text{ ccm Wein.}$$

$$b) \text{ In Weinen mit } 2 \text{ g oder mehr Zucker in } 100 \text{ ccm.}$$

50 ccm Wein werden in einem geräumigen Kolben auf dem Wasserbade erhitzt und mit 1 g Quarzsand und solange mit kleinen Mengen Kalzkalk versetzt, bis die zuerst dunkler gewordene Mischung wieder eine hellere Farbe und einen angenehmen Geruch angenommen hat. Das Gemisch wird auf dem Wasserbade unter fortwährendem Umschütteln verdunstet. Nach dem Abdampfen setzt man 100 ccm Alkohol von 90 Massprocent zu, lässt den sich bildenden Niederschlag absetzen, filtrirt die alkoholische Lösung ab und wäscht den Niederschlag mit Alkohol von 95 Massprocent aus. Das Filtrat wird eingedampft und der Rückstand nach der unter II Nr. 9a angegebenen Vorschrift weiter behandelt.

Berechnung. Werden x Gramm Glycerin gewogen, so sind enthalten:

$$x = 2,22 \text{ a Gramm Glycerin in } 100 \text{ ccm Wein.}$$

Anmerkung. Wenn die Ergebnisse der Zuckerbestimmung nicht mitgetheilt sind, so ist stets anzugeben, ob der Glycerin Gehalt der Weine nach II Nr. 9a oder 9b bestimmt worden ist.

16. Bestimmung des Zuckers.

Die Bestimmung des Zuckers geschieht gewichtsanalytisch mit Fehling'scher Lösung.

Herstellung der erforderlichen Lösungen.

1. Kupferauflösung: 69,278 g krysallinisches Kupfersulfat werden mit Wasser zu 1 Liter gelöst.

2. Alkalische Seignettesalzlösung: 340 g Seignettesalz (Kaliumnatriumtartrat) und 169,2 g Natriumhydrat werden mit Wasser zu 1 Liter gelöst und die Lösung durch Abkochen filtrirt.

Die beiden Lösungen sind getrennt aufzubewahren.

Vorbereitung des Weines zur Zuckerbestimmung.

Zunächst wird der annähernde Zuckergehalt des zu untersuchenden Weines ermittelt, indem man von dem Extraktgehalt desselben die Zahl 2 abzieht. Weine, die hiernach höchstens 1 g Zucker in 100 ccm enthalten, können unverändert zur Zuckerbestimmung verwendet werden; Weine, die mehr als 1 g Zucker in 100 ccm enthalten, müssen dagegen soweit verdünnt werden, dass die verdünnte Flüssigkeit höchstens 1 g Zucker in 100 ccm enthält. Die für den annähernden Zuckergehalt gefundene Zahl (Extrakt weniger 2) giebt an, auf das wievielfache Man das in dem Wein verdünnter muss, damit die Lösung nicht mehr als 1 Prozent Zucker enthält. Zur Verdünnung der Abmessung und Berechnung rechnet man die Zahl (Extrakt weniger 2) nach oben zu auf eine ganze Zahl aus. Die für die Verdünnung anzuwendende Menge Wein ist so auszurechnen, dass die Menge der verdünnten Lösung mindestens 100 ccm beträgt. Enthält beispielsweise ein Wein 4,77 g Extrakt in 100 ccm, dann ist der Wein zur Zuckerbestimmung auf das 2,77-8 = 2,77fache oder abgerundet auf das dreifache Maß mit Wasser zu verdünnen. Man lässt in diesem

Falle aus einer Bürette 33,3 ccm Wein von 15° C. in ein 100 cem-Kölbchen fliessen und füllt den Wein mit destillirtem Wasser bis zur Marke auf.

Ausführung der Bestimmung des Zuckers im Wein.

100 ccm Wein oder, bei einem Zuckergehalte von mehr als 1 Prozent, 100 ccm eines in der vorher beschriebenen Weise verdünnten Weines werden in einem Neckschüsschen abgemessen, in eine Porzellanschale gebracht, mit Alkalische neutralisirt und im Wasserbade auf etwa 35 ccm eingedampft. Neben der Mischung von Gerbstoff und Färbestoff fügt man zu dem eingedunsteten Weinrückstande, sofern es sich um Rothweine oder erhebliche Mengen Gerbstoff enthaltende Weissweine handelt, 5 bis 10 g gereinigte Thierkohle, rührt das Gemisch unter Erwärmen auf dem Wasserbade mit einem Glasstabe gut um und filtrirt die Flüssigkeit in das 100 cem-Kölbchen ein. Die Thierkohle wäscht man solange mit heissem Wasser sorgfältig aus, bis das Filtrat nach dem Erkalten nahezu 100 ccm beträgt. Man versetzt dasselbe sodann mit 3 Tropfen einer gesättigten Lösung von Natriumcarbonat, schüttelt um und füllt die Mischung bei 15° C. auf 100 ccm auf. Entzieht durch den Zusatz von Natriumcarbonat eine Trübung, so lässt man die Mischung 2 Stunden stehen und filtrirt sie dann. Das Filtrat dient zur Bestimmung des Zuckers.

An Stelle der Thierkohle kann zur Entfernung von Gerbstoff und Färbestoff aus dem Wein auch Bleisäure benutzt werden. In diesem Falle verfährt man wie folgt: 100 ccm Wein werden in der vorher beschriebenen Weise neutralisirt und eingedunstet und der eingedunstete Weinrückstand bei 15° C. mit Wasser auf das ursprüngliche Maass wieder aufgefüllt. Hieran setzt man 10 ccm Bleisäure, schüttelt um und filtrirt. Zu 88 ccm des Filtrates fügt man 8 ccm einer gesättigten Natriumcarbonatlösung oder einer bei 50° C. gesättigten Lösung von Natriumsulfat, schüttelt um und filtrirt auf ein neues. Das letzte Filtrat dient zur Bestimmung des Zuckers. Durch die Zusätze von Bleisäure und Natriumcarbonat oder Natriumsulfat ist das Volumen des Weines um 1/2 vermindert worden, was bei der Berechnung des Zuckergehaltes zu berücksichtigen ist.

a) Bestimmung des Invertzuckers.

In einer vollkommen glatten Porzellanschale werden 25 ccm Kupferauflösung, 25 ccm Seignettesalzlösung und 25 ccm Wasser gemischt und auf einem Drahtnetz zum Sieden erhitzt. In die siedende Mischung lässt man aus einer Pipette 25 ccm des in der beschriebenen Weise vorbereiteten Weines fliessen und kocht nach dem Wiederbeginne des lebhaften Ausweichens noch genau 3 Minuten. Man filtrirt das ausgeschiedene Kupferoxyd auf einer Anwendung einer Saugpumpe sofort durch ein gewogenes Asbestfilterröhrchen und wäscht letzteres mit heissem Wasser und zuletzt mit Alkohol und Aether aus. Nachdem das Röhrchen mit dem Kupferoxydnachschlage bei 100° C. getrocknet ist, erhitzt man dasselbe mit einem Luftstrom, verbindet das Röhrchen allmählich mit einem Wasserstoff-Entwicklungsapparat, leitet trockenen und reinen Wasserstoff hindurch und erhitzt das zuvor gebildete Kupferoxyd mit einer kleinen Flamme, bis dasselbe vollkommen zu metallischem Kupfer reduziert ist. Dann lässt man das Kupfer im Wasserstoffstrom erkalten und wägt. Die dem gewogenen Kupfer entsprechende Menge Invertzucker ermittelt man der als Anlage beigegebenen Tabel II. (Die Behebung des Asbestfilterröhrchens geschieht durch Aufhängen des Kupfers in heisser Salpetersäure, Auswaschen mit Wasser, Alkohol und Aether, Trocknen und Erhitzen im Wasserstoffstrom.)

b) Bestimmung des Rohrzuckers.

Man misst 50 ccm des in der vorher beschriebenen Weise erhaltenen eingedunsteten, alkalisch gemachten, gegebenenfalls mit Gerbstoff und Färbestoff befreiten und verdünnten Weines mittelst einer Pipette in ein Kölbchen von etwa 100 ccm Inhalt, neutralisirt genau mit Salzsäure, füllt sodann 5 ccm einer 1procentigen Salzsäure hinzu und schüttelt die Mischung eine halbe Stunde im abgemessenen Wasserbade. Dann neutralisirt man die Flüssigkeit genau, dampft sie im Wasserbade etwas ein, wäscht sie mit einer Lösung von Natriumcarbonat schwach alkalisch und filtrirt sie durch ein kleines Filter in ein 25 cem-Kölbchen, das man durch Nachwaschen bis zur Marke füllt. In 25 ccm der zuletzt erhaltenen Lösung misst, wie unter II Nr. 10a angegeben, der Invertzuckergehalt bestimmt.

Berechnung. Man rechnet die nach der Inversion

mit Salzsäure erhaltene Kupfermenge auf Gramm Invertzucker in 100 cem Wein um. Beobachtet man mit

a) die Gramm Invertzucker in 100 cem Wein, welche vor der Inversion mit Salzsäure gefunden wurden,

b) die Gramm Invertzucker in 100 cem Wein, welche nach der Inversion mit Salzsäure gefunden wurden,

so sind enthalten:

$x = 0,05 (b - a)$ Gramm Rohrzucker in 100 cem Wein.

Anmerkung: Es ist stets anzugeben, ob die Entfernung des Farbstoffs und Farbstoffs durch Kühle oder durch Siedensig ausgetrieben hat.

II. Polarisation.

Zur Prüfung des Weines auf sein Verhalten gegen das polarisierte Licht sind nur grobe, grobe Apparate zu verwenden, an denen noch Teilnachweise abgelesen werden können. Die Ergebnisse der Prüfung sind in Wirklichkeit, bezogen auf eine 300 mm lange Schicht des ursprünglichen Weines anzugeben. Die Polarisation ist bei 15° C. auszuführen.

Ausführung der polarimetrischen Prüfung des Weines.

a) Bei Weissweinen. 50 cem Weisswein werden mit Alkali neutralisiert, im Wasserbade auf $\frac{1}{2}$ eingedampft, auf das ursprüngliche Mass wieder aufgefüllt und mit 0,5 cem Bleisäure versetzt; der entstandene Niederschlag wird abfiltriert. Zu 51,5 cem des Filtrats setzt man 1,5 cem einer gesättigten Lösung von Natriumkarbonat oder einer bei 30° C. gesättigten Lösung von Natriumsulfat, filtriert den entstandenen Niederschlag ab und polarisiert das Filtrat. Der von dem Wein eingenommene Raum ist durch die Zunahme um $\frac{1}{10}$ vermehrt worden, worauf Rücksicht zu nehmen ist.

b) Bei Rotweinen. 50 cem Rotwein werden mit Alkali neutralisiert, im Wasserbade auf $\frac{1}{2}$ eingedampft, filtriert, auf das ursprüngliche Mass wieder aufgefüllt und mit 0,5 cem Bleisäure versetzt. Man filtriert den Niederschlag ab, setzt zu 50 cem des Filtrats 4 cem einer gesättigten Lösung von Natriumkarbonat oder einer bei 30° C. gesättigten Lösung von Natriumsulfat, filtriert den Niederschlag ab und polarisiert das Filtrat. Der von dem Rotweine eingenommene Raum wird durch die Zunahme um $\frac{1}{10}$ vermehrt.

Gelingt die Entfärbung eines Weines durch Behandlung mit Bleisäure nicht vollständig, so ist sie mittelst Thierkohle auszuführen. Man misst 50 cem Wein in einem Messköbchen ab, führt ihn in eine Porzellanschale über, neutralisiert ihn genau mit einer Alkalilösung und verdunstet das neutralisierte Wein auf etwa 25 cem. Zu dem eingedunsteten Weinrückstand setzt man 5 bis 10 g gereinigte Thierkohle, führt unter Erwärmen auf dem Wasserbade mit einem Glasstab gut um und filtriert die Flüssigkeit ab. Die Thierkohle wäscht man so lange mit heissem Wasser sorgfältig aus, bis je nach der Menge des in dem Weine enthaltenen Zuckers das Filtrat 75 bis 100 cem beträgt. Man dampft das Filtrat in einer Porzellanschale auf dem Wasserbade bis zu 50 bis 40 cem ein, filtriert den Rückstand in die 50 cem-Köbchen zurück, wäscht die Porzellanschale und das Filtrat mit Wasser aus und füllt das Filtrat bis zur Marke auf. Das Filtrat wird polarisiert; eine Verdünnung des Weines findet bei dieser Vorbereitung nicht statt.

12. Nachweis des reinen Stärkezuckers durch Polarisation.

a) Hat man bei der Zuckerbestimmung nach II Nr. 10 höchstens 0,1 g reduzierenden Zucker in 100 cem Wein gefunden, und dreht der Wein bei der gemäss II Nr. 11 angegebenen Polarisation nach links oder gar nicht oder höchstens 0,5° nach rechts, so ist dem Weine unmerklicher Stärkezucker nicht zugesetzt worden.

b) Hat man bei der Zuckerbestimmung nach II Nr. 20 höchstens 0,1 g reduzierenden Zucker gefunden, und dreht der Wein mehr als 0,5° bis höchstens 0,8° nach rechts, so ist die Möglichkeit des Vorhandenseins von Dextrin in dem Weine zu berücksichtigen und auf dieses nach II Nr. 19 zu prüfen. Ferner ist nach dem folgenden, unter II Nr. 18 beschriebenen Verfahren die Prüfung auf die unvergohrenen Bestandteile des reinen Stärkezuckers vorzunehmen.

c) Hat man bei der Zuckerbestimmung nach II Nr. 10 höchstens 0,1 g Gesamtzucker in 100 cem Wein gefunden und dreht der Wein bei der Polarisation mehr

als 0,8° nach rechts, so ist zunächst nach II Nr. 19 auf Dextrin zu prüfen. Ist dieser Stoff in dem Weine vorhanden, so verfährt man zum Nachweis der unvergohrenen Bestandteile des reinen Stärkezuckers nach dem folgenden unter II Nr. 12 angegebenen Verfahren. Ist Dextrin nicht vorhanden, so enthält der Wein die unvergohrenen Bestandteile des reinen Stärkezuckers.

d) Hat man bei der Zuckerbestimmung nach II Nr. 10 mehr als 0,1 g Gesamtzucker in 100 cem Wein gefunden, so wägt man den Zuckersäuremehrsäure auf folgende Weise nach.

a. 110 cem Wein werden im Wasserbade auf $\frac{1}{2}$ eingedampft; der Verdampfungsrückstand wird mit so viel Wasser versetzt, dass die verbliebene Flüssigkeit nicht mehr als 15 Prozent Zucker enthält; die verdünnte Flüssigkeit wird in einem Kolben mit etwa 5 g gälliger Filterkohle, die optisch starke Beschaffenheit nicht ausschliert, versetzt und so lange bei 50 bis 55° C. stehen gelassen, bis die Färbung blasser ist.

β. Die verdünnte Flüssigkeit wird mit einigen Tropfen einer 50-prozentigen Kaliumpermanganat-Lösung versetzt und in einer Porzellanschale auf dem Wasserbade unter Zusatz von Quarzsand zu einem dicken Sirup verdunstet. Zu dem Sirup setzt man unter beständiger Umrühren allmählich 100 cem Alkohol von 90 Massprozent. Nachdem sich die Flüssigkeit gelöst hat, wird der alkoholische Auszug in einen Kolben filtriert, Rückstand und Filter mit wenig Alkohol von 90 Massprozent gewaschen und der Alkohol grösstenteils abdestilliert. Der Rest des Alkohols wird verdunstet und der Rückstand durch Wasserzutat auf etwa 10 cem gebracht. Hierzu setzt man 2 bis 3 g gereinigtes, in Wasser aufgeschwemmtes Thierkohle, rührt mit einem Glasstab kräftig um, filtriert die milchige Flüssigkeit in einen kleinen eingehüllten Zylinder und wäscht die Thierkohle mit heissem Wasser aus, bis das auf 15° C. abgekühlte Filtrat 30 cem beträgt. Zeigt dasselbe bei der Polarisation eine Rechtsdrehung von mehr als 0,5°, so enthält der Wein die unvergohrenen Bestandteile des reinen Stärkezuckers. Beträgt die Drehung gerade + 0,5° oder nur wenig höher oder unter dieser Zahl, so wird die Thierkohle noch zwei mal mit heissem Wasser ausgewaschen, bis das auf 15° C. abgekühlte Filtrat 30 cem beträgt. Die bei der Polarisation dieses Filtrats gefundene Rechtsdrehung wird der zuvor gefundenen hinzugefügt. Wenn das Ergebnis der zweiten Polarisation mehr als den fünften Teil der ersten beträgt, muss die Kohle noch ein drittes Mal mit 30 cem heissem Wasser ausgewaschen und das Filtrat polarisiert werden.

Anmerkung: Die Rechtsdrehung kann auch durch gewisse Bestandteile mancher Honigarten verursacht sein.

13. Nachweis fremder Farbstoffe in Rotweinen.

Rotweine sind stets auf Thierkohle und auf ihr Verhalten gegen Bleisäure zu prüfen. Ferner ist in dem Weine ein mit Alkali und Natriumacetat geladener Wollfaden zu kochen und das Verhalten des auf der Wollfaser niedergeschlagenen Farbstoffes gegen Essigsäure zu prüfen. Die bei dem Nachweis fremder Farbstoffe im einzelnen befolgten Verfahren sind stets anzuwenden.

14. Bestimmung der Gesamtweinsteinsäure, der freien Weinsteinsäure, des Weinstens und der an alkalische Erden gebundenen Weinsteinsäure.

a) Bestimmung der Gesamtweinsteinsäure.

Man setzt zu 100 cem Wein in einem Becherglase 2 cem Bleisäure, 0,5 cem einer 50-prozentigen Kaliumacetatlösung und 1 g gereinigtes reines Chlorcalcium. Letzteres bringt man durch Umrühren nach Möglichkeit in Lösung und fügt dann 15 cem Alkohol von 90 Massprozent hinzu. Nachdem man durch starkes, etwa 15 Minuten anhaltendes Rütteln des Glases in der Wand des Becherglases die Abscheidung des Weinstens eingeleitet hat, lässt man die Mischung weniger 10 Stunden bei Zimmertemperatur stehen und filtriert dann den kristallinischen Niederschlag ab. Hierzu bedient man sich eines Gooch'schen Platin- oder Porzellantrichters mit einer dünnen Asbestschicht, welche mit einem Platintrichtersetz von mindestens $\frac{1}{2}$ mm weitem Maschen besetzt ist, oder einer mit Papierfilterstoff bedeckten Wiederschen Porzellanplatte; in beiden Fällen wird die Flüssigkeit mit Hilfe der Wassertrichterpumpe abgelaugt. Zum Auswaschen des kristallinischen Niederschlages dient ein Gemisch von 15 g Chlorcalcium, 20 cem Alkohol von 90 Massprozent und 100 cem destilliertem Wasser.

Das Becherglas wird etwa dreimal mit wenigen Kubikcentimetern dieser Lösung abgespült, wobei man jedesmal gut abtropfen lässt. Sodann werden Filter und Niederschlag durch etwa dreimaliges Abspülen und Aufhängen von wenigen Kubikcentimetern der Waschlösungigkeit ausgewaschen; von letzterer dürfen im ganzen nicht mehr als 20 ccm gebraucht werden. Der auf dem Filter gesammelte Niederschlag wird darauf mit kleinem, alkalischem, destilliertem Wasser in das Becherglas zurückgespült und die erhaltene, bis zum Kochen schätzte Lösung in der Siedhitze mit $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkallauge unter Verwendung von empfindlichem blauvioletttem Lackmuspapier titirt.

Berechnung. Wurden bei der Titration a Kubikcentimeter $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkallauge verbraucht, so sind enthalten:

$$x = 0,9375 (a + 0,6) \text{ Gramm Gesamtweinsteinsäure in 100 ccm Wein.}$$

b) Bestimmung der freien Weinsteinsäure.

50 ccm eines gewöhnlichen ausgekohlten Weines, beziehungsweise 25 ccm eines erheblichen Mengen Zucker enthaltenen Weines, werden in der unter II Nr. 4 vorgeschriebenen Weise in einer Platinschale versetzt. Die Asche wird vorsichtig mit 20 ccm $\frac{1}{2}$ -Normal-Salzsäure versetzt und nach Zusatz von 20 ccm destilliertem Wasser über einer kleinen Flamme bis zum beginnenden Sieden erhitzt. Die heisse Flüssigkeit wird mit $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkallauge unter Verwendung von empfindlichem blauvioletttem Lackmuspapier titirt.

Berechnung. Wurden a Kubikcentimeter Wein angewandt und bei der Titration b Kubikcentimeter $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkallauge verbraucht, enthält ferner der Wein c Gramm Gesamtweinsteinsäure in 100 ccm (nach II Nr. 14a bestimmt), so sind enthalten:

$$x = c - \frac{3,75 (20 - b)}{a} \text{ Gramm freie Weinsteinsäure in 100 ccm Wein.}$$

Ist a = 50, so wird $x = c + 0,9375 b - 1,9$; ist a = 25, so wird $x = c + 0,16 b - 3$.

c) Bestimmung des Weinsteinz.

50 ccm eines gewöhnlichen ausgekohlten Weines, beziehungsweise 25 ccm eines erheblichen Mengen Zucker enthaltenen Weines, werden in der unter II Nr. 4 vorgeschriebenen Weise in einer Platinschale versetzt. Die Asche wird mit heissem destilliertem Wasser angespült, die Lösung durch ein kleines Filter filtrirt und die Schale sowie das Filter mit heissem Wasser sorgfältig ausgewaschen. Der wässrige Aschenanatz wird vorsichtig mit 20 ccm $\frac{1}{2}$ -Normal-Salzsäure versetzt und über einer kleinen Flamme bis zum beginnenden Sieden erhitzt. Die heisse Lösung wird mit $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkallauge unter Verwendung von empfindlichem blauvioletttem Lackmuspapier titirt.

Berechnung. Wurden a Kubikcentimeter Wein angewandt und bei der Titration c Kubikcentimeter $\frac{1}{2}$ -Normal-Alkallauge verbraucht, enthält ferner der Wein c Gramm Gesamtweinsteinsäure in 100 ccm (nach II Nr. 14a bestimmt), so berechnet man zunächst den Werth von x aus nachstehender Formel:

$$x = 35,67 c - \frac{100 (20 - a)}{d}$$

a) Ist a gleich Null oder negativ, so ist sämtliche Weinsteinsäure in der Form von Weinstein in dem Weine vorhanden; dann sind enthalten:

$$x = 1,2563 c \text{ Gramm Weinstein in 100 ccm Wein.}$$

b) Ist a positiv, so sind enthalten:

$$x = \frac{4,7 (20 - a)}{d} \text{ Gramm Weinstein in 100 ccm Wein.}$$

d) Bestimmung der an alkalische Erden gebundenen Weinsteinsäure.

Die Menge der an alkalische Erden gebundenen Weinsteinsäure wird aus den bei der Bestimmung der freien Weinsteinsäure und des Weinsteinz unter II No. 14 b und c gefundenen Zahlen berechnet. Haben b, d und e dieselbe Bedeutung wie dort und ist

a) a gleich Null oder negativ gefunden worden, so ist an alkalische Erden gebundene Weinsteinsäure in dem Weine nicht enthalten;

b) a positiv gefunden worden und freie Weinsteinsäure vorhanden, so sind

$$x = \frac{3,75 (a - b)}{d} \text{ Gramm}$$

an alkalische Erden gebundene Weinsteinsäure in 100 ccm Wein,

h) a positiv gefunden worden und freie Weinsteinsäure nicht vorhanden, so sind

$$x = c - \frac{3,75 (20 - c)}{d} \text{ Gramm}$$

an alkalische Erden gebundene Weinsteinsäure in 100 ccm Wein enthalten.

15. Bestimmung der Schwefelsäure in Weissweinen.

Das unter II No. 5 für Rothweine angegebenen Verfahren zur Bestimmung der Schwefelsäure gilt auch für Weissweine.

16. Bestimmung der schwefligen Säure.

Zur Bestimmung der schwefligen Säure bedient man sich folgender Vorrichtung. 150 Destillirkolben von 400 ccm Inhalt wird mit einem zweimal durchbohrten Stopfen verschlossen, durch welchen zwei Glasröhren in das Innere des Kolbens führen. Die erste Röhre reicht bis auf den Boden des Kolbens, die zweite nur bis in den Hals. Die letztere Röhre führt an einem Liebig'schen Kähler; an diesem schliesst sich infolgedessen mittelst durchbohrten Stopfens eine kugelig aufgeblassene U-Röhre (z. B. Polignac'sche Röhre).

Man leitet durch das bis auf den Boden des Kolbens reichende Rohr Kohlensäure, bis alle Luft aus dem Apparat verdrängt ist, bringt dann in die Polignac'sche Röhre 50 ccm Jodlösung (erhalten durch Auflösen von 5 g reibem Jod und 7,5 g Jodkalium in Wasser zu 1 Liter), lässt den Stopfen des Destillirkolbens zu und lässt 100 ccm Wein aus einer Pipette in den Kolben fliessen, ohne das Einströmen der Kohlensäure zu unterbrechen. Nachdem noch 5 g stärkehaltige Phosphorsäure zugegeben sind, erhitzt man den Wein vorsichtig und destillirt ihn unter stetigem Durchleiten von Kohlensäure zur Hälfte ab.

Man bringt nunmehr die Jodlösung, die noch braun geblieben sein muss, in ein Becherglas, spült die Polignac'sche Röhre gut mit Wasser aus, setzt etwas Salzsäure zu, erhitzt das Ganze kurze Zeit und fällt die durch Oxydation der schwefligen Säure entstandene Schwefelsäure mit Chlorbaryum. Der Niederschlag von Baryumsulfat wird genau in der unter II Nr. 5 vorgeschriebenen Weise weiter behandelt.

Berechnung. Wurden a Gramm Baryumsulfat gewogen, so sind:

$$x = 0,2748 a \text{ Gramm schweflige Säure (SO}_2\text{) in 100 ccm Wein.}$$

Anmerkung 1. Der Gesamtgehalt der Weine an schwefliger Säure kann auch nach dem folgenden Verfahren bestimmt werden. Man bringt in die Kolben von ungefähr 900 ccm Inhalt 25 ccm Kalklauge, die etwa 50 g Kalkhydrat im Liter enthält, und lässt 50 ccm Wein so zu der Lauge fliessen, dass die Pipettenspitze während des Analysirens in die Kalklauge taucht. Nach mehrmaligem vorsichtigen Umschwenken lässt man die Mischung 15 Minuten stehen. Hierauf flut man so der alkalischen Flüssigkeit 10 ccm verdünnte Schwefelsäure (erhalten durch Mischen von 4 Theil Schwefelsäure mit 9 Theilen Wasser) und einige Kubikcentimeter Stärkelösung und titirt die Flüssigkeit mit $\frac{1}{2}$ -Normal-Jodlösung; man lässt die Jodlösung hierbei rasch, aber vorsichtig so lange zutropfen, bis die blaue Farbe der Jodstärke nach vier- bis fünfmaligem Umschwenken noch kurze Zeit anhält.

Berechnung der gesammten schwefligen Säure. Wurden auf 50 ccm Wein a ccm $\frac{1}{2}$ -Normal-Jodlösung verbraucht, so sind enthalten:

$$x = 0,00128 a \text{ Gramm gesammte schweflige Säure (SO}_2\text{) in 100 ccm Wein.}$$

Zufolge neuerer Erfahrungen ist ein Theil der schwefligen Säure im Weine an organische Bestandtheile gebunden, ein anderer im freien Zustand oder als Alkalisulfat im Weine vorhanden. Die Bestimmung der freien schwefligen Säure geschieht nach folgendem Verfahren. Man lässt durch ein Kolben von etwa 100 ccm Inhalt 10 Minuten lang Kohlensäure, entnimmt dann aus der frisch entleerten Flasche 50 ccm Wein und lässt diese in das mit einer Pipette gefüllte Kolben fliessen. Nach Zusatz von 6 ccm verdünnter Schwefelsäure wird die Flüssigkeit in der vorher beschriebenen Weise mit $\frac{1}{2}$ -Normal-Jodlösung titirt.

Berechnung der freien schwefligen Säure. Wurden auf 50 ccm Wein a Kubikcentimeter $\frac{1}{2}$ -Normal-Jodlösung verbraucht, so sind enthalten:

$$x = 0,00128 a \text{ Gramm freie schweflige Säure (SO}_2\text{) in 100 ccm Wein.}$$

Der Unterschied der gesammten schwefligen

lange der dadurch entstehende Niederschlag sich nach 100. Nach dem Erkalten fügt man 5 cem Ammoniak und langsam und tropfenweise unter Umrühren 6 cem Magnesiumumfenchung (68 g Chlorammonium und 165 g Chlorammonium in Wasser gelöst, mit 960 cem Ammoniak vom specifischen Gewichte 0,96 versetzt und auf 1 Liter aufzufüllen zu und rührt mit einem Glasstab um, ohne die Wandung des Becherglases zu berühren. Das entstehende krystallinische Niederschlag von Ammoniak-Magnesiumphosphat lässt man nach Zusatz von 40 cem Ammoniaklösung 24 Stunden bedeckt stehen. Hierauf filtrirt man das Gemisch durch ein Filter von bekanntem Auehgehalte und wäscht den Niederschlag mit verdünntem Ammoniak (1 Theil Ammoniak vom specifischen Gewichte 0,96 und 3 Theile Wasser) aus, bis das Filtrat in einer mit Salpetersäure angesäuerten Silberlösung keine Trübung mehr hervorbringt. Der Niederschlag wird auf dem Filter getrocknet und letzteres in einem gewogenen Platintiegel verbrannt. Nach dem Erkalten bedachtet man den aus Magnesiumpyrophosphat bestehenden Rückstand mit Salpetersäure, verdampft dieselbe mit kleiner Flamme, glüht den Tiegel stark, lässt ihn im Exsiccator erkalten und wägt.

Berechnung. Wurden aus 50 cem Wein a Gramm Magnesiumpyrophosphat erhalten, so sind enthalten:
 $x = 1,0761$ a Gramm Phosphorsäureanhydrid (P_2O_5)
 in 100 cem Wein.

23. Nachweis der Salpetersäure.

1. In Weissweinen.

a) 10 cem Wein werden ausgeleitet, mit Thierkohle entfärbt und filtrirt. Einige Tropfen des Filtrates lässt man in ein Porcellanschälchen, in welchem einige Körnchen Natriumcyanid mit 1 cem konzentrirter Schwefelsäure kieseigee worden sind, so einfließen, dass sich die beiden Flüssigkeiten neben einander lagern. Tritt an der Berührungsfäche eine blaue Färbung auf, so ist Salpetersäure in dem Weine enthalten.

b) Zum Nachweis kleinerer Mengen von Salpetersäure, welche bei der Prüfung nach II Nr. 23 unter 1a nicht mehr erkannt werden, verdampft man 100 cem

Wein in einer Porcellanschale auf dem Wasserbade zum dicken Sirup und fügt nach dem Erkalten solange absoluten Alkohol zu, als noch ein Niederschlag entsteht. Man filtrirt, verdampft das Filtrat. Bis der Alkohol vollständig verjagt ist, versetzt den Rückstand mit Wasser und Thierkohle, verdampft das Gemisch auf etwa 10 cem, filtrirt dasselbe und prüft das Filtrat nach II Nr. 23 unter 1a.

2. In Rothweinen.

100 cem Rothwein versetzt man mit 6 cem Weisssig und filtrirt. Zum Filtrate geht man 4 cem einer concentrirten Lösung von Magnesiumsulfat und etwas Thierkohle. Man filtrirt nach einigem Sieden und prüft das Filtrat nach der in II Nr. 23 unter 1a gegebenen Vorschrift. Entsteht hierbei keine Blaufärbung, so behandelt man das Filtrat nach der in II Nr. 23 unter 1b gegebenen Vorschrift.

Anmerkung: Alle zur Verwendung gelangenden Stoffe, auch das Wasser und die Thierkohle, müssen zuvor auf Salpetersäure geprüft werden; Salpetersäure enthaltende Stoffe dürfen nicht angewendet werden.

24 und 25. Nachweis von Baryum und Strontium.

100 cem Wein werden eingeampft und in der unter II Nr. 4 angegebenen Weise versetzt. Die Asche nimmt man mit verdünnter Salzsäure auf, filtrirt die Lösung und verdampft das Filtrat zur Trockne. Das trockne Salzengeam wird spektroskopisch auf Baryum und Strontium geprüft. Ist durch die spektroskopische Prüfung das Vorhandensein von Baryum oder Strontium festgestellt, so ist die quantitative Bestimmung derselben auszuführen.

26. Bestimmung des Kupfers.

Das Kupfer wird in $\frac{1}{2}$ bis 1 Liter Wein elektrolytisch bestimmt. Das auf der Platinokathode abgeschiedene Metall ist nach dem Wägen in Salpetersäure zu lösen und in üblicher Weise auf Kupfer zu prüfen.

Tafel I.

Ermittlung des Alkoholgehaltes.

Aus K. Windisch. Alkoholtafel. Berlin 1893.

Specifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 cem	Volumprocente Alkohol	Specifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 cem	Volumprocente Alkohol	Specifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 cem	Volumprocente Alkohol	Specifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 cem	Volumprocente Alkohol	Specifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 cem	Volumprocente Alkohol
1,0000	0,00	0,00	4	1,39	1,75	8	0,80	0,50	1	4,41	5,55			
0,9995	0,05	0,07	3	1,44	1,82	7	0,88	0,64	2	4,47	5,63			
8	0,11	0,13	2	1,50	1,88	6	0,94	0,71						
7	0,16	0,20	1	1,55	1,95	5	1,00	0,78	0,9919	4,53	5,70			
6	0,21	0,27	0	1,60	2,02	4	1,06	0,85	6	4,59	5,78			
5	0,26	0,33	0,9999	1,66	2,09	3	1,12	0,93	7	4,65	5,86			
4	0,31	0,40	8	1,71	2,16	2	1,17	1,00	8	4,71	5,93			
3	0,37	0,47	7	1,77	2,23	1	1,23	1,07	9	4,77	6,01			
2	0,42	0,53	6	1,82	2,30	0	1,29	1,14	4	4,83	6,09			
1	0,47	0,60	5	1,88	2,37	0,9990	0,35	4,29	3	4,89	6,16			
0	0,53	0,67	4	1,93	2,44	8	0,40	4,29	2	4,95	6,24			
0,9980	0,80	0,73	3	1,99	2,51	7	0,46	4,36	1	5,01	6,32			
8	0,86	0,80	2	2,04	2,58	6	0,52	4,43	0	5,07	6,40			
7	0,89	0,87	1	2,10	2,65	5	0,58	4,51	0,9909	5,14	6,47			
6	0,94	0,93	0	2,16	2,72	4	0,64	4,58	8	5,20	6,55			
5	0,99	1,00	0,9999	2,21	2,79	3	0,69	4,65	7	5,26	6,63			
4	0,85	1,07	8	2,27	2,86	2	0,75	4,72	6	5,32	6,71			
3	0,90	1,14	7	2,33	2,93	1	0,81	4,80	5	5,38	6,79			
2	0,96	1,20	6	2,39	3,00	0	0,87	4,88	4	5,45	6,86			
1	1,01	1,27	5	2,45	3,07	0,9999	0,93	4,95	3	5,51	6,94			
0	1,06	1,34	4	2,50	3,14	8	0,99	5,03	2	5,57	7,02			
0,9979	1,12	1,41	3	2,56	3,21	7	1,05	5,10	1	5,64	7,10			
8	1,17	1,48	2	2,62	3,28	6	1,11	5,18	0	5,70	7,18			
7	1,22	1,54	1	2,68	3,35	5	1,17	5,25	0,9999	5,76	7,26			
6	1,28	1,61	0	2,73	3,42	4	1,23	5,32	8	5,83	7,34			
5	1,33	1,68	0,9999	2,79	3,49	3	1,29	5,40	7	5,89	7,42			
						2	1,35	5,48	6	5,95	7,50			

Spezifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 ccm	Volumprocente Alkohol	Spezifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 ccm	Volumprocente Alkohol	Spezifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 ccm	Volumprocente Alkohol	Spezifisches Gewicht des Destillates	Gramm Alkohol in 100 ccm	Volumprocente Alkohol
5	8,08	7,56	6	10,85	13,63	7	16,88	20,45	8	21,84	27,14
4	6,08	7,00	5	10,89	13,79	6	16,81	20,55	7	21,81	27,24
3	6,14	7,74	4	10,98	13,82	5	16,89	20,65	6	21,79	27,33
2	6,21	7,82	3	11,04	13,91	4	16,47	20,78	5	21,76	27,42
1	6,27	7,90	2	11,13	14,01	3	16,55	20,86	4	21,73	27,51
0	6,34	7,99	1	11,19	14,10	2	16,68	20,96	3	21,90	27,60
0,9889	6,40	8,07	0	11,27	14,20	1	16,71	21,00	2	21,87	27,69
8	6,47	8,15	0,9819	11,34	14,29	0	16,79	21,10	1	22,00	27,78
7	6,58	8,23	8	11,32	14,39	0,9749	16,87	21,26	0	22,12	27,87
6	6,50	8,31	7	11,49	14,48	8	16,95	21,36	0,9679	22,19	27,96
5	6,60	8,40	6	11,57	14,58	7	17,00	21,46	8	22,59	28,05
4	6,73	8,48	5	11,66	14,68	6	17,11	21,56	7	22,58	28,14
3	6,79	8,56	4	11,72	14,77	5	17,19	21,66	6	22,49	28,23
2	6,86	8,64	3	11,80	14,87	4	17,37	21,76	5	22,47	28,32
1	6,90	8,73	2	11,88	14,97	3	17,55	21,86	4	22,44	28,41
0	6,99	8,81	1	11,96	15,07	2	17,42	21,96	3	22,51	28,50
0,9879	7,06	8,89	0	12,03	15,16	1	17,50	22,06	2	22,66	28,59
8	7,13	8,98	0,9809	12,11	15,26	0	17,58	22,16	1	22,75	28,68
7	7,21	9,06	8	12,19	15,36	0,9739	17,66	22,26	0	22,82	28,77
6	7,26	9,15	7	12,27	15,46	8	17,74	22,35	0,9669	22,90	28,86
5	7,30	9,23	6	12,34	15,55	7	17,82	22,45	8	22,96	28,95
4	7,39	9,32	5	12,42	15,65	6	17,90	22,55	7	23,05	29,04
3	7,46	9,40	4	12,50	15,75	5	17,99	22,65	6	23,10	29,13
2	7,55	9,48	3	12,58	15,85	4	18,05	22,75	5	23,17	29,22
1	7,60	9,57	2	12,65	15,95	3	18,13	22,85	4	23,24	29,31
0	7,66	9,66	1	12,73	16,04	2	18,21	22,95	3	23,31	29,40
0,9869	7,73	9,74	0	12,81	16,14	1	18,29	23,05	2	23,38	29,49
8	7,80	9,83	0,9799	12,89	16,24	0	18,37	23,14	1	23,45	29,58
7	7,87	9,91	8	12,97	16,34	0,9729	18,45	23,24	0	23,52	29,67
6	7,94	10,00	7	13,05	16,44	8	18,52	23,34	0,9659	23,59	29,76
5	8,00	10,09	6	13,13	16,54	7	18,60	23,44	8	23,65	29,85
4	8,07	10,17	5	13,20	16,64	6	18,68	23,54	7	23,72	29,94
3	8,14	10,26	4	13,28	16,74	5	18,76	23,63	6	23,79	30,03
2	8,21	10,35	3	13,36	16,84	4	18,84	23,73	5	23,86	30,12
1	8,28	10,43	2	13,44	16,94	3	18,91	23,83	4	23,93	30,21
0	8,35	10,52	1	13,52	17,04	2	19,09	23,93	3	24,00	30,30
0,9859	8,42	10,61	0	13,60	17,14	1	19,07	24,03	2	24,07	30,39
8	8,49	10,70	0,9789	13,68	17,24	0	19,14	24,12	1	24,14	30,48
7	8,56	10,79	8	13,76	17,34	0,9719	19,22	24,22	0	24,21	30,57
6	8,63	10,88	7	13,84	17,44	8	19,30	24,32	0,9649	24,30	30,66
5	8,70	10,96	6	13,92	17,54	7	19,37	24,41	8	24,37	30,75
4	8,77	11,05	5	14,00	17,64	6	19,45	24,51	7	24,46	30,84
3	8,84	11,14	4	14,08	17,74	5	19,53	24,60	6	24,48	30,93
2	8,91	11,23	3	14,15	17,84	4	19,60	24,70	5	24,50	31,02
1	8,98	11,32	2	14,23	17,94	3	19,68	24,80	4	24,59	31,11
0	9,06	11,41	1	14,31	18,04	2	19,76	24,90	3	24,73	31,20
0,9849	9,13	11,50	0	14,39	18,14	1	19,83	24,99	2	24,79	31,29
8	9,20	11,59	0,9779	14,47	18,24	0	19,91	25,08	1	24,85	31,38
7	9,27	11,68	8	14,55	18,34	0,9709	19,98	25,18	0	24,92	31,47
6	9,34	11,77	7	14,63	18,44	8	20,06	25,27	0,9639	24,99	31,56
5	9,42	11,86	6	14,71	18,54	7	20,13	25,37	8	25,05	31,65
4	9,49	11,95	5	14,79	18,64	6	20,21	25,47	7	25,13	31,74
3	9,56	12,05	4	14,87	18,74	5	20,28	25,56	6	25,18	31,83
2	9,63	12,14	3	14,95	18,84	4	20,36	25,66	5	25,19	31,92
1	9,70	12,23	2	15,03	18,94	3	20,43	25,75	4	25,25	32,01
0	9,78	12,32	1	15,11	19,04	2	20,51	25,84	3	25,31	32,10
0,9839	9,85	12,41	0	15,19	19,14	1	20,58	25,94	2	25,37	32,19
8	9,90	12,50	0,9769	15,27	19,24	0	20,66	26,03	1	25,44	32,28
7	9,98	12,59	8	15,35	19,34	0,9699	20,73	26,13	0	25,50	32,37
6	10,07	12,69	7	15,43	19,44	8	20,81	26,22	0,9629	25,58	32,46
5	10,14	12,78	6	15,51	19,54	7	20,89	26,31	8	25,65	32,55
4	10,22	12,88	5	15,59	19,64	6	20,96	26,41	7	25,68	32,64
3	10,29	12,97	4	15,67	19,75	5	21,03	26,50	6	25,76	32,73
2	10,36	13,06	3	15,75	19,85	4	21,10	26,60	5	25,83	32,82
1	10,44	13,16	2	15,83	19,95	3	21,18	26,69	4	25,88	32,91
0	10,52	13,25	1	15,91	20,05	2	21,25	26,78	3	25,95	33,00
0,9829	10,59	13,34	0	15,99	20,15	1	21,32	26,87	2	26,01	33,09
8	10,66	13,44	0,9759	16,07	20,25	0	21,40	26,96	1	26,07	33,18
7	10,74	13,53	8	16,15	20,35	0,9689	21,47	27,05	0	26,13	33,27

Tafel II.

(Zur Ermittlung der Zahl E, welche für die Wahl des bei der Extraktbestimmung des Weines anzuwendenden Verfahrens massgebend ist.)

Nach den Angaben der Kaiserlichen Normal-Aichungs-Kommission berechnet im Kaiserlichen Gesundheitsamt.

x	E	x	E	x	E	x	E	x	E
1,0000	0,00	7	1,75	8	3,43	1,0200	0,47	7	6,90
1	0,02	8	1,76	9	3,46	1	0,10	8	6,95
2	0,05	9	1,78	10	3,49	2	0,23	9	6,99
3	0,08			11	3,51	3	0,35		
4	0,10	1,0070	1,81	12	3,54	4	0,47	1,0270	0,98
5	0,13	1	1,83	13	3,56	5	0,59	1	7,01
6	0,15	2	1,86	14	3,59	6	0,72	2	7,05
7	0,18	3	1,88			7	0,85	3	7,08
8	0,20	4	1,91	1,0140	3,62	8	0,98	4	7,08
9	0,23	5	1,94	1	0,64	9	0,40	5	7,11
		6	1,96	2	0,67			6	7,15
1,0010	0,26	7	1,99	3	0,69	1,0210	0,43	7	7,16
1	0,28	8	2,01	4	0,72	1	0,45	8	7,19
2	0,31	9	2,04	5	0,75	2	0,48	9	7,21
3	0,34			6	0,77	3	0,51		
4	0,36	1,0060	2,07	7	0,80	4	0,53	1,0260	7,24
5	0,39	1	2,09	8	0,83	5	0,56	1	7,26
6	0,41	2	2,12	9	0,85	6	0,58	2	7,29
7	0,44	3	2,14			7	0,61	3	7,32
8	0,46	4	2,17	1,0100	3,87	8	0,64	4	7,34
9	0,48	5	2,19	1	0,90	9	0,66	5	7,37
		6	2,20	2	0,93			6	7,39
1,0020	0,52	7	2,25	3	0,95	1,0220	0,69	7	7,42
1	0,54	8	2,27	4	0,98	1	0,71	8	7,45
2	0,57	9	2,30	5	1,00	2	0,74	9	7,47
3	0,59			6	1,01	3	0,77		
4	0,62	1,0090	2,33	7	1,03	4	0,79	1,0290	7,50
5	0,64	1	2,35	8	1,05	5	0,82	1	7,52
6	0,67	2	2,38	9	1,11	6	0,84	2	7,55
7	0,69	3	2,40			7	0,87	3	7,58
8	0,72	4	2,43	1,0120	4,13	8	0,89	4	7,60
9	0,75	5	2,45	1	4,16	9	0,92	5	7,63
		6	2,48	2	4,19			6	7,65
1,0030	0,77	7	2,50	3	4,21	1,0230	0,94	7	7,68
1	0,80	8	2,53	4	4,24	1	0,97	8	7,70
2	0,82	9	2,56	5	4,26	2	0,99	9	7,73
3	0,85			6	4,29	3	0,92		
4	0,87	1,0100	2,58	7	4,31	4	0,95	1,0300	7,76
5	0,90	1	2,61	8	4,34	5	0,97	1	7,78
6	0,93	2	2,63	9	4,37	6	0,10	2	7,81
7	0,95	3	2,66			7	0,12	3	7,83
8	0,98	4	2,69	1,0170	4,39	8	0,15	4	7,86
9	1,00	5	2,71	1	4,42	9	0,18	5	7,89
		6	2,74	2	4,44			6	7,91
1,0040	1,03	7	2,76	3	4,47	1,0240	0,20	7	7,94
1	1,05	8	2,79	4	4,50	1	0,23	8	7,97
2	1,08	9	2,82	5	4,52	2	0,25	9	7,99
3	1,11			6	4,55	3	0,28		
4	1,13	1,0110	2,84	7	4,57	4	0,31	1,0310	8,02
5	1,16	1	2,87	8	4,60	5	0,33	1	8,04
6	1,18	2	2,89	9	4,63	6	0,36	2	8,07
7	1,21	3	2,92			7	0,38	3	8,09
8	1,24	4	2,94	1,0180	4,65	8	0,41	4	8,12
9	1,26	5	2,97	1	4,68	9	0,44	5	8,14
		6	3,00	2	4,70			6	8,17
1,0050	1,29	7	3,02	3	4,73	1,0250	0,46	7	8,20
1	1,32	8	3,05	4	4,75	1	0,49	8	8,23
2	1,34	9	3,07	5	4,78	2	0,51	9	8,25
3	1,37			6	4,81	3	0,54		
4	1,39	1,0120	3,10	7	4,83	4	0,56	1,0320	8,27
5	1,42	1	3,12	8	4,86	5	0,59	1	8,30
6	1,45	2	3,15	9	4,89	6	0,62	2	8,33
7	1,47	3	3,18			7	0,64	3	8,35
8	1,50	4	3,20	1,0100	4,91	8	0,67	4	8,38
9	1,52	5	3,23	1	4,94	9	0,70	5	8,40
		6	3,26	2	4,96			6	8,43
1,0060	1,55	7	3,28	3	4,99	1,0260	0,73	7	8,46
1	1,57	8	3,31	4	5,01	1	0,75	8	8,48
2	1,60	9	3,33	5	5,04	2	0,77	9	8,51
3	1,63			6	5,06	3	0,80		
4	1,65	1,0130	3,36	7	5,09	4	0,82	1,0330	8,53
5	1,68	1	3,38	8	5,11	5	0,85	1	8,56
6	1,70	2	3,41	9	5,14	6	0,88	2	8,59

x	E	x	E	x	E	x	E	x	E
3	8,61	8	10,88	4	10,53	1,0600	14,51	5	16,47
4	8,64			5	10,56		14,54	6	16,48
5	8,66	1,0410	10,61	6	10,58		14,56	7	16,52
6	8,69	1	10,63	7	10,61		14,59	8	16,54
7	8,72	2	10,66	8	10,64		14,61	9	16,57
8	8,74	3	10,69	9	10,66		14,64		
9	8,77	4	10,71				14,67		
		5	10,74	1,0480	10,69		14,69	1,0640	16,60
1,0340	8,79	6	10,78	1	10,71		14,72	1	16,63
1	8,82	7	10,79	2	10,74		14,74	2	16,65
2	8,85	8	10,82	3	10,77			3	16,68
3	8,87	9	10,84	4	10,79	1,0570	14,77	4	16,70
4	8,90			5	10,82		14,80	5	16,73
5	8,92	1,0450	10,87	6	10,84		14,83	6	16,75
6	8,95	1	10,90	7	10,87		14,85	7	16,78
7	8,97	2	10,92	8	10,90		14,87	8	16,80
8	9,00	3	10,95	9	10,93		14,90	9	16,83
9	9,03	4	10,97				14,93		
		5	11,00	1,0520	10,95		14,95	1,0660	16,86
1,0850	9,06	6	11,03	1	10,97		14,98	1	16,89
1	9,08	7	11,05	2	11,00		14,99	2	16,91
2	9,10	8	11,08	3	11,03		15,00	3	16,94
3	9,13	9	11,10	4	11,05	1,0560	15,05	4	16,96
4	9,16			5	11,08		15,08	5	16,99
5	9,18	1,0490	11,13	6	11,10		15,09	6	17,01
6	9,21	1	11,15	7	11,13		15,11	7	17,04
7	9,23	2	11,18	8	11,15		15,14	8	17,07
8	9,26	3	11,21	9	11,18		15,16	9	17,09
9	9,29	4	11,23				15,19		
		5	11,26	1,0510	11,21		15,22	1,0680	17,12
1,0260	9,31	6	11,28	1	11,23		15,25	1	17,14
1	9,34	7	11,31	2	11,26		15,28	2	17,17
2	9,36	8	11,34	3	11,29		15,31	3	17,20
3	9,39	9	11,36	4	11,31		15,34	4	17,23
4	9,42			5	11,34	1,0600	15,39	5	17,25
5	9,44	1,0440	11,39	6	11,36		15,42	6	17,27
6	9,47	1	11,42	7	11,39		15,45	7	17,30
7	9,49	2	11,44	8	11,42		15,48	8	17,33
8	9,53	3	11,47	9	11,44		15,51	9	17,35
9	9,56	4	11,49				15,54		
		5	11,52	1,0490	11,47		15,57	1,0670	17,38
1,0670	9,57	6	11,55	1	11,49		15,60	1	17,41
1	9,60	7	11,57	2	11,52		15,63	2	17,43
2	9,63	8	11,60	3	11,55		15,66	3	17,46
3	9,65	9	11,62	4	11,57		15,69	4	17,48
4	9,68			5	11,60	1,0690	15,75	5	17,51
5	9,70	1,0450	11,65	6	11,63		15,78	6	17,54
6	9,73	1	11,68	7	11,65		15,81	7	17,56
7	9,75	2	11,70	8	11,68		15,84	8	17,59
8	9,78	3	11,73	9	11,70		15,87	9	17,62
9	9,80	4	11,75				15,90		
		5	11,78	1,0580	11,73		15,93	1,0680	17,64
1,0880	9,83	6	11,81	1	11,75		15,96	1	17,67
1	9,86	7	11,83	2	11,78		15,99	2	17,69
2	9,89	8	11,86	3	11,81		16,02	3	17,72
3	9,91	9	11,88	4	11,83		16,05	4	17,75
4	9,93			5	11,86	1,0610	16,07	5	17,77
5	9,96	1,0460	11,91	6	11,89		16,10	6	17,80
6	9,99	1	11,94	7	11,91		16,13	7	17,83
7	10,01	2	11,96	8	11,94		16,15	8	17,85
8	10,04	3	11,99	9	11,96		16,18	9	17,88
9	10,06	4	12,01				16,21		
		5	12,04	1,0510	11,99		16,24	1,0690	17,90
1,0690	10,09	6	12,06	1	12,01		16,27	1	17,93
1	10,11	7	12,09	2	12,04		16,30	2	17,96
2	10,14	8	12,12	3	12,07		16,33	3	17,99
3	10,17	9	12,14	4	12,09		16,36	4	18,01
4	10,19			5	12,12	1,0620	16,39	5	18,04
5	10,22	1,0470	12,17	6	12,14		16,42	6	18,06
6	10,25	1	12,19	7	12,17		16,45	7	18,08
7	10,27	2	12,22	8	12,20		16,48	8	18,11
8	10,30	3	12,25	9	12,23		16,51	9	18,14
9	10,33	4	12,27				16,54		
		5	12,30	1,0650	12,25		16,57		
1,0400	10,35	6	12,33	1	12,28		16,60	1,0700	18,16
1	10,37	7	12,35	2	12,30		16,63	1	18,19
2	10,40	8	12,38	3	12,33		16,66	2	18,22
3	10,43	9	12,40	4	12,35		16,69	3	18,24
4	10,45			5	12,38	1,0680	16,73	4	18,27
5	10,48	1,0480	12,45	6	12,41		16,76	5	18,30
6	10,51	1	12,46	7	12,43		16,79	6	18,33
7	10,53	2	12,48	8	12,45		16,82	7	18,35
8	10,56	3	12,51	9	12,48		16,85	8	18,37
							16,88	9	18,40

x	E	x	E	x	E	x	E	x	E
1,0710	18,43	8	20,41	1	22,83	7	24,38	2	26,50
1	18,43	7	20,44	2	22,81	8	24,41	3	26,58
2	18,48	6	20,47	3	22,83	9	24,43	4	26,61
3	18,50	5	20,49	4	22,85			5	26,63
4	18,53			5	22,89	1,0910	24,48	6	26,66
5	18,58	1,0730	20,52	6	22,91	1	24,49	7	26,69
6	18,58	1	20,55	7	22,94	2	24,51	8	26,71
7	18,61	2	20,57	8	22,97	3	24,54	9	26,74
8	18,63	3	20,60	9	22,99	4	24,57		
9	18,66	4	20,62			5	24,59	1,1030	26,76
		5	20,65	1,0870	22,92	6	24,62	1	26,79
1,0730	18,69	6	20,68	1	22,93	7	24,64	2	26,82
1	18,71	7	20,70	2	22,97	8	24,67	3	26,84
2	18,74	8	20,73	3	22,99	9	24,70	4	26,87
3	18,76	9	20,75	4	22,92			5	26,90
4	18,79			5	22,95	1,0950	24,73	6	26,92
5	18,81	1,0900	20,78	6	22,98	1	24,75	7	26,95
6	18,84	1	20,81	7	22,99	2	24,78	8	26,98
7	18,87	2	20,83	8	22,93	3	24,80	9	27,00
8	18,90	3	20,86	9	22,96	4	24,83		
9	18,92	4	20,89			5	24,85	1,1030	27,03
		5	20,91	1,0880	22,98	6	24,88	1	27,05
1,0730	18,95	6	20,94	1	22,91	7	24,91	2	27,08
1	18,97	7	20,96	2	22,93	8	24,93	3	27,11
2	19,00	8	20,99	3	22,96	9	24,96	4	27,13
3	19,03	9	21,02	4	22,99			5	27,16
4	19,05			5	23,01	1,0900	24,99	6	27,19
5	19,08	1,0810	21,04	6	23,04	1	25,01	7	27,21
6	19,10	1	21,07	7	23,07	2	25,04	8	27,24
7	19,13	2	21,10	8	23,09	3	25,07	9	27,27
8	19,16	3	21,13	9	23,12	4	25,09		
9	19,18	4	21,15			5	25,12	1,1040	27,30
		5	21,17	1,0890	23,14	6	25,14	1	27,32
1,0740	19,21	6	21,20	1	23,17	7	25,17	2	27,35
1	19,23	7	21,23	2	23,20	8	25,20	3	27,37
2	19,26	8	21,25	3	23,22	9	25,23	4	27,40
3	19,29	9	21,28	4	23,25			5	27,42
4	19,31			5	23,28	1,0970	25,25	6	27,45
5	19,34	1,0830	21,31	6	23,30	1	25,28	7	27,47
6	19,37	1	21,33	7	23,33	2	25,30	8	27,50
7	19,39	2	21,36	8	23,35	3	25,33	9	27,53
8	19,42	3	21,38	9	23,38	4	25,36		
9	19,44	4	21,41			5	25,38	1,1050	27,56
		5	21,44	1,0900	23,41	6	25,41	1	27,58
1,0750	19,47	6	21,46	1	23,43	7	25,43	2	27,61
1	19,50	7	21,49	2	23,46	8	25,46	3	27,63
2	19,53	8	21,52	3	23,49	9	25,49	4	27,66
3	19,55	9	21,54	4	23,51			5	27,68
4	19,58			5	23,54	1,0990	25,51	6	27,71
5	19,60	1,0890	21,57	6	23,57	1	25,54	7	27,74
6	19,63	1	21,59	7	23,59	2	25,56	8	27,77
7	19,65	2	21,62	8	23,62	3	25,59	9	27,80
8	19,68	3	21,65	9	23,65	4	25,62		
9	19,71	4	21,67			5	25,64	1,1060	27,83
		5	21,70	1,0910	23,67	6	25,67	1	27,86
1,0760	19,73	6	21,73	1	23,70	7	25,70	2	27,89
1	19,76	7	21,75	2	23,73	8	25,73	3	27,92
2	19,79	8	21,78	3	23,75	9	25,75	4	27,95
3	19,81	9	21,80	4	23,77			5	27,98
4	19,84			5	23,80	1,0990	25,78	6	28,01
5	19,86	1,0840	21,83	6	23,83	1	25,80	7	28,04
6	19,89	1	21,86	7	23,85	2	25,83	8	28,07
7	19,92	2	21,89	8	23,88	3	25,85	9	28,10
8	19,94	3	21,91	9	23,91	4	25,88		
9	19,97	4	21,94			5	25,91	1,1070	28,13
		5	21,96	1,0930	23,93	6	25,93	1	28,16
1,0770	20,00	6	21,99	1	23,96	7	25,96	2	28,19
1	20,02	7	22,02	2	23,99	8	25,99	3	28,22
2	20,05	8	22,04	3	24,01	9	26,01	4	28,25
3	20,07	9	22,07	4	24,04			5	28,28
4	20,10			5	24,07	1,1000	26,04	6	28,31
5	20,13	1,0860	22,09	6	24,09	1	26,06	7	28,34
6	20,15	1	22,12	7	24,12	2	26,09	8	28,37
7	20,18	2	22,15	8	24,14	3	26,12	9	28,40
8	20,20	3	22,17	9	24,17	4	26,14		
9	20,23	4	22,20			5	26,17		
		5	22,23	1,0960	24,19	6	26,20	1,1090	28,43
1,0780	20,26	6	22,25	1	24,22	7	26,23	1	28,46
1	20,29	7	22,28	2	24,25	8	26,25	2	28,49
2	20,31	8	22,30	3	24,27	9	26,27	3	28,52
3	20,34	9	22,33	4	24,30			4	28,55
4	20,36			5	24,33	1,1010	26,30	5	28,58
5	20,39	1,0920	22,35	6	24,35	1	26,33	6	28,61

x	E	x	E	x	E	x	E	x	E
7	28,38	1,1100	28,07	3	29,00	4	29,50	9	29,70
8	28,39	1	28,70	4	29,04	7	29,59		
9	28,39	2	28,73	5	29,07	8	29,61	1,1140	29,73
		3	28,75	6	29,09	9	29,64	1	29,75
1,1090	28,41	4	28,78	7	29,12			2	29,76
1	28,43	5	28,81	8	29,15	1,1180	29,67	3	29,81
2	28,46	6	28,83	9	29,17	1	29,69	4	29,83
3	28,49	7	28,86			2	29,72	5	29,86
4	28,51	8	28,88	1,1130	29,20	3	29,74	6	29,89
5	28,54	9	28,91	1	29,23	4	29,77	7	29,91
6	28,57			2	29,25	5	29,80	8	29,94
7	28,59	1,1110	28,94	3	29,28	6	29,82	9	29,96
8	28,62	1	28,96	4	29,31	7	29,85		
9	28,65	2	28,99	5	29,33	8	29,88	1,1150	29,99

Tafel III.

Ermittlung des Zuckergehaltes.

Aus E. Wein, Tabellen zur Zuckerbestimmung. Stuttgart 1888.

Kupfer	Zucker	Kupfer	Zucker	Kupfer	Zucker	Kupfer	Zucker
E	E	E	E	E	E	E	E
0,010 ¹⁾	0,0061	0,050	0,0274	0,090	0,0500	0,139	0,0729
0,011	0,0060	0,054	0,0279	0,097	0,0505		
0,013	0,0071	0,055	0,0284	0,098	0,0511	0,140	0,0725
0,014	0,0081	0,056	0,0289	0,099	0,0516	0,141	0,0740
0,015	0,0090	0,057	0,0293			0,142	0,0745
0,016	0,0095	0,058	0,0298	0,100	0,0521	0,143	0,0751
0,017	0,0099	0,059	0,0303	0,101	0,0527	0,144	0,0756
0,018	0,0100			0,102	0,0532	0,145	0,0761
0,019	0,0103	0,060	0,0308	0,103	0,0537	0,146	0,0767
		0,061	0,0313	0,104	0,0543	0,147	0,0773
0,020	0,0110	0,062	0,0318	0,105	0,0548	0,148	0,0778
0,021	0,0115	0,063	0,0323	0,106	0,0553		
0,023	0,0130	0,065	0,0333	0,107	0,0559	0,149	0,0783
0,024	0,0138	0,067	0,0343	0,108	0,0565	0,150	0,0789
0,026	0,0155	0,068	0,0358	0,109	0,0570	0,151	0,0794
0,028	0,0170	0,069	0,0368	0,110	0,0575	0,152	0,0800
0,029	0,0176	0,070	0,0373	0,111	0,0580	0,153	0,0806
		0,071	0,0378	0,112	0,0585	0,154	0,0812
0,030	0,0180	0,072	0,0383	0,113	0,0591	0,155	0,0818
0,031	0,0185	0,073	0,0388	0,114	0,0596	0,156	0,0822
0,033	0,0195	0,074	0,0393	0,115	0,0601	0,157	0,0827
0,034	0,0200	0,075	0,0398	0,116	0,0607	0,158	0,0832
0,035	0,0205	0,076	0,0403	0,117	0,0612		
0,036	0,0210	0,077	0,0408	0,118	0,0617	0,159	0,0838
0,037	0,0214	0,078	0,0413	0,119	0,0622	0,160	0,0843
0,038	0,0218	0,079	0,0418			0,161	0,0848
0,039	0,0223	0,080	0,0423	0,120	0,0627	0,162	0,0853
		0,081	0,0428	0,121	0,0632	0,163	0,0859
0,040	0,0228	0,082	0,0433	0,122	0,0637	0,164	0,0865
0,041	0,0231	0,083	0,0438	0,123	0,0642	0,165	0,0870
0,042	0,0234	0,084	0,0443	0,124	0,0647	0,166	0,0876
0,043	0,0237	0,085	0,0448	0,125	0,0652	0,167	0,0881
0,044	0,0240	0,086	0,0453	0,126	0,0657	0,168	0,0886
0,045	0,0243	0,087	0,0458	0,127	0,0662	0,169	0,0892
0,046	0,0246	0,088	0,0463	0,128	0,0667		
0,047	0,0249	0,089	0,0468	0,129	0,0672	0,170	0,0897
0,048	0,0252	0,090	0,0473			0,171	0,0903
0,049	0,0255	0,091	0,0478	0,130	0,0677	0,172	0,0908
		0,092	0,0483	0,131	0,0682	0,173	0,0914
0,050	0,0258	0,093	0,0488	0,132	0,0687	0,174	0,0919
0,051	0,0261	0,094	0,0493	0,133	0,0692	0,175	0,0924
0,052	0,0263	0,095	0,0498	0,134	0,0697	0,176	0,0930
		0,096	0,0503	0,135	0,0702	0,177	0,0935
0,053	0,0266	0,097	0,0508	0,136	0,0707	0,178	0,0941
0,054	0,0269	0,098	0,0513	0,137	0,0712	0,179	0,0946
		0,099	0,0518	0,138	0,0717		
					0,0722	0,180	0,0952

¹⁾ E. Wurm, Tabelle I, S. 2. — ²⁾ E. Wurm, Tabelle IV, S. 14.

Kupfer	Zucker	Kupfer	Zucker	Kupfer	Zucker	Kupfer	Zucker
g	g	g	g	g	g	g	g
0,181	0,0957	0,244	0,1312	0,307	0,1679	0,379	0,2061
0,182	0,0962	0,245	0,1318	0,308	0,1685	0,371	0,2067
0,183	0,0968	0,246	0,1323	0,309	0,1691	0,372	0,2073
0,184	0,0973	0,247	0,1329			0,373	0,2080
0,185	0,0979	0,248	0,1335	0,310	0,1697	0,374	0,2086
0,186	0,0984	0,249	0,1341	0,311	0,1703	0,375	0,2092
0,187	0,0990			0,312	0,1709	0,376	0,2099
0,188	0,0995	0,250	0,1346	0,313	0,1715	0,377	0,2105
0,189	0,1001	0,251	0,1352	0,314	0,1721	0,378	0,2111
		0,252	0,1358	0,315	0,1727	0,379	0,2117
		0,253	0,1363	0,316	0,1733		
0,190	0,1006	0,254	0,1369	0,317	0,1739	0,380	0,2124
0,191	0,1012	0,255	0,1375	0,318	0,1745	0,381	0,2130
0,192	0,1017	0,256	0,1381	0,319	0,1751	0,382	0,2136
0,193	0,1023	0,257	0,1386			0,383	0,2143
0,194	0,1029	0,258	0,1392	0,320	0,1756	0,384	0,2149
0,195	0,1034	0,259	0,1398	0,321	0,1762	0,385	0,2155
0,196	0,1040			0,322	0,1768	0,386	0,2161
0,197	0,1045	0,260	0,1404	0,323	0,1774	0,387	0,2168
0,198	0,1051	0,261	0,1409	0,324	0,1780	0,388	0,2174
0,199	0,1057	0,262	0,1415	0,325	0,1786	0,389	0,2180
		0,263	0,1421	0,326	0,1792		
0,200	0,1063	0,264	0,1427	0,327	0,1798	0,390	0,2187
0,201	0,1068	0,265	0,1433	0,328	0,1804	0,391	0,2193
0,202	0,1074	0,266	0,1438	0,329	0,1810	0,392	0,2199
0,203	0,1079	0,267	0,1444			0,393	0,2205
0,204	0,1085	0,268	0,1449	0,330	0,1816	0,394	0,2212
0,205	0,1091	0,269	0,1455	0,331	0,1822	0,395	0,2218
0,206	0,1096			0,332	0,1828	0,396	0,2224
0,207	0,1102	0,270	0,1461	0,333	0,1834	0,397	0,2231
0,208	0,1108	0,271	0,1467	0,334	0,1841	0,398	0,2237
0,209	0,1113	0,272	0,1472	0,335	0,1847	0,399	0,2243
		0,273	0,1478	0,336	0,1854		
0,210	0,1119	0,274	0,1484	0,337	0,1860	0,400	0,2249
0,211	0,1125	0,275	0,1490	0,338	0,1866	0,401	0,2257
0,212	0,1130	0,276	0,1495	0,339	0,1872	0,402	0,2264
0,213	0,1136					0,403	0,2271
0,214	0,1142	0,277	0,1501	0,340	0,1878	0,404	0,2278
0,215	0,1147	0,278	0,1507	0,341	0,1884	0,405	0,2285
0,216	0,1153	0,279	0,1513	0,342	0,1890	0,406	0,2292
0,217	0,1159			0,343	0,1896	0,407	0,2299
0,218	0,1164	0,280	0,1519	0,344	0,1902	0,408	0,2307
0,219	0,1170	0,281	0,1525	0,345	0,1908	0,409	0,2314
		0,282	0,1531	0,346	0,1914		
0,220	0,1175	0,283	0,1537	0,347	0,1920	0,410	0,2321
0,221	0,1181	0,284	0,1543	0,348	0,1926	0,411	0,2328
0,222	0,1187	0,285	0,1549	0,349	0,1932	0,412	0,2335
0,223	0,1193	0,286	0,1555			0,413	0,2342
0,224	0,1198	0,287	0,1561	0,350	0,1938	0,414	0,2350
0,225	0,1204	0,288	0,1567	0,351	0,1944	0,415	0,2357
0,226	0,1209	0,289	0,1573	0,352	0,1950	0,416	0,2364
0,227	0,1215			0,353	0,1956	0,417	0,2371
0,228	0,1221	0,290	0,1578	0,354	0,1962	0,418	0,2378
0,229	0,1226	0,291	0,1584	0,355	0,1968	0,419	0,2385
		0,292	0,1590	0,356	0,1974		
0,230	0,1232	0,293	0,1596	0,357	0,1980	0,420	0,2392
0,231	0,1238	0,294	0,1602	0,358	0,1986	0,421	0,2399
0,232	0,1243	0,295	0,1608	0,359	0,1992	0,422	0,2406
0,233	0,1249	0,296	0,1614			0,423	0,2413
0,234	0,1255	0,297	0,1620	0,360	0,1998	0,424	0,2420
0,235	0,1260	0,298	0,1626	0,361	0,2004	0,425	0,2427
0,236	0,1266	0,299	0,1632	0,362	0,2011	0,426	0,2434
0,237	0,1272			0,363	0,2017	0,427	0,2441
0,238	0,1278	0,300	0,1638	0,364	0,2023	0,428	0,2449
0,239	0,1283	0,301	0,1644	0,365	0,2030	0,429	0,2456
		0,302	0,1650	0,366	0,2036		
0,240	0,1289	0,303	0,1656	0,367	0,2042	0,430	0,2463
0,241	0,1295	0,304	0,1662				
0,242	0,1300	0,305	0,1668	0,368	0,2048		
0,243	0,1306	0,306	0,1673	0,369	0,2055		

Beurtheilung. Als Bestandtheile des Mostes werden aufgeführt: Wasser, Zucker, Inosit, eiweißartige Substanzen, Weinsäure, Calciumbitartrat, Kaliumbitartrat, Apfelsäure, Fett, Ammonsalze, Pflanzenschleim und -Gummi, Farbstoff, Salze organischer Säuren, Extraktivstoffe unbekannter Art, Mineralstoffe (K, Ca, Fe, SO_4 , P_2O_5).

Im Weine wurden nachgewiesen: Wasser, Alkohole, Zucker, Inosit, Essigsäure, Bernsteinsäure, Apfelsäure, Weinsäure (und deren Salze), Ammonsalze, Gummi, Glycerin, Fett, Fettsäureester, Farbstoff, Gerbstoff, organische Säuren, Extraktivstoffe, Pepton, Xanthin, Sarkin, Mineralstoffe (K, Ca, Mg, Fe, Mn, P_2O_5 , SO_4 , B_2O_3 , Cl).

Im allgemeinen kann man sich zum Zwecke der Beurtheilung eines Weines mit folgenden analytischen Bestimmungen begnügen: Specifisches Gewicht, Alkohol, Extrakt, Asche, Glycerin, Phosphorsäure, Schwefelsäure, Chlor, Zucker vor und nach der Inversion, fixe Säuren, flüchtige Säuren, Polarisation direkt, nach der Inversion und nach dem Vergähren, event. Farbstoffe. — Andere Bestimmungen brauchen nur in besonderen Fällen ausgeführt zu werden.

Hervorgehoben muss werden, dass die chemische Analyse lediglich darüber Aufschluss giebt, ob ein Wein eine solche Zusammensetzung hat, wie sie für normale Produkte bekannt ist, bzw. angenommen wird. — Die Feststellung, ob ein Wein ein absolut reiner Naturwein ist, lässt sich durch die Analyse nur in vereinzelten Fällen, diejenige, ob ein Wein einer bestimmten Reblage oder einem bestimmten Jahrgange entspricht, lässt sich durch die Analyse überhaupt nicht erbringen.

Nach dem Wortlaute des deutschen Arzneibuches unterliegt es keinem Zweifel, dass die Weine des Arzneibuches nicht Naturweine, sondern „Weine“ im Sinne des Weingesetzes sein sollen (s. S. 1125). Der Apotheker wird also die für „Weine“ geltenden Bestimmungen zu berücksichtigen haben. Man wolle beachten, dass das Weingesetz sich vorzugsweise mit den völlig vergohrenen Weinen beschäftigt und die zuckerreichen, sog. Süssweine, nur im Vorübergehen streift. — Die wesentlichen Punkte, auf die es bei der Beurtheilung der Weine ankommt, sind folgende:

a) Für gewöhnliche (d. h. vollständig vergohrene) Weine. Der Extraktgehalt der Weissweine darf nicht unter 1,6 g, derjenige der Rothweine nicht unter 1,7 g für 100 cem Wein sinken, andernfalls ist auf zu starke Verdünnung durch Zuckerwasser zu schließen, wenn nicht etwa einwandfrei nachgewiesen wird, dass Naturweine der nämlichen Lage und des gleichen Jahrganges ein solches abnormes Verhalten zeigen. Der Extraktgehalt unserer deutschen Weine beträgt etwa 1,7 bis 2,0 g für 100 cem.

Ferner darf der nach Abzug der nicht flüchtigen Säuren verbleibende Extraktrest bei Weissweinen nicht weniger als 1,1 g, bei Rothweinen nicht weniger als 1,3 g und der nach Abzug der Gesamtsäure verbleibende Extraktrest bei Weissweinen nicht weniger als 1,0 g, bei Rothweinen nicht weniger als 1,2 g betragen, andernfalls ist gleichfalls auf eine zu starke Verdünnung durch Zuckerwasser zu schließen (s. vorher).

Der Gehalt an Mineralbestandtheilen soll bei Weisswein nicht weniger als 0,18 g, bei Rothwein nicht weniger als 0,16 g in 100 cem Wein betragen.

Diese Zahlen sind aber so aufzufassen, dass der Wein durch Zusatz von Zuckerlösung nicht unter diese Zahlen herabgesetzt worden sein darf. Kann der Verkäufer nachweisen, dass ein Wein, welcher hinter diesen Grenzwert zurückbleibt, nicht durch Verdünnung mit Zuckerwasser auf diese Werthe gesunken, sondern dass er aus unverdünntem Moste hergestellt ist, so verstößt dieser Wein nicht gegen das Weingesetz.

Wird das Extrakt normalen Weines vorsichtig verbrannt, so hinterlässt es rund 10 Proc. Mineralbestandtheile. Das Minimum der Mineralstoffe würde also nach Analogie der Forderung, betreffend den Extraktgehalt, etwa 0,15 g betragen. Enthält ein Weisswein weniger Asche als 0,13 g, ein Rothwein weniger als 0,16 g in 100 cem Wein, so wäre auf eine zu starke Verdünnung mit Zuckerwasser zu schließen. Enthält er dagegen erheblich mehr Asche, so kann der Wein normal sein, wenn der Erhöhung des Aschengehaltes auch eine Erhöhung des Extraktgehaltes entspricht. Andernfalls ist festzustellen, durch welche Bestandtheile die Erhöhung des Aschengehaltes bedingt wird. Weine, welche lange auf den Tretern gestanden haben (Tresterweine), enthalten wesentlich mehr Asche als gewöhnliche Weine. Gecipate Weine haben eine hohe Asche, in der namentlich viel Sulfate zugegen sind.

Uebrigens ist auch auf das Aussehen des Extractes zu achten. Spiessige Krystalle in demselben weisen auf Mannit hin, dünnflüssige Beschaffenheit kann von Glycerinzusatz herrühren.

Unter den geforderten Betrag an Mineralstoffen sinken natürliche Rothweine überhaupt nicht, natürliche Weissweine nur in seltenen Ausnahmen.

Der Gehalt an freier (Gesamt-, Wein-) Säure kann von 0,45—1,5 g in 100 cem schwanken. Weine, welche sich der höheren Zahl nähern, sind stark sauer und aus diesem Grunde wohl kaum Handelsartikel. Solche Jahrgänge werden oben verbessert (chaptalisiert).

Weissweine, welche mehr als 0,2 g flüchtige Säuren pro 100 ccm enthalten, sind als „essigartig“ zu bezeichnen. Rothweine enthalten meistens etwas grössere Mengen flüchtiger Säuren, als hier als Grenzwert angegeben wurde.

Weinstein. Gewöhnliche Weine enthalten etwa 0,2 g in 100 ccm. Indessen kann diese Zahl erniedrigt sein infolge reichlicher Ausscheidung von Weinstein in den Lagerfässern oder Flaschen.

Freie Weinsäure ist in normalen Weinen nur in geringer Menge vorhanden. Sie beträgt nicht mehr als $\frac{1}{4}$ der gefundenen „nichtflüchtigen“ Säuren. Findet man also mehr freie Weinsäure, als diesem Procentatzse entspricht, so liegt die Vermuthung nahe, dass freie Weinsäure zugesetzt wurde, was z. B. zur Herstellung von Kunstweinen regelmäßig geschieht!

Der Alkoholgehalt kann zwischen 8 und 15 Proc. schwanken. (Mehr als 16 Vol.-Proc. Alkohol können durch Gährung allein in einer Flüssigkeit nicht entstehen.) Der Alkoholgehalt der mittleren Weinsorten beträgt 8–10 g für 100 ccm.

Das Verhältniss zwischen Alkohol und Glycerin bewegt sich bei normalen Weinen in gewissen Grenzen. Für 100 Th. durch Gährung gebildeten wasserfreien Alkohols können 7–14 Th. (also im Durchschnitt 10 Th.) Glycerin anwesend sein. Sind also für 100 Th. Alkohol weniger als 7 Th. Glycerin gefunden worden, so ist auf einen Zusatz von Alkohol zu schliessen; werden mehr als 14 Th. Glycerin gefunden, so ist wahrscheinlich Glycerin als solches zugesetzt worden. Bei Kabinetweinen hat infolge der stattgehabten Verdunstung und deshalb Concentration O. Schmitt wesentlich mehr — bis 30 Th. — Glycerin aufgefunden, indessen sind das Weine, wie sie im Handel gewöhnlich nicht vorkommen.

Etwa der zehnte Theil der Asche besteht aus Phosphorsäure, P_2O_5 . Sinkt deren Gehalt erheblich unter diesen Betrag (0,015–0,020 g pro 100 ccm Wein), so liegt gleichfalls der Verdacht zu starker Wässerung vor.

Weine, welche in 100 ccm mehr Schwefelsäure enthalten, als 0,2 g Kaliumsulfat (= 0,09195 g SO_2) entspricht, müssen als zu stark gegerbt beanstandet worden¹⁾. Diese Forderung stellt das Arzneibuch an alle Weine, also auch an Süd- und Süssweine, z. B. Sherry. Da die Mehrzahl der zur Zeit im Handel befindlichen spanischen Weine dieser Forderung nicht entspricht, so ist ausdrücklich gestattet, dass zur Herstellung der galischen Präparate auch jeder andere Südwain, welcher den Charakter des Sherry hat, z. B. italienischer Marsala oder griechische oder kleinasiatische Weine, verwendet werden können, wenn sie in Zusammensetzung, Farbe und Geschmack dem Xeres ähnlich sind.

Zucker. Völlig ausgegohrene Weine enthalten nicht mehr als etwa 0,1 Proz. Zucker. Ist der Zuckergehalt erheblich, so muss auch der Extraktgehalt um den Betrag: Prozente Zucker minus 0,1 Proc. über 1,5 g per 100 ccm erhöht sein, andernfalls ist der Zucker zugesetzt worden, um den Extraktgehalt zu erhöhen.

Rohrzucker ist kein normaler Bestandteil des Weines; selbst wenn derselbe dem Weine vor der Gährung zugesetzt wurde, findet er sich in fertigen Weinen nicht mehr vor, da er durch das Invertin der Hefe in Dextrose und Lävulose zerlegt wird. Wird also Rohrzucker nachgewiesen, so muss er nach der Gährung zugesetzt worden sein.

Wurde mangelhaft gereinigter Stärkezucker verwendet, welcher bis zu 20 Proc. unvergärbare Bestandtheile (Amylin) enthält, so lassen sich diese in dem völlig vergohrenen Wein durch die bestehende Rechtsdrehung nachweisen.

b) Für Süssweine. Hier kommen in erster Linie die ungarischen, ausserdem die spanischen, italienischen, griechischen und kleinasiatischen Weine in Betracht.

Ihre Beurtheilung erfolgt unter den sub a) angegebenen Gesichtspunkten, mit folgenden Modifikationen: Sie sollen nicht weniger als 11 g und nicht mehr als 16 g Alkohol in 100 ccm Wein enthalten.

Die flüchtigen Säuren gehen häufig über 0,2 g Essigsäure in 100 ccm hinaus, ohne dass die Weine als verdorben zu bezeichnen wären. Die Gährungsbedingungen sind in den südlichen Gegenden andere als in den nördlichen. — Aus dem gleichen Grunde sinkt das Verhältniss des Alkohols zum Glycerin bis auf 100 : 5, ohne dass auf eine Verfälschung geschlossen werden könnte.

Nach der eigenartigen Darstellung dieser Weine ist ihr Extraktgehalt erheblich höher als derjenige der gewöhnlichen Weiss- und Rothweine. Da aber sowohl der in den Weinen noch vorhandene Zucker als auch derjenige, welcher als Material zur Alkoholbildung gedient hat, aus „Weinbeeren“ stammen soll, so müssen auch alle anderen Weinbestandtheile erhöht sein. Dies gilt für das zuckerfreie Extrakt (d. i. Differenz aus Extrakt- und Zuckergehalt), ferner für die Mineralbestandtheile und die Phosphorsäure. In dieser Beziehung ist als Minimum zu fordern für 100 ccm:

¹⁾ Das Weingesetz stellt diese Forderung nur an die Rothweine.

Zuckerfreies Extrakt: bei Xeres, Marsala und gelbem Malaga 2 g, bei braunem Malaga 3 g, bei ungarischen Süssweinen 3,5—4 g.

Um den mit Rohrzucker künstlich gesüßten Süssweinen, wie sie namentlich von Ungarn in den Verkehr gebracht werden, einen Riegel voranzuschieben, bestimmt das deutsche Arzneibuch, dass Süssweine in 100 cem überhaupt nicht mehr als 8 g Extrakt einschliesslich des Zuckers haben sollen. Diese Bestimmung ist im Weingesetz nicht enthalten.

Mineralbestandtheile in der natürlichen Reihenfolge 0,20—0,25—0,30 g.

Phosphorsäure, (P_2O_5), 0,02—0,03—0,04 g.

Ein naturbaser (d. i. lediglich aus Trauben hergestellter) Ungarwein zeigte z. B. folgende Zahlen:

Extrakt 18,0, zuckerfreies Extrakt 4,5, Asche 0,80, Phosphorsäure, (P_2O_5), 0,05. Ein Wein von folgender Zusammensetzung dagegen:

Extrakt 18,0, zuckerfreies Extrakt 1,5, Asche 0,18, Phosphorsäure 0,017 erwies sich als ein mit Zucker künstlich versüßtes Produkt.

Im Nachstehenden geben wir einige Analysen aus unserer Praxis, welche das Gesagte erläutern werden:

A. Völlig vergohrene Weine.

	Deidesheimer	Pisporter	Pfäzler	Mosel	Horbanner (coulp)	Rothwein
Spec. Gewicht bei 15° C.	—	—	—	0,9924	0,996	0,9893
In 100 cem sind enthalten g:						
Alkohol	9,20	9,5	8,0	8,133	8,46	9,86
Extrakt	2,86	2,29	1,45	1,624	2,304	1,126
Zucker	0,12	0,228	0,09	0,096	0,28	0,134
Glycerin	1,12	0,73	0,54	0,627	0,721	0,101
Asche	0,21	0,180	0,16	0,127	0,244	0,098
Phosphorsäure, P_2O_5	0,028	0,038	0,015	0,011	0,024	0,005
Schwefelsäure, SO_3	0,030	—	0,003	—	0,065	—
freie Säure (als Weinsäure)	0,75	—	0,46	0,605	0,706	0,488
fixe desgl.	—	—	—	0,512	0,556	0,308
flüchtige Säuren (als Essigsäure) . .	—	—	—	0,074	0,120	0,144
Polarisation im 200 mm-Rohr:						
a) direkt	—	—	—	+0,4°	+0,5°	+0,3°
b) nach der Inversion	—	—	—	+0,4°	+0,4°	—
c) nach dem Vergähren	—	—	—	+0°	+0°	—
Bourtheilung:	Normaler Wein	Normaler Wein	Gallfäul und gasprall	Mit Wasser verdünnt	Normaler Wein	Fäulsel 0,183 cem Kunstprodukt

B. Süß- bezw. Süssweine.

	Portwein	Portwein	Medio. Unparwein	Medio. Ungarwein	Achader Griech. Xeres
Spec. Gewicht bei 15° C.	1,0021	1,0215	1,0708	1,0654	0,9986
In 100 cem sind enthalten g:					
Alkohol	15,84	14,09	10,66	11,23	14,39
Extrakt	6,68	10,66	22,26	21,48	5,32
Glycerin	0,40	0,46	0,70	0,72	0,93
Zucker	5,08	7,17	17,89	18,30	3,05
Asche	0,148	0,44	0,47	0,255	0,24
Phosphorsäure	0,015	0,084	0,08	0,026	0,028
freie Säuren (als Weinsäure)	0,329	0,667	0,68	0,601	0,435
fixe desgl.	0,256	0,377	0,60	—	—
flüchtige Säuren (als Essigsäure) . .	0,038	0,223	0,065	0,190	0,182
Polarisation im 200 mm-Rohr V.-S.:					
a) direkt	-7°	-6,4°	-29,5°	-26°	—
b) nach der Inversion	-7°	-6,9°	-27°	-24,3°	—
c) nach dem Vergähren	+0°	+0°	+0°	+0°	+0°
Bourtheilung:	Kunstprodukt	Nicht konstanzfest	Normal	Gesüßert	Normaler Süßwein

Amplosia. Ist frisch ausgepresster und durch Pasteurisiren (Sterilisiren) haltbar gemachter Traubensaft; Ersatz für Traubenkuren.

Coxport's Lebensessenz. Versüßter Weisswein, dem Zimmt in Pulverform beigemischt ist (Guttmann, Anal.).

Fleischsaftwein von Dr. SCHOLL. Eine Auflösung von 1 Th. Fleischsaft „Puro“ in 4 Th. Portwein. Kräftigungsmittel (a. S. 488).

Gelatina roborans. Weingeiße. (Münch. Ap.-V.). Gelatinae albae 5,0, Aquae 50,0, Sirupi Sacchari 200,0, Vini albi 375,0, Succi Citri recentis 0,5. Man kolfirt und läßt im Eisschrank erstarrten.

Intensiv. Ein von Mainz aus vertriebener Rebendünger. Pottasche 1 Th., Superphosphat, Gips je 2 Th.

Malvone. Weinfärbemittel. Flores Malvae arboreae sine calycibus werden, in ein Säckchen gebunden, in den Wein gehängt.

Nährflüssigkeit für Weinhefe. Aquae sterilisatae 1000,0, Sacchari albi 100,0, Acidi tartarici 5,0, Peptoni 10,0, Kalii phosphorici neutralis 25,0, Magnesi sulfurici crystallisati 8,0.

Phosphatage. Man versteht hierunter den Zusatz von Dicalciumphosphat (Calcium phosphoricum Ph. Germ.) zur Rothweintrabenmaische. Ersatz des Gipsens.

Sineleum von FRANZ BAUER in Strassburg-Neudorf. Mittel, um den Geschmack des Weines zu verbessern, ist eine Mischung von Olivenöl und Holzkohlepulver.

Suc de Verjus (Gall.). Die nicht ganz reifen Weintrauben werden zerquetscht und durch ein Sieb gerieben. Man presst den Saft ab, läßt ihn bei 12–15° C. gähren, bis er sich geklärt hat, und filtrirt.

Vinum album fertilis (Nat. form.). Stronger white Wine. Vini albi 875,0 g, Spiritus von 94 Vol.-Proc. 125,0 g.

Vinum detannatum E. DIERREICH. Man läßt 0,5 g Gelatine in 10 ccm destillirtem Wasser quellen, löst durch Erwärmen und mischt die Lösung mit 1 Liter Xeres oder Madeira. Man läßt 14 Tage kühl stehen und filtrirt. Bei Rothwein nimmt man 1 g Gelatine, bei Weisswein 0,3 g Gelatine und verfährt sonst wie vorher. Die gerbstofffreien Weine dienen zur Bereitung solcher Weinauszüge, welche Alkaloide enthalten.

Weinkonservierungsmittel von FRANZ BAUER in Strassburg-Neudorf. Besteht aus Kochsalz, Borsäure und Kaliumsulfat. Vergl. S. 1126.

Weinkonservierungsmittel von JOHN FROESCH in London. Mischung von 16 Th. Salicylsäure, 32 Th. Glycerin und 144 Th. Weingeist. Vergl. S. 1126.

Weinkonservierungsflüssigkeit von WICKERHEIMER. Besteht aus zwei Flüssigkeiten: A) 10 proc. alkoholische Lösung von Salicylsäure, B) Lösung von Borsäure in Glycerin. Vergl. S. 1126.

Weinkläre. 1) Für Weissweine, die nicht sehr gerbstoffreich sind, wendet man 2 g trockene Hausenblase pro 1 Hektoliter an. Ist der Wein sehr gerbstoffarm, so sind ihm 5 g Tannin in Wein gelöst zuzusetzen. 2) 0,5–0,7 Tafel Gelatine pro Hektoliter. 3) 1–1½ Eierklar pro Hektoliter. 200–300 g Spanische Erde pro Hektoliter. 4) Tannin 5–10 g pro Hektoliter in Wein gelöst. 5) 1–1½ Liter Milch pro Hektoliter.

Weinschöne. 1) Man läßt 7,0 g Hausenblase mit ½ Liter Wasser über Nacht stehen, knetet an einem feinen Teige, rührt diesen mit Wein an und schlägt schaumig. Diese Masse setzt man zu 2 Hektoliter Wein. 2) Man setzt zu 1 Hektoliter Wein 5 g Hausenblase, wie sub 1 schaumig geschlagen, dann 6 g Tannin in Wein gelöst.

Königstrank von JACOBY in Berlin. Universalmedicin. Ein Gemisch von 20 Th. Aepfelwein, 3 Th. Stärkesirup, 1 Th. Arabischem Gummi, 1 Th. Pflaumeum und einigen Tropfen Elixir proprietas Paracelsi (HAGEN, Anal.).

Viola.

Gattung der Violaceae-Violeae.

I. Viola odorata L. Heimisch in Europa, Ameriks und dem tropischen Asien, vielfach kultivirt. Grundstängel kriechend. Blätter ründlich eiförmig, am Grunde tief herzförmig, kurzhaarig, Nebenblätter eiförmig, lanzettlich, mit Fransen, welche kürzer als die halbe Breite der Nebenblätter sind. Blüten violett, seltener hellblau oder weiss. Mittlere Blumenblätter seitlich abstechend. Die ersten Blüten oft unfruchtbar, spätere mit verhämmerten Blumenblättern fruchtbar. Verwendung finden die Blüten:

Flores Violae. — Veilchenblüthen. — **Fleur de violette odorante** (Gall.) ou **de violette de mars.** — Purple or sweet Violet.

Bestandtheile. Ein wenig bekannter Stoff *Viola*, der brachenregend wirkt, in der Wurzel reichlich, in den Blüthen nur in ganz geringen Spuren vorkommt, ferner ein Farbstoff *Cyanin*.

Einsammlung und Aufbewahrung. Die Blüthen werden im April gesammelt, von den Kelchen befreit und entweder sofort zum Sirup verarbeitet, oder sorgfältig, zunächst im Schatten, dann bei gelinder Wärme getrocknet und vor Licht geschützt aufbewahrt. Zur Erhaltung eines Geruchs pflegt man etwas *Rhizoma Iridis* ins Aufbewahrungsglas zu legen. Sie dienen zur Bereitung des Veilchensirups, der früher wegen seiner schönen blauen Farbe als Zusatz zu Mixturen verordnet wurde, jetzt nur noch im Handverkauf, gewöhnlich mit andern Säften gemischt, bei Kinderkrankheiten verlangt wird.

Frische Blüthen halten sich einige Zeit in Form einer Konserve: 100 Th. zerquetschte Blüthen, 300 Th. Zucker, 80 Th. Alkohol, 40 Th. Glycerin.

Herba Violae odoratae, Veilchenblätter und *Radix Violae odoratae*, Veilchenwurzel finden zu den Kuren der *Knauer'schen Schule* Verwendung.

Ptisana de flore Violae (Gall.). *Tisane de violette*. 10,0 getrocknete Blüthen, 1000,0 kochendes Wasser; nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsieben.

Sirupus Violae, *Sirupus Violae odoratae*, Veilchensirup. *Blau-Veilchensaft*. *Sirup de violette*. Ergänzb.: 4 Th. frische, entkelchte Veilchenblüthen übergieset man mit 7 Th. siedendem Wasser, presst nach 24 Stunden ab und bringt 7 Th. Filtrat mit 13 Th. Zucker zu 20 Th. Sirup. — Gall.: Aus 100 Th. durch Abreiben von Kelchen etc. befreiten Blüthen bereitet man, wie nach Ergänzb., 210 Th. Filtrat und laßt darin 360 Th. Zucker. Für Erhaltung der Farbe ist von Wichtigkeit, dass man nur zinnerne Geräthe, reines destillirtes Wasser und besten Zucker verwendet, ferner Ammoniakdämpfe fern hält, den fertigen Sirup durch ungebrauchten Flanell seigt und noch heiß in kleine Flaschen füllt, die vor Licht geschützt kühl aufbewahrt werden. Der Sirup ist violett und wird durch Alkalien grün gefärbt.

Sirupus Violarum artificialis. Nach E. Dreierich. 15,0 entkelchte, geschnittene Malvenblüthen, 10,0 Veilchenwurzel, 50,0 Weingeist, 350,0 Wasser macerirt man 24 Stunden, seigt durch, fügt 0,1 Ferrosulfat hinzu, kocht auf, filtrirt, bringt mit 650,0 Zucker auf 1000,0 Sirup und setzt diesem 0,02 Kumasucker und 1,0 Jasminessenz zu.

Veilchen-Essenz, -Pomade, -Seife s. unter *Iris*.

II. *Viola tricolor* L. Heimisch in Europa. Stengel einfach oder ästig, niederliegend bis aufrecht. Untere Blätter herz-eiförmig, obere länglich-elliptisch bis lanzettlich. Nebenblätter leierförmig-fiederspaltig.

var. *vulgaris*: Blumenblätter länger als der Kelch, die beiden oberen violett, die mittleren hellviolett, das untere gelb, zuweilen auch die mittleren gelb.

var. *arvensis*: Blumenblätter kürzer als der Kelch, gelblich-weiß, die unteren dunkler, die beiden oberen oft theilweise violett.

Verwendung findet das blühende Kraut.

Herba Violae tricoloris (Germ. Helv. Austr.). *Herba Jaccae*. *Herba Trinitatis*. — Stiefmütterchen. Freisamkraut. — *Pensée sauvage* (Gall.) — *Heartcase*. *Pansy*.

Bestandtheile. Ein Glukosid: *Violaquercitrin*, $C_{27}H_{44}O_{16}$, ferner *Salicylsäuremethylester*.

Einsammlung. Man sammelt im Sommer das wildwachsende, vom April bis in den Winter blühende Kraut ohne die Wurzel, trocknet und bewahrt es geschnitten auf. 5 Th. frisches Kraut geben etwa 1 Th. trocknes. Die Sorte mit blauen Blüthen wird bevorzugt. In Frankreich sind auch die Blüthen allein gebräuchlich.

Anwendung. Als sogenanntes Blutreinigungsmittel bei Hautkrankheiten der Kinder, theils im Aufguss (1:10), theils zu Bädern.

Extractum Violae tricoloris. Weiches Extrakt, aus dem getrockneten Kraut durch Digestion mit 45 proc. Weingeist zu bereiten.

Ptisana de herba Violae. *Tisane de pensée sauvage* (Gall.). 10,0 Kraut, 1000,0 kochendes Wasser; nach $\frac{1}{2}$ Stunde durchsieben.

Sirupus Violae tricoloris. *Sirup de pensée sauvage* (Gall.). Wie *Sirupus Rhoeados* Gall. (S. 553). — *Ex tempore*: 5,0 *Extracti Violae tricoloris*, 95,0 *Sirupi Sacchari*.

Species diareticae DIERCKMACH.

Rp. Fructus Juniperi contus.	30,0
Herbae Violae tricoloris.	50,0
Radicis Levistici concisae.	30,0.

Krankenhell. Eine Druckschrift, worin als Allheilmittel Dr. Scott's Blutsaft gepriesen wird, der nach HAGEN ein mit Stiefmütterchenaufguss, Mandelsirup etc. versetzter Apfelwein ist.

Restitutor von Vogel in Berlin. Mischung aus Wein, Tinct. aromat. und Infus. Viol. tricolor.

Vitis.

Gattung der Vitaceae-Vitoidae.

Vitis vinifera L. Heimisch vielleicht im östlichen Mittelmeergebiet und Kleinasien, durch die Kultur frühzeitig und weit verbreitet.

Die früher gebrauchten

1. Folia Vitis, Weinblätter, Weinlaub, ferner

2. Pampini Vitis, Weinranken, woraus ein Extractum Vitis pampinorum dargestellt wurde, sowie

3. Fructus Vitis immaturi, Agresta, frische, vor der Reife gepflückte Weintrauben. Raisin. Fruit de la vigne (Gall.), aus deren Saft (Omphacium. Suc de verjus Gall.) man nach Art des Sirapsus Cerasi einen Sirup bereitet.

sind veraltet. Dagegen finden noch zu Theogenischen Verwendung die reifen Weinbeeren:

4. Passulae majores. Uvae passae. — Grosse Rosinen. Zibeben. — Raisins secs. Raisins passés. Raisin de Malaga (Gall.). — Raisin.

Sie kommen aus Spanien, Frankreich, Griechenland, Kleinasien in den Handel. Als beste gelten die Smyrner und Damascener, besonders die Sorte Elemé. Die Sultanrosinen sind nicht sehr gross, gelblich, ohne Kerne.

Bestandtheile nach König: Wasser 22,29 Proc., freie Säure 1,48 Proc., Zucker 61,88 Proc., Asche 1,65 Proc. Der Zucker besteht aus 27,45 Proc. Dextrose und 34,43 Proc. Lävalose.

5. Passulae minores. Uvae corinthiacae. — Kleine Rosinen. Korinthen. — Raisins de Corinthe (Gall.). — Currants von

Vitis vinifera var.: apyrena L. Sie kommen von den jonischen Inseln und aus Morea und bilden den Hauptexportartikel Griechenlands. Etwa erbsengross, kernlos, violett.

Bestandtheile nach König: Wasser 14,35 Proc., freie Säure 2,58 Proc., Zucker 53,32 Proc., Asche 2,68 Proc.

Passulae laxativae. Abführ-Korinthen. Man lässt Korinthen 12 Stunden in q. a Wiener Trank quellen und trocknet sie auf Hürden im Trockenschrank.

Species pectorales cum fructibus.

Brustthee mit Früchten.

Dresdener Vorschrift.

Rp. Florum Ribesidis concis.	1,0
Florum Verbasci concis.	2,0
Fructus Anisi sudati contus.	2,0
Fructus Anisi vulg. contus.	3,0

Fructus Nardis perlati	4,0
Passularum minorum	4,0
Cardium concis.	6,0
Pellorum Perlarum concis.	6,0
Radicis Althaeae concis.	16,0
Radicis Liquirit. concis.	6,0
Rhizomatis Iridis	
infusum concis.	4,0

Xanthium.

Gattung der Compositae-Hellantheae-Ambrosinae.

1. **Xanthium strumarium L.** Heimisch in Mitteleuropa. Blätter 3—5lappig oder ungetheilt, doppelt eckig-gezähnt, unterseits heller wie der Stengel, ohne Stacheln.

Fruchthülle eiförmig, zerstreut mit geraden, an der Spitze hakenförmigen, kahlen, gelben Stacheln besetzt, dazwischen kurzhaarig und drüsig.

Kraut und Früchte (*Herba und Semen Lappae minoris*) verwendet man als Diureticum und gegen Skropheln, die Wurzel als Diaphoreticum. Neuerdings sind die Blätter als Mittel gegen Blutungen nach der Entbindung empfohlen. Die Früchte sollen ein Glukosid: Xanthostrumarin und ein Alkaloid enthalten, ferner 15 Proc. fettes Oel.

II. *Xanthium spinosum* L. Wahrscheinlich in Südamerika heimisch, neuerdings als Unkraut weit verbreitet. Blätter im Umriss eiförmig, dreilappig, mit längerem Mittelappen, seltener ungetheilt, unterseits weisulzig. Stengel am Grunde der Blattstiele mit 1 oder 2 starken dreitheiligen Stacheln. Fruchthüllen oft einzeln, länglich-elliptisch, gelbbraunlich, ziemlich dicht mit dünnen, geraden, an der Spitze hakenförmigen Stacheln besetzt, daselbst kurzhaarig.

Das Kraut soll harn- und schweistreibend wirken, in Russland ist es gegen Hundswuth empfohlen.

Zedoaria.

Rhizoma Zedoariae (Germ. Helv.). *Radix Zedoariae* (Austr.). — Zitwerwurzel. Zittwer. — *Zédoaire longue et ronde* (Gall.). — Zedoary-root.

Ist das meist in Scheiben zerschnittene und getrocknete Rhizom der

***Curcuma Zedoaria* Roscoe** (*Zingiberaceae-Hedychieae*). Die Heimath der Pflanze ist unbekannt, man kultivirt sie auf Ceylon und bei Bombay.



Fig. 210. Stärke aus *Rhizoma Zedoariae*. * Körner von der Seite.
 o Körner halb aufgeschnitten. 490mal vergrößert.

Beschreibung. Das Rhizom ist handförmig verzweigt, angeschwollen, ebenso schwellen die Enden der Wurzeln knollenförmig an. Nur die Scheiben des Rhizoms bilden in der Regel die Droge, selten kommen die kleineren, runden Knollen der Wurzel vor. Die Scheiben haben bis 4 cm Durchmesser, über 1 cm Dicke. Die Farbe ist grau, im Innern hellgrau. Zu äusserst ist die Droge von einem dünnen Periderm bedeckt. Das Parenchym enthält reichlich Stärke in Körnern, die flach scheibenförmig, von eiförmigem Umriss sind, die eine Seite, in der sich der Nabel befindet, ist vorgezogen (Fig. 210). Eine Anzahl von Parenchymzellen ist zu Sekretzellen umgewandelt. Die

Endodermis besteht aus im Querschnitt nahezu quadratischen Zellen. Die Gefässbündel sind kollateral, sie sind zumeist von einigen dünnwandigen Bastfasern begleitet. — Geruch und Geschmack bitterlich gewürzhaft, an Kampher erinnernd. Im Pulver fallen besonders die Stärkekörnchen als charakteristisch auf.

Bestandtheile nach König: Wasser 16,39 Proc., stickstoffhaltige Substanz 10,83 Proc., ätherisches Oel 1,12 Proc., Fett 2,46 Proc., Zucker 1,18 Proc., Stärke 49,90 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 8,89 Proc., Rohfaser 4,82 Proc., Asche 4,41 Proc. Das ätherische Oel ist dicklich, in dünner Schicht grünlich, in dicker grün-schwarz. Spec. Gew. 0,99—1,01. Es enthält Cineol.

Verwechslungen. Als Rhizoma Zedoariae kommt zuweilen das dickere, innen gelbe Rhizom der *Curcuma aromatica* Salisb. und das ebenfalls gelb gefärbte Rhizom des Zingiber Cassumunar Roxb. vor. — Unter der echten Droge ist Semen Strychni gefunden.

Beim **Einkauf** ist darauf zu achten, dass die Stücke „stichfrei“ sind, d. h. ohne Bohrlöcher von Insekten. Aufbewahrt wird die Zitwerwurzel in gut schliessenden Blech- oder Glasgefäßen in Speciesform.

Anwendung. Als Magenmittel und gewürziger Zusatz zu Theemischungen und Tinkturen.

Tinctura carminativa (Erglaseh.).

Tinctura Zedoariae composita. *Tinctura*
Wedell. Blähungtreibende Tinktur.
Wann'sche Tropfen.

Rp.	Corticis Auranti-fructus concia.	5,0
	Macilla grossa modo pulverat.	10,0
	Caryophyllorum pulverat.	
	Fructus Lauri	aa 15,0
	Fructus Anisi	„
	Fructus Cavi	„
	Florum Chamomillae	
	Romanae	aa 30,0
	Rhizomatis Culami coctia. pulver.	
	Rhizomatis Galangae	„ aa 40,0
	Rhizomatis Zedoariae	„ 80,0
	Spiritus (91 proc.)	
	Aquae Menthae piperitis	aa 500,0
Bei der Abgabe ist 7 Th. der Tinktur 1 Th. Spirit.		
Aether nitros. zuzusetzen.		

Tinctura Zedoariae amara (Nation. form.).

Bitter or Compound Tincture of Zedoary.

Rp.	Aloes poly. No. 40	125 g
	Agaric	„
	Croc	„
1.	Radiola Gentianae poly. No. 40	
	Rhizom. Rhei	„ aa 60 g
	Rhizomatis Zedoariae	„ 250 g
2.	Glycerol	125 cem
3.	Aquae	vol. 1
	Spiritus (91 proc.)	vol. 2 1/2

Man perkolirt 1 mit 3, kocht die ersten 750 cem Perkolat für sich auf, fügt 2 hinzu, perkolirt weiter bis zur Erschöpfung und bereitet 1 a 1000 cem Tinktur.

Fallsuchtpulver. Ein Gemisch aus Zedoaria- und Diptamwurzel (Maandhi. t. d. Kwakzalverij).

Samariter, Universallikör Dr. HURNER's. Eine versüßte Tinktur aus Galgant und Zitwer mit wenig Fruchtsaft.

Zincum.

Zincum. Zink. Zinc (franz). Zinc (engl). Zn. Atomgew. = 65. Das bekannte Metall. Es kommt im Handel vor in Form von Blöcken, Stäben, Draht, Blech, auch im granulirten Zustande.

Eigenschaften. Im nicht oxydirten Zustande ist das Zink ein bläulich-weißes Metall von starkem Glanze und blättrig-krySTALLINEM Gefüge. Das spec. Gewicht ist je nach der Art der Bearbeitung 6,8—7,2. Zink ist härter als Silber und weicher als Kupfer. Bei gewöhnlicher Temperatur ist es etwas dehnbar, unreines Zink dagegen ist spröde. Zwischen 100 und 150°C. ist es am dehnbarsten, daher auch am leichtesten zu verarbeiten. Bei 200°C. wird es spröde und pulverisierbar, bei ca. 420°C. wird es flüssig. Gegen 1040° C. verdampft es und lässt sich bei Luftabschluss destilliren. An der Luft erhitzt, verbrennt es mit grünelich leuchtender Flamme zu Zinkoxyd (Lana philosophica). — An trockner Luft verändert sich das Zink nicht, an feuchter Luft überzieht es sich oberflächlich mit einer dünnen Schicht von Zinkoxyd, bez. basischem Zinkcarbonat. Das völlig reine Zink wird von verdünnter Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure ungewein langsam angegriffen, das Zink des Handels dagegen löst sich unter Entwicklung von Wasserstoff sehr leicht in verdünnter Salzsäure oder verdünnter Schwefelsäure, ferner — gleichfalls unter Entwicklung von Wasserstoff in Kalilauge oder Natronlauge. — Das Zink fällt die meisten Schwer-Metalle aus ihren Salzlösungen. Es fällt z. B. Gold, Platin, Silber, Kupfer, Blei, Quecksilber, Cadmium, Arsen. Nicht fällt es dagegen Eisen, Mangan, Kobalt, Nickel.

Technisches Zink. Rohes Zink. Zinc du commerce. Aus den Hütten bezieht man das Zink in Barren. Ausserdem kommt es im Handel vor in Form von Zinkblech und Zinkdraht. Zur Herstellung von Zinkpräparaten kann man jedes dieser Rohmaterialien

benutzen, am häufigsten benutzt man Zinkblech; am meisten zu empfehlen aber ist die Verwendung von Zinkdraht, da dieser nicht mehr als Spuren von Arsen enthalten kann.

Nachweis und Bestimmung. Die Salze des Zinks mit ungefärbten Säuren sind farblos. Die neutralen Salze des Zinks reagieren, wenn sie in Wasser löslich sind, gewöhnlich gegen Lackmus sauer. In der Hitze werden die Zinksalze, die sich von flüchtigen Säuren ableiten, unter Abscheidung von Zinkoxyd zersetzt. Doch erfolgt diese Zersetzung des Zinksulfats nur schwierig, während das Zinkchlorid in der Hitze flüchtig ist.

A) Man erkennt das Zink in seinen Salzlösungen durch folgende Reaktionen: 1) Kali- oder Natronlauge fällen weißes Zinkhydroxyd $Zn(OH)_2$, welches von einem Ueberschuss dieser Laugen wieder gelöst wird. Versetzt man diese klare alkalische Lösung mit Schwefelwasserstoffwasser, so wird weißes Zinksulfid gefällt. — 2) Ammoniakflüssigkeit fällt aus Zinksalzlösungen, welche nicht zu viel freie Säure enthalten, weißes Zinkhydroxyd, leicht löslich im Ueberschuss der Ammoniakflüssigkeit. Aus der klaren ammoniakalischen Lösung fällt alsdann Schwefelwasserstoffwasser weißes Zinksulfid. — 3) Natriumphosphat fällt weißes Zinkphosphat, leicht löslich in Ammoniakflüssigkeit. — 4) Natriumkarbonat fällt weißes basisches Zinkkarbonat; bei Abwesenheit von Ammonsalzen ist die Fällung vollständig. — 5) Ferrocyankalium fällt weißes Zinkferrocyanid, schwer löslich in Salzsäure. — 6) Schwefelwasserstoff fällt das Zink aus einer Lösung, welche hinreichende Mengen freier Salzsäure enthält, nicht. Aus eisigsaurer Lösung (welcher noch Natriumacetat zugefügt wird) fällt weißes Zinksulfid, unlöslich in Essigsäure, löslich in Salzsäure. — 7) Schwefelammonium fällt das Zink aus seinen neutralen, alkalischen oder ammoniakalischen Salzlösungen quantitativ als weißes Zinksulfid, unlöslich in Essigsäure, löslich in Salzsäure. — 8) Erhitzt man vor dem Löthrohr auf Kohle ein Gemisch von Zinkoxyd (oder von einem Zinksalz) mit Soda im Reduktionsfeuer, so erhält man einen Beschlag (kein Metallkorn), welcher heiss gelb, nach dem Erkalten aber weiss ist. Befeuchtet man diesen Beschlag mit Kobaltnitratlösung und erhitzt heftig in der Löthrohrflamme, so färbt er sich schön grün.

B) Man bestimmt das Zink entweder als Zinkoxyd oder als Zinksulfid.

a) Als Zinkoxyd. Man versetzt die zum Sieden erhitzte Lösung, welche kein anderes durch Natriumkarbonat fällbares Salz und auch keine Ammoniaksalze enthalten darf, mit einem kleinen Ueberschuss von Natriumkarbonatlösung, kocht einmal auf, lässt absetzen und filtrirt den Niederschlag ab. Man wäscht mit heissem Wasser aus, bis eine Probe des Filtrats beim Verdampfen keinen Rückstand hinterlässt, und trocknet den Niederschlag. Hierauf entfernt man ihn thunlichst vom Filter (!); letzteres trinkt man mit einer Lösung von Ammoniumnitrat und verbrennt es möglichst in der Spitze der Flamme. Dann bringt man den Niederschlag zu der Filterasche und glüht bis zum konstanten Gewicht. Das Glühen kann im Tiegel aus Platin oder Porcellan erfolgen. $ZnO \times 0,80247 = Zn$.

b) Als Schwefelzink. Man wählt diese Form der Bestimmung besonders dann, wenn in der Lösung viel Ammonsalze zugegen sind. Man versetzt entweder die ammoniakalische Lösung mit einem mässigen Ueberschuss von Schwefelammonium oder man sättigt die mit Essigsäure angesäuerte und mit hinreichenden Mengen von Ammoniumacetat versetzte Lösung mit Schwefelwasserstoff. In beiden Fällen lässt man im geschlossenen Kolben absetzen, wäscht den Niederschlag 2–3 mal mit Chlorammonium enthaltendem Schwefelwasserstoffwasser durch Dekanthiren, schliesslich auf dem Filter (unter Bedeckung des Trichters) mit Schwefelwasserstoffwasser aus. Nach dem Trocknen trennt man den Niederschlag möglichst vollständig vom Filter, trinkt dieses mit Ammoniumnitratlösung, verbrennt es in der Spitze der Flamme, bringt Filterasche + Niederschlag in einen Rossschen Tiegel, giebt etwas reinen Schwefel hinzu und erhitzt bei schwacher Rothgluth im Wasserstoffstrom (vergl. S. 88). $ZnS \times 0,6701 = Zn$. — Oder man löst das noch feuchte Zinksulfid in Salzsäure, wäscht das Filter zunächst mit Salzsäure, dann mit heissem Wasser nach, vertreibt den Schwefelwasserstoff durch Erhitzen, fällt aus der salzsauren Lösung das Zink mit Natriumkarbonat als Zinksulphat und bestimmt es als Zinkoxyd nach a).

Antiseptin. Zincum boro-thymolicum von Apoth. Ratlauer. Eine mechanische Mischung aus 85 Th. Zinkwolfat, 2,5 Th. Thymol, 2,5 Th. Zinkjodid, 10 Th. Borsäure.

Insekten-Vertilgungsmittel von G. Calov in Koscshentia. Gemisch von Zinkstaub 85, Magnesiumkarbonat 15,0 mit 12 Proc. Insektenpulver.

Oleatum Zinci (U-St.). In 950 g Oelsäure giebt man unter Umrühren und in kleinen Portionen 50 g Zinkoxyd. Nach dem Durchmischen setzt man einige Stunden zur Seite und erwärmt alsdann im Wasserbade unter Umrühren bis zur Auflösung.

Stern's säurefreies Löthwasser für Zink. Besteht aus einer wässrigen Lösung von Cadmiumchlorid.

Schwarzbeize für Zink. 40 Th. Kaliumchlorat ($KClO_3$) und 100 Th. Kupfersulfat werden in 500 Th. heissem Wasser gelöst, diese Lösung wird nach dem Erkalten filtrirt.

Die zu färbenden Zinkgegenstände werden zuerst gründlich entfettet, und dann entweder in verdünnter Salzsäure vorgebeizt oder mit einem Brei von verdünnter Salzsäure und Sand abgerieben. Man spült sie darauf mit Wasser und taucht sie in der obigen Beize einen Augenblick unter oder bestreicht sie mit ihr mit Hilfe eines weichenhaarigen Pinsels. Der Überzug erscheint bisweilen zunächst rötlich, wird aber bald schwarz. Erst wenn dies der Fall ist, spült man ab, trocknet und kann schließlich lackieren oder mit Oel oder Wachs einreiben.

Zinkätzlauge. Man kocht 48 g Galläpfel mit 500 g Wasser auf eine Kolatur von 200 g ein und fügt dieser hinzu 2 Tropfen Salpetersäure und 3–4 Tropfen Salzsäure.

Zinkfackeln der Firma Glasen in München sind 1,84 kg schwere, 1 m lange, 3 cm weite Zinkblechfackeln, die mit einem Gemisch von Kaliumpöter, Schwefel und Realgar gefüllt sind.

Zinkblech, Beschreiben. Man beschreibt Zinkblech mit Liquor Stibii chlorati. Die Befestigung (von Etiketten) erfolgt mit Kupferdraht.

Zincum borieum. Zinkborat. Man fällt eine Lösung von 5 Th. Zinkkalk in 50 Th. Wasser mit einer Lösung von 4 Th. Borax in 100 Th. Wasser.

Zincum metallicum purissimum zur forensischen Analyse. Die wichtigste Forderung an diese Zinksorte ist, dass sie absolut frei von Arsen ist. Ueber diese Prüfung vergl. Bd. I, S. 403. Es ist bisweilen schwer, selbst von den renommiertesten Firmen absolut arsenfreies Zink zu erhalten. Wir pflegen daher stets einen eisernen Bestand von 2 kg arsenfreiem Zink vorrätig zu halten, welcher nur im Nothfalle angegriffen wird, und etwa 10 kg arsenfreies Zink zu bestellen, sobald die liefernde Firma im Besitze eines solchen ist. — Für den Nachweis des Phosphors nach Desmar-Blossner bedarf man phosphorfreies Zink und zur Bestimmung des Eisens mittels Kaliumpermanganat ein höchstens Spuren von Eisen enthaltendes Zink. Vergl. Bd. I, S. 1988, Bd. II, S. 598. Zur Prüfung auf Eisen löst man 10 g Zink in Salzsäure, oxydirt die Lösung mit Salpetersäure und prüft nach Verjagung des freien Chlors mit Kaliumrhodanid. Es darf nur eine sehr unbedeutende Rothfärbung auftreten.

Zinkstaub. Poussière. Man bezeichnet mit diesem Namen das graue Pulver, welches sich bei der Destillation des Zinks zuerst in den Vorlagen ansammelt. Es besteht im wesentlichen aus fein vertheiltem metallischem Zink, welches mit Zinkoxyd, basischem Zinkcarbonat und Cadmium vermischt ist. Guter Zinkstaub soll 80–90 Proc. metallisches Zink enthalten.

Werthbestimmung. Man wäge etwa 0,5 g Zinkstaub genau ab, bringe diese Menge in eine mit Glasstopfen verschließbare Flasche von ca. 100 cem Fassungsraum, setze einige Glasperlen und 25 cem Normaljodlösung hinzu. Man stelle die Mischung unter häufigem Umschütteln 1 Stunde lang zur Seite, spüle sie dann in einen Emaillirten Kolben, wache vorsichtig Essigsäure bis zur Klärung zu, gebe etwas Stärkelösung dazu und titriere mit $\frac{1}{10}$ -Natriumthiosulfatlösung bis zur Farblosigkeit (vergl. S. 508). Zieht man die Menge des Natriumthiosulfats von 3,175 g Jod (= 25 cem Normaljodlösung) ab, so ergibt die Differenz das durch das vorhandene gewesene Zinkmetall gebundene Jod. Letzteres ist alsdann nach folgender Gleichung auf Zink zu berechnen. $\text{Zn} + 2\text{J} = \text{ZnJ}_2$. Bei stark bleihaltigem Zinkstaub fallen die Resultate zu hoch aus. Zinkstaub wird in der chemischen Analyse und chemischen Technik als Reduktionsmittel benutzt.

Zincum raspatum. Zinkfeile. Man stellt unter Verwendung saurer Feilen aus Zinkblech oder starkem Zinkdraht oder Zinkblöcken Feilspäne her. Diese finden Verwendung zur Darstellung des Zinkjodids und als Reagens in der chemischen Analyse.

Zincum aceticum.

† **Zincum aceticum** (Germ.). Acétate de zinc (All.). Zinci Acetas (Brit. U-St). Zinkacetat. Essigsäures Zink. $\text{Zn}(\text{CH}_3\text{CO}_2)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 219.

Darstellung. 100 Th. käufliches, eisenfreies Zinkoxyd werden mit 250 Th. destill. Wasser und 580 Th. verdünnter Essigsäure (von 30 Proc., spec. Gew. = 1,040) gemischt und nach Zusatz einiger Stückchen (15 Th.) reinen Zinkmetalls (dieser Zusatz erfolgt um etwa vorhandenes Blei abzuscheiden) im Wasserbade einen halben Tag hindurch erhitzt. Dann wird die Flüssigkeit kochend heiß filtrirt und das Filtrat zur Krystallisation bei Seite gestellt. Nach einem Tage trennt man die Mutterlauge ab, dampft sie nach Zusatz

von wenig Essigsäure nur auf ein halbes Volumen ein und setzt sie zur weiteren Krystallisation bei Seite. Die Krystalle werden ohne Anwendung von Wärme getrocknet. Ausbeute fast 300 Th. Dass beim Abdampfen der Zinkacetatlösung stets sehr kleine Mengen Essigsäure verdampfen, und die Krystalle in der Wärme verwittern, ist bei der Darstellung wohl zu beachten. Auch geben zu weit eingedampfte Lösungen Krystalle mit geringeren Wassergehalt.

Eigenschaften. Zinkacetat scheidet sich aus mäßig warmen Lösungen in Form farbloser, sechsseitiger, monokliner Tafeln aus, welche fettig anzufühlen sind, schwach nach Essigsäure riechen und einen ekelhaft metallischen Geschmack besitzen. An der Luft verwittern die Krystalle etwas, auch geben sie unter theilweisem Uebergange in basisches Zinkacetat etwas Essigsäure ab. Das Salz löst sich in etwa 3 Th. kaltem Wasser, 1,5 Th. siedendem Wasser, ferner in etwa 30 Th. kaltem oder 2 Th. siedendem Weingeist von 90 Proc. Bei 100° C., auch beim Trocknen über Schwefelsäure bei gewöhnlicher Temperatur, wird das Salz wasserfrei. Beim raschen Erhitzen auf höhere Temperaturen wird es unter Bildung von Aceton und Hinterlassung von kohlenhaltigem Zinkoxyd zersetzt.

Die wässrige Lösung des Zinkacetats reagirt sauer und besitzt einen ekelhaft metallischen Geschmack.

Prüfung. 1) Die wässrige Lösung (1:10) werde durch Schwefelwasserstoff rein weiss gefüllt. Färbung des Niederschlages würde auf Verunreinigung durch fremde Metalle hinweisen und zwar: Cadmium = gelb, Blei oder Kupfer = dunkel. — 2) Wird durch Einleiten von Schwefelwasserstoff alles Zink gefällt, so soll das Filtrat beim Eindampfen und Erhitzen keinen Rückstand hinterlassen. Dieser könnte aus Kalk oder Magnesia bestehen. Auf Magnesia speciell prüft man, indem man die Lösung (1:10) mit Ammoniakflüssigkeit übersättigt und mit 1—2 Tropfen Natriumphosphatlösung versetzt. Es darf alsdann eine Trübung oder ein Niederschlag nicht entstehen. — 3) Erwärmt man 0,5 g Zinkacetat mit 5 cem Schwefelsäure gelinde, so darf eine Bräunung nicht auftreten, andernfalls war empyreumatische Essigsäure verwendet worden.

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gut verschlossenen Gefässen.

Anwendung. Zinkacetat ist Emeticum, Antispasmodicum und Adstringens, nur von milderer Wirkung als Zinksulfat. Es findet seltene Anwendung; kasserlich in Augewässern, Einspritzungen, gegen Hautkrankheiten, innerlich als Brechmittel und Antihystericum, sowie als spezifisches (?) Mittel gegen Veitstanz, und von den Anhängern des Rademacher'schen Heilverfahrens gegen Delirium tremens, bei Gehirnleiden, Neuralgien, Kopfschmerz, Zahnschmerz. Man giebt es zu 0,05—0,1—0,15—0,2 g drei- bis viermal täglich, als Brechmittel zu 0,5—1,0—1,5 g. Rademacher nannte das Zinkacetat ein *Narcoticum minerale*, welches mit Opium Ähnlichkeit habe und beruhigend und schmerzlindernd wirke.

Aqua cosmetica zincica.
Rp. Zinc acetici 5,0
Aqua Rosae 100,0
Spiritus Colonicus 30,0
Gegen Sommerprossen. Diese medicinale täglich zu befeuchten.

Aqua virginalis CHARLES.
Rau virginalis.
Rp. Zinc acetici 5,0
Aqua destillatae 140,0
Spiritus Colonicus 10,0

Ein Esslöffel voll auf $\frac{1}{4}$ Liter Wasser zu Wundungen und Einspritzungen in die Vagina.

Liquor injectarius antotopyorrhoeicus LISCHKE.
Injectio auricularis LISCHKE.

Rp. Zinc acetici 5,0
Aqua Chamomillae 250,0
Tinctura Opi crocata 5,0
Aceti pyrolignei 2,0

Zu Einspritzungen bei katarrhalischen und streptokokken Otitiden.

Mixtura antidiarrhoeica RADEMACHER.

Rp. Zinc acetici 2,0
Aqua destillatae 180,0
Mucilago Gummi arabici 80,0

Stündlich einen Esslöffel voll.

Pilulae antilepticae RICHTER.

Rp. Zinc acetici 0,0
Aqua destillatae 0,0
Extracti Valerianae q. s.

Pilulae No. 50, Cuius Cinnamonol consp. g. s. s.

3—4 mal täglich 3—4 Pillen gegen Epilepsia.

Pilulae Zinc acetici RADEMACHER.

Rp. Zinc acetici 0,0
Succo Liquidulae q. s.

Pilulae No. 50. Stündlich 1—2 Pillen bei Gelenksleiden, Neuralgien.

Zusatz. Mit diesem Namen wird ein Antisepticum bezeichnet, welches anscheinend ein Gemisch von Almoel und Zinkacetat ist; in welchem Verhältnis wird nicht gesagt. Die Lösung 3:1000 wird zu antiseptischen Waschungen im Wochenbett, die Lösung 1,5:1000 zu feuchten Verbänden eiternder Wunden empfohlen.

Zincum bromatum.

† **Zincum bromatum.** Zinkbromid. Bromzink. Zinc Bromidum (U-St.). Bromure de zinc (Gall.). $ZnBr_2$. Mol. Gew. = 225.

Darstellung. Man rührt 36 Th. frisch geglähtes Zinkoxyd mit 150 Th. Wasser an und fügt allmählich 288 Th. Bromwasserstoffsäure von 25 Proc. oder soviel von dieser hinzu, dass die Lösung schwach aber deutlich sauer reagiert. Die Lösung wird zunächst im Wasserbade eingedampft, dann durch Erhitzen im Sandbade zur Trockne gebracht. Das trockne Salz wird sofort in dicht zu verschliessende Gefässe gebracht.

Eigenschaften. Weisses, geruchloses, körniges Pulver, leicht löslich in Wasser und in Alkohol, an der Luft leicht zerfliessend. Es schmilzt bei $374^\circ C$. und sublimiert bei höherer Temperatur. Die wässrige Lösung reagiert schwach sauer und hat scharfen, metallischen Geschmack.

Prüfung. Soweit fremde Metalle in Betracht kommen, erfolgt die Prüfung wie bei *Zincum chloratum*. Ausserdem ist in folgender Weise zu prüfen. 1) Versetzt man 5 ccm der 10procentigen Lösung mit einigen Tropfen Chlorwasser und fügt Stärkelösung hinzu, so darf wohl Gelbfärbung, nicht aber Blaufärbung auftreten (Jod). — 2) Löst man 0,3 g des völlig trockenen Salzes in 20 ccm Wasser und fügt 3 Tropfen Kaliumchromatlösung hinzu, so sollen zur Erzeugung einer rothen Färbung nicht mehr als 20,7 ccm $\frac{1}{10}$ -Normal-Silbernitratlösung erforderlich sein. Würde mehr $\frac{1}{10}$ -Silbernitratlösung verbraucht werden, so wäre das Präparat chlorhaltig.

Aufbewahrung. Vorsichtig, in dicht geschlossenen Gefässen, vor Feuchtigkeit geschützt.

Anwendung. In wässriger Lösung zu 0,005—0,015 drei- bis viermal täglich gegen Epilepsie, Paralyse, Hysterie.

Liquor Zinc bromati 20 proc. Man löst 7,2 g frisch geglähtes Zinkoxyd in 57,6 g Bromwasserstoffsäure von 25 Proc. HBr auf und füllt die Lösung mit Wasser zu 100 g auf.

Sirupus Zinc bromati. Rp. Zinc bromati I,0, Sirapi Sacchari 99,0.

Zincum carbonicum.

Zincum carbonicum. Zincum subcarbonicum. — Zinkkarbonat. — Zinksubkarbonat. — Zinc Carbonas (Brit.). — Zinc Carbonas praecipitatus (U-St.). — Souscarbonate de zinc hydraté (Gall.). — $ZnCO_3 + yZn(OH)_2$.

Darstellung. In eine filtrirte und zum Sieden erhitzte Lösung von 320 Th. krystall. Natriumkarbonat in 1800 Th. destillirtem Wasser giesst man unter Umrühren und in sehr dünnem Strahle (!) (am besten durch automatisches Zutropfen aus einem Hieber) eine Lösung von 300 Th. krystall. Zinksulfat in 1500 Th. Wasser. Nach etwa $\frac{1}{4}$ stündigem Kochen ist der zunächst gallertartige Niederschlag dichter, so dass er sich gut absetzt. Man wäscht ihn zunächst durch Dekanthiren, bringt ihn dann mehr auf ein Filter, oder ein Kolatorium und wäscht ihn mit heissem Wasser aus, bis das Ablaufende durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird. Schliesslich presst man den Niederschlag ab und trocknet ihn bei $50^\circ C$.

Eigenschaften. Ein rein weisses, trockenes Pulver, in verdünnten Säuren unter Aufbrausen klar löslich. An Wasser giebt es nichts Lösliches ab, mit Schwefelwasserstoff-

wasser ungeschüttelt, bleibt es rein weiss. Beim Glühen hinterlässt es etwa 73 Proc. Zinkoxyd.

Prüfung. Die mittels Essigsäure bereitete Lösung werde durch Ammoniumoxalat nicht verändert (Kalk), durch Schwefelwasserstoff rein weiss gefällt, mit überschüssigem Ammoniak versetzt bleibe sie klar (Thonerde, Magnesia, Eisen) und farblos, (Blau-färbung = Kupfer. Diese ammoniakalische Lösung werde nach Zusatz einiger Tropfen Natriumphosphatlösung nicht getrübt (Magnesia).

Aufbewahrung. Nichts zu bemerken.

Anwendung. Nur selten direkt als Arzneimittel, gewöhnlich wird es als Zwischenprodukt bei der Darstellung des Zincum oxydatum bereitet, auch dient es zur Darstellung von Zinksalzen.

Zincum carbonicum. Zinkkarbonat. (Lapis Calaminaris purus. Tutia pura. Nihilum album purum.) Zu seiner Darstellung worden 1000 Th. eines reinen käuflichen Zinkoxyds mit einer Lösung von 50 Th. zerfallenem Ammoniumkarbonat in 1000 Th. warmem Wasser gemischt, nach Verlauf eines Tages auf ein leinwand Kolorium gebracht, mit Brunnenwasser ausgewaschen, dann im Wasserbade getrocknet, zerrieben und durch ein Sieb geschlagen.

Dieses Präparat ist ein Essenz des Galmeis, der Tutia, des weissen Nichts, der Zinkasche, wenn diese im Handel sehr unrein und von zweifelhafter Zusammensetzung vorkommenden Substanzen Bestandtheile in Arzneimischungen sind.

Lapis Calaminaris (Ergänz.). Calamina. Galmel. Galmeistein. Ein weissliches, röthliches, bräunliches oder braunes Erz, aus Zinkkarbonat oder aus Zinkborat und Zinksilicat bestehend. Es wird gemahlen, in pulveriger Form in den Handel gebracht. Es kann im Handverkauf unbeanstandet abgegeben werden. Ist es für arzneiliche Mischungen vorordnet, so substituirt man Zinkkarbonat.

Nihilum album. Pompholyx. Weisses Nicht (Nichts). Weissnichts. Augen-nicht. Weisses Galmel. Almey. Hüttennichts. Weisses Tutia. Ist ein weisses, karbonathaltiges Zinkoxyd, welches in den Zink- und Messinghütten als Nebenprodukt gesammelt wird. Die in stückigen Massen im Handel vorkommende Waare enthält oft nur Spuren Zinkoxyd. Man substituirt derselben daher entweder Zinkkarbonat oder Zinkoxyd. Die Abgabe im Handverkauf unterliegt keinem Bedenken.

Tutia. Tutia grisea. Tutia Alexandrina. Cadmia. Nihilum griseum. Tutia. Graue Tutia. Graues Nicht. Ofenbruch. Grauer Galmel. Eine als Nebenprodukt in den Messinghütten gesammelte, Zinkkarbonat und Zinkoxyd enthaltende, unreine Substanz. Sie kommt in grauen harten zerbrechlichen rinnenförmigen oder kleine dünne Platten bildenden Stücken in den Handel. Die Abgabe im Handverkauf unterliegt keinem Bedenken. Soll die Tutia Bestandtheil in einer Arzneimischung sein, so substituirt man Zinkkarbonat oder Zinkweiss.

Emplastrum consolidans (Ergänz.).	
Emplastrum consolidans-Schwarze.	
Emplastrum griseum. Emplastrum de lapide Calaminaris. Emplastrum Diapompholygon. Galmelpflaster.	
Rp. 1. Emplastri Cerussae	25,0
2. Emplastri Lithargyri simplicis	25,0
3. Lapidis Calaminaris	
4. Olibani pulverati	
5. Mastiche pulverati	ad 1,0.
Man schmelzt 1 und 2 und rührt 3—5 darunter.	

Unguentum oxycerae RABENAUER.

Rp. Olei Olivae	50,0
Cerae Flavae	20,0
Resin. Armeniacae	5,0
Lapidis Calaminaris	5,0
Pinaci oxydati	5,0
Camphorae tritae	2,0.

Unguentum Calaminis (Nat. form.)

Tuxen's Gerae.	
Rp. Lapidis Calaminaris puriss.	10,0
Unguenti (U-St.) n. 2. 1067	82,6.

Unguentum oxycerae.
Ceraum apuleticum. Ali-Schadenessalbe.
Salzflosssalbe.

Rp. Cerae Flavae	25,0
Olei Olivae	50,0
Zinci carbonati	25,0
Resin. Armeniacae	5,0

Unguentum Lapidis Calaminaris (Housl. V.).
Ecken'sche Beinsalbe. Galmeisalbe.

Rp. Lapidis Calaminaris puriss.	2,0
Cerae Flavae	4,0
Olei Olivae	50,0

Unguentum oxycerae (Ergänz.).
Galmeisalbe (Ergänz.).

Rp. Adipis solis	100,0
Cerae Flavae	25,0
Resin. rubrae	
Chrysoco-	
Lapidis Calaminaris	
Lithargyri	ad 15,0
Camphorae	2,0
Olei Olivae	4,0

Zincum chloratum.

† **Zincum chloratum** (Austr. Germ. Helv.). Zinc Chloridum (Brit. U-St.). Chlorure de zinc (Gall.). Zincum muriaticum. Chlorzink. Zinkchlorid. Lapis zincicus. Butyrum Zinci. $ZnCl_2$. Mol. Gew. = 136.

Darstellung. Man übergiesst in einem Kolben 100 Th. gutes Zinkweiss und etwa 10 Th. Zinkmetall mit 380 Th. reiner Salzsäure (von 25 Proc.), digerirt bis zur Auflösung des Zinkweisses, lässt die Lösung absetzen und filtrirt sie durch Glaswolle. Die klare Lösung dampft man über freiem Feuer in einer Porzellanschale unter Umrühren mit einem Porzellangestiel ein. Wenn der Abdampfückstand beginnt trocken zu werden, lässt man ihn erkalten, befeuchtet ihn nochmals mit konc. Salzsäure und führt die Austrocknung im Sandbade zu Ende. Man zerreibt die noch heisse, trockne Salzmasse und füllt sie noch heiss in trockene, heisse Gläser, verschliesst diese mit Korken und dichtet sie durch Paraffin.

Soll das Salz in die Form von Stäbchen gebracht werden, so schmilzt man es durch Erhitzen in einem Porzellankasseroi und giesst die Schmelze in Lapis-Formen aus.

Eigenschaften. Zinkchlorid bildet weisse, geruchlose, sauer reagirende Massen oder ein solches Pulver oder solche Stäbchen. Der Geschmack (man hüte sich, unvorsichtig zu schmecken!) ist ätzend, salzig, äckelhaft metallisch. Aus der Luft zieht es begierig Feuchtigkeit an und zerfliesst zu einer entweder klaren oder durch Zinkoxydchlorid getrübbten Flüssigkeit. Bei 115° C. schmilzt es zu einer klaren Flüssigkeit, welche beim Erkalten zu einer grauweissen Masse erstarrt. Beim Erhitzen bis zum Glühen scheidet es dicke weisse Dämpfe von Zinkchlorid und Chlor aus, und eine gelblichweisse Masse, aus Zinkoxyd und Zinkchlorid bestehend, bleibt zurück, während ein Theil des Zinkchlorids in weissen Nadeln unzersetzt sublimirt. In Wasser, Weingeist und Aether ist das Zinkchlorid leicht löslich. Die Lösungen sind infolge eines Rückstandes von Zinkoxydchlorid meist etwas trübe. Aus der wässrigen sirupdicken Lösung scheidet sich das Zinkchlorid, namentlich nach Zusatz von etwas Salzsäure, in kleinen, sehr leicht zerfliesslichen, oktaëdrischen Krystallen ($ZnCl_2 + H_2O$) ab. Mit Zinkoxyd bildet es basische Zinkchloride; mit Ammoniumchlorid bildet es Zinksalmiak, Ammoniumzinkchlorid, $ZnCl_2 + 2NH_4Cl$, welches in sechsseitigen Prismen krystallisirt und durch seine Eigenschaft, Kupferoxyd und Eisenoxyd aufzulösen, nicht nur beim Reinigen kupferner und eiserner Gefässe, sondern auch beim Verzinnen kupferner Gefässe brauchbar ist.

Prüfung. 1) Die mit Salzsäure angesäuerte wässrige Lösung (1 = 20) werde wieder durch Schwefelwasserstoff gefärbt oder dunkel gefärbt (fremde Metalle, Blei), noch durch Baryumchloridlösung getrübt (Schwefelsäure). — 2) In der ammoniakalischen Lösung erzeuge Schwefelwasserstoff einen rein weissen Niederschlag; nach vollständiger Ausfällung des Zinks durch Schwefelwasserstoff erhalte man ein Filtrat, welches nach dem Verdampfen und Glühen keinen wägbaren Rückstand hinterlassen darf (Kalk, Magnesia, Alkalien). 3) Löst man 1 g Zinkchlorid in 1 cem Wasser, so soll man eine klare oder doch nicht allzu trübe Lösung erhalten, fñgt man alsdann 6 cem Weingeist von 90 Proc. hinzu, so soll also auftretende flockige Ausscheidung durch Zugabe von 1 Tropfen Salzsäure wieder verschwinden (Prüfung auf übergrossen Gehalt an basischem Zinkchlorid, von welchem kleine Mengen namentlich bei dem in Stangenform gebrachten Zinkchlorid unvermeidlich sind). — 4) Die wässrige Lösung 1 = 20 gebe mit Kaliumferrocyanid eine weisse Fällung (Blaufärbung = Eisen, Rothfärbung = Kupfer).

Aufbewahrung. Man bewahre das Zinkchlorid in kleinen Flaschen unter Korkverschluss mit Paraffindichtung vorsichtig auf. Es ist zweckmässig, Zinkchlorid als grobes Pulver und in Stangenform vorrätbig zu halten. Wegen der grossen Hygroskopieität lassen sich kleine Mengen Zinkchlorid schwierig genau abwägen. Es empfiehlt sich daher, Zinkchloridlösungen unter Benutzung einer concentrirten Zinkchloridlösung 1:10 oder 1:5 darzustellen.

Anwendung. Zinkchlorid findet innerlich kaum noch Anwendung. Aeusserlich angewendet wirkt es desinficirend und antiseptisch und, weil es Eiweiss coagulirt, ätzend. Man benutzt es als Aetzmittel meist in Form von Stiften (entweder aus reinem Zinkchlorid oder aus Gemengen mit Salpeter in verschiedenen Verhältnissen) und, mit Mehl oder Eibischwurzelpulver gemischt und mit Wasser angerührt, in Form von Aetzpasten. Die Aetzungen sind sehr schmerzhaft. — In der Technik dient Zinkchlorid als Konservierungsmittel für Eisenbahnschwellen. Für diese Zwecke benutzt man Lösungen, welche durch Sättigen von roher Salzsäure mit Galmel hergestellt sind.

Aether alestean.
Aether Zinci. Zinkäther.
 Rp. Zinc chlorat 0,5
 Spiritus 7,0
 Aetheris 0,0.

Man lässt im geschlossenen Gefässe absetzen und lässt klar ab.

Radium caustici Komura.

Möglichst frisch ausgegossene Stifte von 4 bis 5 cm Länge und 4–6 mm Dicke. Als Mischungsverhältnisse für die einzelnen Nummern giebt K. an:

No.	Zinc chlorat	Kali nitric.
1	10,0	00,0
2	10,0	15,0
3	10,0	10,0
4	10,0	4,0
5	10,0	2,0

Die Stifte sind in Sammel einzwickeln und in gut schliessenden Glasflaschen abzugeben.

Cementum dentarium Surtees.

SURSEES'S Zahnkitt LALLMANS'S Zahnkitt.

Rp. Zinc oxydat 10,0
 Liquoris Zinc chlorat concentratissim 7,0

Man stösst zur dicken, gleichmässigen Masse an die soogleich zu verbrauchende ist. Durch Zusatz von Oeher, Bals u. s. w. kann die Masse gefärbt werden.

Cementum staeleum.

Kitt für Stein, Metall, Holz, Elfenbein, chemische und physikalische Apparate.

Rp. 1. Zinc oxydat venalis
 2. Liquoris Zinc chlorat concentratissim.

Man stösst das frisch geglättete und wieder erkaltete Zinkoxyd mit q. s. von 1 an und verbräut die Masse allmählich.

Der Kitt kann durch Oeher, Eisenmünzöl, Rotblei u. dergl. gefärbt werden.

Ungta antineurotica HUFHAMANN.

Rp. Zinc chlorat 0,1
 Spiritus aetheri 10,0.

Liquor desinfectans BURNETT.

I.

† Liquor antisepticus BURNETT

Rp. Zinc chlorat 10,0
 Aquae destillatae 20,0.

Mit Wasser verdünnt zur Desinfection von Wunden.

II.

† BURNETT'S Desinfecting fluid.

† BURNETT'S Desinfectantwasser.

Rp. Zinc oxydat venalis 100,0
 Acid hydrochlorici crud 275,0.

Diese Lösung dient zur Desinfection von Fäkalien.

Pasta caustica BURNETT.

BURNETT'S Chlorzinkätzpaste

Rp. 1. Zinc chlorat
 2. Amyli Tritid 50,0
 3. Zinc oxydat 5,0.

Mac retit 1 mit 2 und mit etwas Wasser zusammen, sodass eine teigförmige Masse entsteht. In diese arbeitet man 3 durch Ammonium hinein und giebt der Masse, die sich freiwillig erwärmt und laud erhärtet, die vorgeschriebene Form.

Pasta escharotica CASQUON.

Caustique au chlorure de zinc (Gall).

Pâte de CASQUON.

Pasta Zinc chlorati (Ergänzt.)

1. Gall. u. Ergänzt.

Rp. 1. Zinc chlorat 0,0
 2. Aquae destillatae 1,0
 3. Zinc oxydat 2,0
 4. Farinae Scutellae siccat 0,0.

Man löst 1 in 2, stösst mit der Mischung von 3 und 4 zum dicken Teige an und formt in Schiffe, die bei einer von 50–100° C. steigenden Wärme zu trocknen und über Antalkali aufzubewahren sind.

Diese Aetzpaste wird nach in anderen Konzentrationen dargestellt, welche durch folgende Nummern bezeichnet werden:

No.	Zinc chlorat	Farin. Tritid
1	10,0	30,0
2	7,5	22,5
3	5,0	15,0
4	2,5	7,5

Pasta escharotica composita CASQUON.

Pasta Zinc et Sili chlorati.

Pasta antimentialis CASQUON.

Rp. Liquoris Sili chlorat
 Zinc chlorat 10,0
 Farinae Tritid 15,0

Man stösst zur Masse an und formt Röhren oder Stäbchen.

Pasta escharotica glycerinea CASQUON.

Pasta escharotica Menthae.

Rp. Zinc chlorat 10,0
 Glycerini 4,0
 Farinae Tritid 20,0.

Die Masse ist leicht knetbar, nicht zu stark klebrig und wird nicht so schnell hart.

Pasta escharotica MAYET.

Rp. Zinc chlorat 11,0
 Farinae Tritid 7,0
 Zinc oxydat venalis 2,0.

Man bildet die Masse als Pulver vorrätig und stösst sie zum Gebrauch mit Wasser an.

Ungta antineurotica HANCKE.

Rp. Zinc chlorat 0,5
 Extract Hyoscyami
 Extract Cardui benedicti
 Extract Coeli 20,0
 Resinae Guaiaci 5,0.

Fluat pilulae No. 100.

Pasta caustica CHILDS.

Ist Aetzer, mit einer konzentrierten Lösung von Chlorzink gesättigt.

Holz-Imprägnationsflüssigkeit. Chlorzink 30,0, Mercurchlorid 1,0, Wasser 979,0.
Löthsalz. Man löst 100 Th. Ammoniumchlorid und 150 Th. Zinkchlorid in 300 Th. siedendem Wasser und lässt krystallisiren.
Löthwasser. Man löst 100 Th. Zinkabfälle in 500 Th. roher Salzsäure, verdünnt mit 100 Th. Wasser und fügt 100 Th. Ammoniumchlorid hinzu.

Zincum cyanatum.

†† **Zincum cyanatum sine Ferro.** Zincum cyanatum purum. Zinkeyanid. Cyanure de zinc (Gall.). — Zinc Cyanidum — Cyanzink. — Blausaures Zink. — $\text{Zn}(\text{CN})_2$ oder $\text{Zn}(\text{Cy})_2$. Mol. Gew. = 117.

Darstellung. Eine filtrirte Lösung von 10 Th. krystall. Zinksulfat in 100 Th. Wasser giesst man unter Umrühren in eine gleichfalls filtrirte Lösung von 5 Th. reinem Kaliumcyanid in 50 Th. Wasser. Nach beendigter Fällung säuert man, um etwa mitgefalltes Zinkkarbonat zu zersetzen, mit Essigsäure an, lässt absetzen, sammelt den Niederschlag und wäscht ihn mit warmem Wasser aus, bis das Ablaufende mit Baryumchlorid keine Trübung mehr giebt. Man trocknet alledann auf porösen Unterlagen bei 50–70° C. Ausbeute ca. 4 Th.

Eigenschaften. Weisses, amorphes, spec. leichtes, fast geruchloses und geschmackloses Pulver, unlöslich in Wasser und Weingeist. Von verdünnten organischen Säuren, z. B. Essigsäure, wird es nicht zersetzt, von Mineralsäuren dagegen wird es unter Entwicklung von Cyanwasserstoff gelöst. Gelöst wird es ferner von Alkalicyaniden (Kaliumcyanid) unter Bildung von Doppelsalzen. Leicht löslich ist es auch in Ammoniakflüssigkeit (Zincum ferrocyanatum ist darin unlöslich). Beim Glühen hinterlässt es reines Zinkoxyd.

Prüfung. 1) Das Salz sei rein weiss, und in Salzsäure, desgl. in Ammoniakflüssigkeit klar löslich. — 2) Die verdünnte salzsaure Lösung werde durch Baryumchloridlösung nicht verändert (Kaliumsulfat). — 3) Wird der Glührückstand von 0,2 g des Salzes in Salzsäure gelöst, so werde diese Lösung durch Kaliumrhodanid nicht geröthet.

Aufbewahrung. In dicht geschlossenen Gefässen, in der Reihe der direkten Gifte.

Anwendung. Nach der Ministerialverfügung vom 10. März 1844 soll der Arzt das Zinkeyanid nur mit der Bezeichnung: sine Ferro oder mit einem Ausrufungszeichen verschreiben. Sind auf dem Receipt diese Bezeichnungen nicht vermerkt, so soll der Apotheker stets das Zinkferrocyanid dispensiren. Zinkeyanid wirkt giftig wie Blausäure. Man giebt es zu 0,005–0,01–0,015 zwei- bis viermal täglich, allmählich steigend bis zu 0,03 am besten in Pulverform gegen verschiedene Nervenleiden, Epilepsie, Hysterie, als schmerzstillendes Mittel bei Carcinoma etc. Aeusserlich wendet man es zuweilen in Augensalben an. Die stärkste Einzelgabe des Zincum cyanatum sine Ferro ist zu 0,03, die Gesamtgabe auf den Tag zu 0,1 anzunehmen.

Zincum ferrocyanatum.

Zincum ferrocyanatum. (Zincum cyanatum. — Zincum hydrocyanatum.) — Zincum zooticum. — Zincum Borussicum. — Zincum cyanatum cum Ferro. — Zinkferrocyanid. — Ferrocyanzink. — Zinkeisencyanür. — Ferrocyanure de zinc (franz.). — Zinc Ferrocyanidum (engl.). $\text{Fe}(\text{CN})_2\text{Zn} + 3\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 396.

Darstellung. 60,0 krystallisirtes Kaliumferrocyanid (gelbes Blutlaugensalz) werden in 600,0 destillirtem Wasser gelöst, die Lösung filtrirt und dann nach und nach unter Umrühren mit einer filtrirten Lösung von 80,0 krystallisirtem Zinksulfat in 1800,0 destill.

Wasser versetzt. Die Mischung stellt man mehrere Stunden an einen warmen, hierauf an einen kalten Ort, bringt dann den Niederschlag auf ein Filter und wäscht ihn so lange mit destill. Wasser aus, bis das Abtropfende durch Baryumchloridlösung nicht mehr getrübt wird. Dann wird der Filterinhalt an einem lauwarmen Orte getrocknet und zu einem Pulver zerrieben. Ausbeute 54—55 Th.

Eigenschaften. Ein weisses, geruchloses und geschmackloses Pulver, in Wasser, Weingeist, verdünnten Säuren, auch in Ammoniak unlöslich, in warmer Natronlauge dagegen löslich. Beim Kochen mit Salzsäure wird es unter Abscheidung von Berliner Blau und Entwicklung von Blausäure theilweise zersetzt. Bei Luftzutritt geglüht, verwandelt es sich in ein dunkles Gemisch von Zinkoxyd und Eisenoxyd, welchem gewöhnlich kleine Mengen Kaliumkarbonat beigemengt sind.

Prüfung. 1) Wird das Ferrocyanzink mit 5procentiger Essigsäure geschüttelt, so soll es an diese etwas Lösliches nicht abgeben. — 2) Wird es mit Schwefelwasserstoffwasser übergossen, so soll es sich nicht färben (fremde Metalle).

Anwendung. Dieses Präparat, Zinkferrocyanid, ist nach der preuss. Ministerialverfügung vom 10. März 1844 stets zu dispensiren, wenn der Arzt Zincum cyanatum a. borussicum s. aëticum s. hydrocyanatum verordnet und nicht die Bezeichnung eine Farbe dann notirt hat! Man giebt es zu 0,05—0,1—0,15 mehrmals täglich in ähnlichen Fällen wie Zinkoxyd. Eine Blausäurewirkung kommt dem Präparat nicht zu.

Zincum iodatum.

† Zincum iodatum. Zinkjodid. Jodzink. Zincum Iodidum (U-St.). Jodure de zinc. ZnI_2 . Mol. Gew. = 319.

Darstellung. In ein gläsernes Kölbchen von circa 100 cem Rauminhalt, giebt man 10,0 reines Jod, und 20,0 destill. Wasser und alsdann nach und nach 3,0 reine Zinkfeile dazu. Hierbei erwärmt man den Boden des Kölbchens auf ca. 30—40° C. und hält letzteres mit einem Glasrichterehen geschlossen. Nachdem alles Zink eingetragen ist, digerirt man noch einige Stunden, filtrirt die farblose (1) Flüssigkeit durch Glaswolle und dampft sie in flacher Porcellanschale bei nur gelinder Wärme bis zur Trockne ein. Die trockne, etwa 12,5 betragende Masse wird sofort in kleine, mit Kork dicht zu verschliessende Glasfläschchen eingefüllt.

Eigenschaften. Farblose, körnige Salzmasse, geruchlos, von scharfem, salzig-metallischem Geschmack und saurer Reaction, sehr zerflüsslich. In Wasser und Weingeist ist es leicht löslich. In der wässrigen Lösung erzeugt Kaliumferrocyanid eine weisse, Mercurichlorid eine rothe Fällung. Beim Erhitzen schmilzt es, beim weiteren Erhitzen wird es zersetzt unter Ausstossung von Joddämpfen und Hinterlassung von Zinkoxyd.

Prüfung. 1) Die mit Salzsäure angesäuerte wässrige Lösung darf mit Schwefelwasserstoffwasser keine dunkle Färbung (bez. dunklen Niederschlag) geben (Blei, Kupfer). — 2) Ammoniumcarbonat erzeugt in der wässrigen Lösung einen Niederschlag, welcher im Ueberschuss des Fällungsmittels wieder völlig löslich sein muss (Eisenoxyd und Thonerde, Kalk, Magnesia würden ungelöst bleiben). — 3) Fällt man die wässrige Lösung vollständig mit Schwefelammonium, so soll das Filtrat nach dem Eindampfen und Glühen einen feuerbeständigen Rückstand nicht hinterlassen (Alkalien). — 4) 1 g des völlig trockenen Salzes giebt bei der vollständigen Fällung mit Silbernitrat = 1,47 g trockenes Jodsilber. — 5) Wird die wässrige Lösung 1 = 100 mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert und alsbald mit etwas Stärkelösung versetzt, so darf nicht sofort Blaufärbung der Flüssigkeit eintreten.

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gut schliessenden Glasstopfengefässen, vor Feuchtigkeits geschützt.

Anwendung. Man gebraucht es als Aetzmittel in konzentrierter Lösung (1 auf 3–5 Wasser), als Zertheilungsmittel atonischer skrofulöser Geschwülste, bei chronischer Anschwellung der Mandeln (0,5 auf 10–15,0 Wasser oder in Salbenform, 1 auf 8–10 Fett), als Augenwasser bei skrofulöser Augenentzündung (0,2 auf 120,0 Wasser), in Salbenform gegen Schuppenausschlag (1 auf 20 Fett).

†† **Zinc-Strychninum jodatum.** Strychnino-Zincum jodatum. Strychninum cum Zinc jodato. Jodure de zinc et de strychnine BOUCHARDAT $(C_{21}H_{22}N_4O_3IJ)_2$. ZnJ_2 . Mol. Gew. = 1243.

Zur Darstellung werden 19 Th. Strychninum jodato-hydrojodicum (s. S. 979) mit 150 Th. destill. Wasser und 3 Th. reiner Zinkfelle in einem gläsernen Kolben in der Wärme des Wasserbades digerirt, dann bis zum Aufkochen erhitzt und heiss filtrirt. Das Filtrat wird in flacher gläserner oder porcellanener Schale an einem ca. 40° C. warmen staubfreien Orte ohne Umrühren eingetrocknet. Es bildet farblose glänzende nadelförmige, in Wasser und Weingeist lösliche Krystalle, welche 53,7 Proc. reines Strychnin enthalten und an den direkten Hiften zu zählen sind. BOUCHARDAT will dieses Doppeljodid bei schweren Neurosen und Epilepsie sehr wirksam gefunden haben. Die Gabe wäre doppelt so gross wie vom Strychnin (vergl. d.).

Mixtura e Zinc-Strychnino jodato
BOUCHARDAT.

Rp. Zinc-Strychnini jodati	0,02
Aquam destillatam	100,0
Simpli Aromati floram	30,0

Die eine Hälfte vorabtags, die andere gegen Abend zu nehmen.

Pilulae cum Zinc-Strychnino jodato
BOUCHARDAT.

Rp. Zinc-Strychnini jodati	0,1
Conservum Rosae q. s.	

Fiunt pilulae duodecim (12).

Täglich eine Pille, allmählich steigend.

Zinkjodidstärkelösung. Jodzinkstärkelösung. Liqueur Amyli cum Zinc jodato. (Form.). 4 g Stärke, 20 g Zinkchlorid, 100 g Wasser werden unter Ersatz des verdampfenden Wassers gekocht, bis die Stärke fast vollständig gelöst ist. Dann wird der erkalteten Flüssigkeit die farblose, filtrirte Zinkjodidlösung, frisch bereitet durch Erwärmen von 1 g Zinkfelle mit 2 g Jod und 10 g Wasser (oder an ihrer Stelle eine Lösung von 2,5 reinem Zinkjodid in 10 cem Wasser) hinzugefügt, hierauf die Flüssigkeit zu 1 Liter verdünnt und an einem dunklen Orte filtrirt.

Die Lösung hält sich längere Zeit brauchbar, wenn sie in einer Flasche aus gelbem Glase aufbewahrt wird.

Freies Chlor, Brom, salpetrige Säure, Ferrisalze, setzen aus der Lösung Jod in Freiheit und bewirken dadurch die Bildung von brauner Jodstärke. Ausserdem wird die Lösung als Indikator in der Jodometrie an Stelle von einfacher Stärkelösung benutzt. Der Zusatz von Zinkchlorid bezweckt zum Theil, die Zersetzung der Stärkelösung (durch Gährung) zu verhindern, ausserdem befördert er die Ueberführung der Stärke in eine lösliche Form.

Zincum lacticum.

† **Zincum lacticum** (Ergänzb.). Zinklaktat. Milchsäures Zink. Lactate de zinc (Gall.). Zincus Laetus. $Zn(C_2H_3O_2)_2 + 3H_2O$. Mol. Gew. = 297.

Das Zinklaktat wird gewöhnlich bei der Milchsäuregährung dargestellt und durch Umkrystallisiren aus siedendem Wasser gereinigt. Kleine Mengen sind ohne Mühe im pharmaceutischen Laboratorium zu gewinnen.

Darstellung. Man verdünnt 30 Th. der officinellen (75 proc.) Milchsäure mit 250 Th. Wasser, erwärmt und trägt in die warme Mischung eine Anreicherung von 10 Th. Zinkoxyd mit Wasser ein. Nachdem die Hauptmenge des Zinkoxyds unter Erwärmen gelöst ist, filtrirt man heiss,engt die Lösung durch Eindampfen bis zum Salzdüthen ein und lässt krystallisiren. Die Krystalle wäscht man nach dem Abtropfen mit kaltem Wasser und trocknet sie auf poröser Unterlage bei 30–40° C.

Eigenschaften. Weiss, glänzende, nadelförmige Krystalle, meist zu Krusten vereinigt, oder ein weisses Pulver von säuerlich zusammenziehendem Geschmacke und saurer Reaktion. Zinklaktat ist in 60 Th. kaltem oder 6 Th. siedendem Wasser löslich, unlöslich in Weingeist. Bei 100° C. verliert das Salz sein Krystallwasser, bei weiterem Erhitzen

verkohlt es unter Ausstossung brauner, eigenthümlich rauchartig riechender Dämpfe. Beim Verbrennen an der Luft hinterbleibt Zinkoxyd.

Prüfung. 1) Verreibt man 0,5 g des Salzes mit 2—3 cem konz. Schwefelsäure, so darf auch nach zweistündigem Stehen Reibung nicht auftreten (Zucker). — 2) Löst man 1 g des Salzes in einer Mischung von 10 cem Wasser und 10 cem Ammoniakflüssigkeit, so muss diese Lösung klar sein und a) auf Zusatz von 1 cem Schwefelwasserstoffwasser eine rein weisse, nicht bräunliche oder schwärzliche Fällung (Kupfer, Blei) zeigen, b) durch einige Tropfen Natriumphosphatlösung nicht getrübt werden (Kalk, Magnesia). — 3) Die wässrige Lösung (1:100) werde durch Baryumnitratlösung oder Silbernitratlösung nicht getrübt (Sulfate, Chloride).

Aufbewahrung. Vorsichtig, in dicht schliessenden Glasgefässen.

Anwendung. Innerlich als eines der mildesten, köstlichen Zinksalze bei Epilepsie 0,05—0,075 drei bis fünfmal täglich. Aeusserlich zu Augenwässern, adstringirenden Einspritzungen und Waschungen. Man vermeide, das Zinklaktat mit schwefelsauren, salzsäuren oder salpetersauren Salzen der Alkaloide, der Magnesia und Schwermetalle zusammen zu verwenden, welche sich mit dem Salz zu stärker wirkenden Zinksalzen umsetzen. Höchstgaben: *pro dosi* 0,1 g, *pro die* 0,3 g (Ergänzh.).

Zincum oxydatum.

Zincum oxydatum. Zinkoxyd. Oxyde de Zinc. Zinc Oxidum. ZnO. Mol. Gew. = 81.

I. Zinkoxyd, technisches. Zincum oxydatum (Helv.). Zincum oxydatum erudum (Germ.). Oxyde de zinc par voie sèche (Gall.). Flores Zincæ (zum äusserlichen Gebrauch). Cerussa zincica. Lana philosophica. Zinkweiss. Wird durch Verbrennen von Zinkdämpfen an der Luft in den Zinkbütteln dargestellt. Die beste Sorte ist die als „Schnee Weiss“ in den Prehlisten der Drogisten aufgeführte. Ein weisses, hartes, amorphes, in der Hitze gelbes, in Wasser unlösliches Pulver.

Prüfung. 1) Es sei in verdünnter Essigsäure ohne Aufbrausen löslich, bez. es soll nur eine geringe Kohlensäureentwicklung wahrzunehmen sein. Ein geringer Gehalt an Zinkcarbonat macht das rohe Zinkoxyd zur Darstellung von Salben etc. noch nicht verwertlich. — Dagegen muss es in verdünnter Essigsäure völlig klar löslich sein. Ungelöst zurückbleiben würden Calciumsulfat, Baryumsulfat, Bleisulfat. — 2) Der in der sub 1 erhaltenen, essigsauren Lösung durch Natronlauge erzeugte Niederschlag sei in einem Ueberschuss der letzteren klar löslich. Ungelöst zurückbleiben würde Magnesiumhydroxyd, Eisen würde in Form bräunlicher Flocken abgeschieden werden.

Aufbewahrung. Da das Zinkweiss sowohl etwas Feuchtigkeits als auch etwas Kohlensäure aus der Luft aufnimmt, so ist es zweckmässig, dasselbe in verstopften Glasflaschen mit nicht zu enger Oeffnung aufzubewahren.

Anwendung. Wenn der Arzt zum innerlichen Gebrauch *Flores Zincæ* oder *Zincum oxydatum* verordnet, so ist stets das reine, auf nassem Wege bereitete Zinkoxyd zu dispensiren, auch ist letzteres zu äusserlichen Mitteln zu verwenden, wenn der Arzt *Zincum oxydatum*, nicht aber *Flores Zincæ* oder *Zincum oxydatum venale* oder *erudum* vorschreibt.

Das technische Zinkoxyd (Zinkweiss) soll nur zur Zinksalbe und zur Bereitung einiger Zinkverbindungen Verwendung finden. An manchen Orten fordert das Publikum Bleiweiss zum Einstreuen der wunden Hautstellen bei kleinen Kindern. Es empfiehlt sich für diesen Zweck, das durch ein Sieb geschlagene Zinkweiss statt des giftigen Bleiweisses abzugeben.

II. Reines Zinkoxyd. Zincum oxydatum (Aust. Germ.). Zincum oxydatum purum (Helv.). Oxyde de zinc par voie humide (Gall.). Zinc Oxidum (Brit. U-St.).

— *Zincum oxydatum via humida paratum.* Flores Zinci (für den innerlichen Gebrauch). Zinkoxyd, reines.

Darstellung. Scharf getrocknetes reines Zinksubkarbonat (über die Darstellung s. S. 1155) wird in einen weit- und kurzhaßigen Glaskolben gegeben, so dass dieser kaum zur Hälfte gefüllt ist, und der Kolben in ein Sandbad gesetzt, so dass der Sand ungefähr einen Centimeter über die Kolbenfüllung hinwegragt. Man erhitzt das Sandbad (bis auf ca. 300° C.) und rührt nach halbstündigem Erhitzen öfters mittels eines langen, erwärmten Glasstabes den erhitzten Kolbeninhalt um. Die Entkohlensäuerung erfolgt bei 250° C. Wenn eine mit einem Glasrohr aus der Mitte (!) der Masse herausgenommene kleine Menge des Zinkoxyds, zuerst mit wenig destill. Wasser gemischt und dann mit Salzsäure übergossen, eine mit Auge und Ohr zu erforschende Kohlensäureentwicklung nicht wahrnehmen lässt, ist die Entkohlensäuerung auch beendet.

Eigenschaften. Das reine Zinkoxyd bildet ein lockeres, geruch- und geschmackloses, weißes, amorphes Pulver mit einem leichten Stich ins Gelbliche. An der Luft zieht es etwas Kohlensäure an. Es ist feuerbeständig, wird beim Erhitzen citroengelb, nimmt aber beim Erkalten seine weisse Farbe wieder an. Nach dem Glühen leuchtet es noch eine halbe Stunde im Dunkeln. In der Weissglühhitze schmilzt es zu einem gelblichen Glase. Auf der Kohle vor dem Löthrohre wird es reducirt und verdampft unter Zurücklassung eines gelben, nach dem Erkalten weissen Beschlages, welcher aber im Ueberschusse der ätzenden Alkalien löslich ist. In Wasser ist es unlöslich, leicht löslich aber in verdünnten Säuren. Aus seiner Salzlösung wird es durch Aetkali als Hydroxyd gefällt. Beim Glühen mit Kobalttnitrat nimmt es schön grüne Färbung an. (Kobaltgrün, Eismaas's Grün.) Die Lösungen der kaustischen Alkalien lösen das Zinkoxyd unter Bildung von Zinkaten (Natriumzinkat) Na_2ZnO_4 . In Wasser ist es fast unlöslich (100 000 Th. Wasser lösen 1 Th. Zinkoxyd), ertheilt aber dem damit geschüttelten Wasser deutlich alkalische Reaktion.

Prüfung. 1) Schüttelt man 1 g Zinkoxyd mit 3 cem Zinnchloridlösung, so löst es sich auf. Diese Lösung darf im Laufe einer Stunde weder braune Färbung annehmen, noch braune Flocken abscheiden, sonst ist Arsen zugegen. — 2) Schüttelt man 2 g Zinkoxyd mit 20 cem Wasser, so darf das Filtrat durch Baryumnitrat- und durch Silbernitratlösung nur opalisirend getrübt werden. Eine stärkere Trübung würde einen zu hohen Gehalt an Sulfaten und Chloriden anzeigen, welche voraussichtlich als basisches Zinksulfat bez. basisches Zinkchlorid zugegen sind. — 3) In 10 cem verdünnter Essigsäure löse sich 1 g Zinkoxyd ohne (erhebliches) Aufbrausen. Das letztere wird durch freitwende Kohlensäure bedingt und zeigt einen Gehalt an Zinkcarbonat an. Man halte das Aufsteigen einiger Luftbläschen nicht für Kohlensäureentwicklung! Ein unlöslicher Rückstand könnte aus Calciumsulfat oder Baryumsulfat bestehen. — 4) Wird die essigsäure Lösung sub 3 mit Ammoniakflüssigkeit im Ueberschuss versetzt, so entstehe eine klare Lösung. Weisse Flockchen könnten von Thonerde, braune Flockchen von Eisen, Blaufärbung von Kupfer herrühren. Diese ammoniakalische Lösung darf weder durch Ammoniumoxalat (Calciumsalze) noch durch Natriumphosphat (Magnesiumsalze) getrübt werden, und muss beim Ueberschichten mit Schwefelwasserstoffwasser eine rein weisse Zone entstehen lassen. Wäre die Zone gefärbt, so würde eine Verunreinigung durch fremde Metalle (z. B. Eisen, Kupfer, Cadmium) vorliegen.

Anwendung. Zinkoxyd wirkt äusserlich auf Wunden und Geschwürföckchen austrocknend, sekretionsbeschränkend und leicht ätzend. Innerlich gegeben, wird es im Magen aufgelöst und als Zinkalbuminat resorbirt. Man schreibt ihm beruhigende Wirkung auf das Nervensystem zu und giebt es als krampfstillendes Mittel, namentlich bei Kindern.

Aqua ophtalmica cariliata

Revelinae.

Rp. Zinc oxydat puri 1,0

Aquae Foeniculi

Aquae Rosae aa 100,0.

Collomplastrum Zinci E. Dierksen.

Rp. Massae ad collomplastrum	800,0
Rhizomatis Iridis nobiliss. ply.	60,0
Sandaracis	20,0
Zinci oxydati puri	85,0
Ol. Rosmarini	37,0
Aetheris	100,0

Man reibt das Zinkoxyd fein mit dem Harz und unter Zuhilfenahme von etwas Aether.

Collomplastrum Zinci salicylatum E. Dierksen.

Rp. Massae Collomplastrum	900,0
Rhizomatis Iridis nobil. poly.	40,0
Sandaracis poly.	20,0
Zinci oxydati	80,0
Ol. Rosmarini	80,0
Acid. salicylic. puri.	15,0
Aetheris	175,0

Exsicc.-Kleisterpaste.

Rp. Zinci oxydat. puri	50,0
Acid. salicylic.	2,0
Amyli Oryzae	
Glycerini	ad 15,0
Aquae destillatae	140,0

Man mischt und erwärmt im Dampfbade bis zur Kleisterbildung.

Emplastrum Zinci.

Rp. 1. Emplastri Lithurgici	50,0
2. Adipis anill.	30,0
3. Zinci oxydati puri	10,0

Das Zinkoxyd wird mit 10,0 Wasser angerieben und der Schmelze von 1 und 2 zugemischt.

Emplastrum Zinci oxydati Porrea.**Zinkoxydplaster nach Porrea.**

Rp. Emplastri Plumbi simpl.	700,0
Cerae flavae	400,0
Kautschukharzin	2800,0
Zinci oxydati crudi	300,0

Gelatinae glycerinata cum Zinco (Ergonsh.) Zinklein.

Rp. Gelatinae albinae	15,0
Aquae destillatae	35,0
Glycerini	25,0
Zinci oxydati crudi	10,0
Glycerini	15,0
Aquae	q. s. ad 100,0

Gelatinae Zinci (Hamb. V.).

Rp. 1. Zinci oxydati puri	20,0
2. Glycerini	12,5
3. Aquae	10,0
4. Gelatinae	12,5
5. Aquae destillatae	45,0

Man reibt 1 mit 3 und 5 fein und fügt die Anreibung zur Lösung von 4 in 5. Das Gesamtgewicht betrage 100,0.

Gelatinae Zinci dura Usua.

Rp. 1. Gelatinae albinae	15,0
2. Aquae destillatae	45,0
3. Glycerini	25,0
4. Zinci oxydati	10,0
5. Glycerini	15,0
6. Aquae	q. s. ad 100,0

Man reibt 1-3, reibt 4 mit 5 an, mischt mit der Lösung von 1-3, giebt 6 hinzu.

Gelatinae Zinci molles Usua.

Rp. Gelatinae albinae	10,0
Aquae destillatae	60,0
Glycerini	25,0
Zinci oxydati	10,0
Glycerini	15,0
Aquae	q. s. ad 100,0

Bereitungs wie Gelatinae Zinci dura Usua.

Gelatinae Zinci salicylata Usua.

Rp. Gelatinae albinae	15,0
Aquae destillatae	45,0
Zinci oxydati	10,0
Acid. salicylic.	10,0
Glycerini	20,0
Aquae	q. s. ad 100,0

Bereitungs wie Gelatinae Zinci dura Usua.

Gelatinae Zinci dura (Hamb. V.).

Rp. Zinci oxydati	25,0
Glycerini	10,0
Aquae	15,0
Gelatinae albinae	15,0
Aquae destillatae	55,0

Das Gesamtgewicht betrage 100,0. Nur auf ausdrückliche Verordnung abzugeben, sonst Gels. sine Zinci.

Gelatinae Zinci cum Pice liquida.

Rp. 1. Picea liquida	5,0
2. Saponis medicat. puri.	2,5
3. Glycerini	5,0
4. Zinci oxydati puri	
5. Glycerini	ad 5,0
6. Gelatinae albinae	5,0
7. Aquae destillatae	30,0

Man erwärmt 1-3 im Dampfbade bis zur Lösung, mischt hierzu die Anreibung von 4 und 5 und fügt alles der Lösung von 6 in 7 hinzu.

Gelatinae Zinci ichthyolata (Hamb. V.) Zinkichthyellin.

Wenn ohne Gehaltsangabe verordnet, ist Zinklein mit 2 Proc. Ichthyol abzugeben.

Gelatinae Zinci salicylata (Hamb. V.) Zinksalicyllin.

Wenn ohne Gehaltsangabe verordnet, ist Zinklein mit 2 Proc. Salicyllin abzugeben.

Gelatinae Zinci sulfurata (Hamb. V.) Zinkschwefellin.

Wenn ohne Gehaltsangabe verordnet, ist Zinklein mit 2 Proc. präcipitierten Schwefel abzugeben.

Gelatinae Emulsion of Zinc-Oxyda.

Rp. 1. Zinci oxydati	2,5
2. Ol. Olivae	2,0
3. Gelatinae albinae	1,5
4. Aquae destillatae	3,0
5. Acid. borici	1,5
6. Aquae destillatae	65,0
7. Glycerini	15,0

Man reibt 1 mit 2 an, emulgiert es mit der Lösung von 3 in 4 und mischt es mit der wässrigen Lösung von 5-7.

Glyceris d'oxyde de zinc (Gall.)

Rp. Zinci oxydati puri	10,0
Glycerini	80,0

Emulsionum cum Zinco oxydati.

EMULSION ZINKEMULSION.	
Rp. Zinci oxydati puri	10,0
Emulsi. cum aqua	40,0

Limentum Zinci oxydati (Hamb. V.).

Einreibung für Nasen- Einreibung gegen die Gementflechte

Rp. Acid. carbonici	10,0
Zinci oxydati puri	30,0
Glycerini	
Aquae destillatae	ad 475,0
Oleum Zinci (Form. Hamb.)	
Rp. Zinci oxydati crudi	
Ol. Olivae	ad 25,0

Pasta alba Zincii Lassan.
Lassan's Zinköl (Poggenb., Hamb. V.).
Rp. Zinc oxydati crudi 60,0
Olei Olivae 40,0

Pasta Zincii (Form. Berol.).
Rp. Zinc oxydati crudi
Amyli Tricli 25,5
Vascelini americani (Hav.) ad 50,0.

Pasta Zincii Lassan.
Rp. Acidi salicylici 2,0
Zinc oxydati puri
Amyli Tricli 25,5
Vascelini Savi 30,0.

Pasta Zincii Unsa.
Rp. Zinc oxydati puri 10,0
Terres siliceae 2,0
Adipis benzoati 10,0.

Pasta Zincii molle Unsa.
Rp. Calci carbonici
Zinc oxydati puri
Olei lini
Aqua Chelae aa.

Pasta Zincii molle cum Lanolin.
Rp. Lanolin cum aqua 15,0
Olei Olivae 5,0
Zinc oxydati puri 10,0.

Pasta Zincii sulfurata (Hamb. V.).
Zinkschwefelpasta.
Rp. Terres infusorum 5,0
Sulfuris precipitati 10,0
Zinc oxydati 15,0
Adipis benzoati 70,0.

Pasta Zincii sulfurata Unsa.
Rp. Zinc oxydati 5,0
Sulfuris precipitati 4,0
Terres siliceae 2,0
Adipis benzoati 25,0.

Pasta Zincii sulfurata saccharata.
Messias Housas.

Rp. Vascelini Hart
Lanolin cum aqua aa 20,0
Glycerini 10,0
Sacchari 90,0
Sulfuris depurati 10,0
Zinc oxydati puri 20,0.

Pommade d'oxyde de zinc (Gall.).
Rp. Zinc oxydati puri 1,0
Adipis benzoati 5,0.

Pilulae antiepilepticae Housas.
Rp. Zinc oxydati 5,0
Camphorae
Extracti Belladonnae aa 2,0.

Ant pilulae No. 100. — Morgagni und Standa eine Pille gegen Epilepsie).

Pulvis antiepilepticus

Pharmopopaeus propereus (Herculesbaum).
Rp. Zinc oxydati 0,05 (ad 0,3)
Extracti Hyoscyami 0,05
Radicle Valerianae 2,0
Olei Valerianae 0,05.

Dantur tales doses decem (10). — Dreimal täglich ein Pulver.

Pulvis antihysteroneuroticus GARNAY

Rp. Zinc oxydati 2,0
Camphorae 0,5
Amyli 30,0.

Fit pulvis subtiliss. — Zum Einstreuen (bei Pruritus podandorum).

Pulveres antiepileptici HARRIS.

Rp. Zinc oxydati puri 0,15 (ad 0,30)
Sacchari albi 0,3
Corticis Cinnamonum Cassiae 0,05.

Dantur tales doses viginti (20).

Pulveres emphyreatici KRAEHWART.

Rp. Zinc oxydati
Cassiae Sibirici
Extracti Opi aa 0,3
Extracti Strychni spirituos. 50
Radicle Ipecacuanhae 50 0,005
Camphorae tritae 0,3
Amyli Marantae 1,5.

Dicite in partes sequentes decem (10). — 1. — Cathead-Moh ein Pulver (bei Cholera).

Pulveres emphyreatici Bornmann.

Rp. Zinc oxydati puri 0,12
Opi puri 0,05
Acidi tartarici 0,3
Natrii bicarbonici 0,5
Elaeocochleari Macilla 0,0.

Dantur tales doses decem. — Südtlich ein Pulver (bei Cholera).

Pulvis exsiccans (Form. Berol.).

Rp. Zinc oxydati crudi
Amyli aa 25,0.

Pulvis exsiccans Strumer.

Strumer'sche Einklappe oder Eleustropulver bei Wundsein.

Rp. Boli Arsenae 15,0
Boli albi
Zinc oxydati venalis (vel laptili
Calamitatis) aa 20,0
Floreni Rosae
Rilomatis Tridli Florentinae
Lycopodii aa 10,0.

Fit pulvis subtilissimus. — Ein in einigen Gegenden Deutschlands sehr beliebtes Eleustropulver bei Wundsein der Kinder.

Pulvis inspersorius albus.

Weisse Einklappe. Weisses Eleustropulver.

Rp. Amyli Solani tuberculi siccati 100,0
Zinc oxydati venalis 50,0.

Zum Eleustroen bei Wundsein der kleinen Kinder.

Pulvis inspersorius cum Zinc oxydato (Hamb. V.). Zinkguden.

Rp. Zinc oxydati puri 20,0
Amyli Oryzae
Talei Venetiae aa 40,0.

Pulvis inspersorius lentius HARR.

Rp. Amyli Tricli 20,0
Zinc oxydati venalis 10,0.

Zum Eleustroen (bei mit Neumigie kombinirter Zema. Die afficirte Stelle wird mit Oel bestrichen und dann das Pulver inspergirt).

Pulvis salicylicus cum Zinc (Mösch. Ap. V.).

Rp. Acidi salicylici 2,0
Zinc oxydati crudi 10,0
Amyli Tricli
Talei Venetiae aa 40,0.

Siccitrum.

I.

Riefreies Siccitiv. Siccitiv sumatiqua

Rp. Zinc oxydati venalis 100,0
Margaritae boris 20,0.

Zu 100 Th. des mit Zinkweiss mischirten Oel-ansriches sind 2-3 Th. des Siccitivs zu mischen.

II.

Manganextrakt.

Rp. Zinci oxydati venalis
Manganii borici aa.

Anwendung wie sub I.

III.

Farbiges Manganextrakt.

Rp. Zinci oxydati venalis 100,0
Manganii borici
Manganii oxydati hydrati aa 10,0.

Unguentum contra pruriginem Anusovr.

Rp. Zinci oxydati 1,0
Sulfuris sublimati
Tincturae Opi crocatae aa 0,5
Olei Amygdalarum 8,0
Adipis sulis 20,0.

Unguentum leniens cum Zincu oxydato.

Lassar's Zinkcolloidcrem.
Rp. Zinci oxydati puri 10,0
Unguenti lenientis 20,0.

Unguentum enterealeum cum Zincu.

Chloridi Ferrihemina.

Rp. Unguenti plumbici 10,0
Zinci oxydati 2,0.

Unguentum Zinci benzoatum (Hamh. V.).
Zinkbenzoesälsalbe. Wiesner'sche Salbe (Hamh. V.).

Rp. Zinci oxydati puri 10,0
Adipis benzoati 100,0.

Unguentum Willsonii.

Ergänz. Form. Rosol.
Rp. Zinci oxydati puri 1,0 5,0
Adipis benzoati 5,0 10,0.

Unguentum Zinci benzoatum cum Vaselino (Hamh. V.).

Zinkbenzoesälsalbe mit Vaseline.

Rp. Vasellini flavi 1,0
Unguenti Zinci benzoati (Hamh. V.) 2,0.

Unguentum Zinci. Weiße Augensalbe. **Unguentum de Nihilo.** Pomade d'oxyde de zinc. Ointment of zinc. Die Vorschriften der Pharmakopöen weichen stark von einander ab. Wichtig ist, dass man ein lockeres Zinkoxyd zur Bereitung verwendet. Die körnigen Sorten sind zwar sehr weiss, geben aber ohne Salbenmühle kaum eine Zinksalbe von dem gehörigen Feinheitsgrade.

Austr. Unguentum Zinci oxydati. **Unguentum Zinci Willsoni.** Adipis benzoati 100,0, Cerae albae, Zinci oxydati aa 20,0, Olei Amygdalarum 10,0.

Brit. Unguentum Zinci. Zinci oxydati 75,0, Adipis benzoati 425,0.

Germ. Unguentum Zinci. Zinci oxydati 1,0, Adipis 9,0.

Helv. Unguentum Zinci. Zinci oxydati crudi 1,0, Vasellini albi 9,0.

U-St. Unguentum Zinci Oxyd. Zinci oxydati 2,0, Adipis benzoati 8,0.

Adhaesivum von HAUMANN. Dickflüssige, fleischrothgefärbte, antiseptisch wirkende Flüssigkeit, an der Luft rasch erstarrend. In Zinntuben in den Handel kommend als Wundverschluss. Besteht aus Collodium elasticum, Zinkoxyd und Carmin.

Aqua cosmetica alba ist identisch mit Eau de Lys de Lohes. Die Vorschrift, weiche ein dem Original völlig gleichendes Präparat ergibt, s. S. 322.

Brooke'sche Pasta. Hydrargyri oleici (mit 8 Proc. HgO.) 23,0, Vasellini flavi 14,0, Amyli, Zinci oxydati aa 7,0, Ammonii sulfocitrici 1,0, Acidi salicylici 1,2.

Chielin. Ein weicher Crème. Zinci oxydati, Talci Veneti, Tincturae Benzoes, Glycerini aa 5,0, Adipis Lanae 4,0, Saponis pulverati 30,0, Aquae Rosae 40,0. Gegen Hautleiden. — Auch als Chielin-Seife im Handel.

Crème GEOLICH. War in den Jahren 1894/95 eine Mischung aus 0,37 Schwefel, 3,75 Zinkoxyd und 95,8 Cold Creams. (Anal. B. Fischen.)

Crème SIMOX. Ist eine Schminkpomade aus Zinkoxyd und Talksteinpulver, mit Heliotropin, Vaseline, Camerin u. dergl. parfümirt.

LOBECK'S Wundsalbe. Rp. Bismuti subgallici 10,0 Zinci oxydati, Amyli aa 20,0, Vasellini flavi 45,0, Olei Lini costi 5,0.

Lithopone. Weiße Anstrichfarbe, Gemisch von Zinkoxyd, Zinkulfid und Baryumsulfat. Wird hergestellt durch Umsetzen von Zinksulfat mit Baryumsulfid. Wichtiger Handelsartikel.

Nail-Powder zum Bereiben der Fingernägel. Ist ein parfümirtes Gemisch aus 20,0 Zinkoxyd und 0,2 Carmin.

Präservativ-Cream gegen Wundlaufen. Saponis Kalini 50,0, Aquae destillatae 29,0, Vaselin flavi 15, Zinci oxydati 6,0. Mit Lavendelöl zu parfümiren.

RÉCAMIER'S Cream und **RÉCAMIER'S Toilet powder** bestehen aus Zinkoxyd und Glycerin, mit Rosenöl parfümirt, bez. einer Mischung von Zinkoxyd und Reistärke mit Rosenöl parfümirt.

Sarah-Bernhard-Puder, La Diaphane. Mischung aus Talcum Venetum und Amylum Oryzae je 50,0, Zincum oxydatum 25,0. Wird weiss und gefärbt geliefert. Rosafärbung durch Carmin. Gelbfärbung durch helles und dunkles Cadmiumgelb zu gleichen Theilen. Schwarzfärbung durch feinstes Rebschwarz. Die verschiedenen gefärbten Puder sind auch verschieden parfümirt.

Universal-Bartflacht-Creame von Ogorowsky. Zincii oxydati 12,5, Sulfuris praecipitati 20,0, Adipis 67,5, Camphorae 0,5. (Analyt. B. Fröhner). Dose von ca. 60 g = 2,50 Mk.

Zinkleim von Linapixitz. Zincii oxydati 25,0, Ammonii ichthyolici 2,5, Glycerini 10,0, Gelatinæ albae 15,0, Aquae destillatae 30,0. Zur Behandlung von Brandwunden und von Unterschenkelgeschwüren.

Zinkseife nach Misco. Venetianische Seife wird zu einem dicken Seifenleim gelöst und dieser mit einer Lösung von Zinksulfat (nicht Zinkchlorid) gefällt. Die abgehobene Seife wird mit heissem Wasser ausgewaschen.

Schleichen's Zinkserum, Glutolserum und Serumpaste.

1) **Zincum aerosum sterilisatum (Schleichen).** Sterilisirtes Ochsenblutserum wird mit der halben Gewichtsmenge feingepulvertem Zinkoxyd gemischt, die Masse zum Trocknen auf Glasplatten gestrichen, die trockene Masse alsdann mit Hobeln abgeschabt und in Schalen gesammelt, hierauf fein gepulvert und behufs Sterilisirung in einem Thermostaten bei 75° C. während 12 Stunden erhitzt.

2) **Pasta serosa Schleichen.** Man verreibt 100,0 g des Zincum aerosum sterilisatum (Schleichen) mit 50,0 g einer 10procentigen sterilen Gelatinalösung, fügt je 20,0 g Schmitz'scher Wachspasta, Peptonpasta und eine aus 0,2 g Kampher hergestellte Kampheremulsion, sowie 5 Tropfen Lysol hinzu.

3) **Pulvis serosus sterilisatus cum Glutolo (Schleichen).** Erhält man durch Mischen von Glutol mit sterilisirtem (Schleichen'schen) Zinkserum.

Zincum permanganicum.

Zincum permanganicum. Zincum hypermanganicum. Zinkpermanganat. Uebermangansaures Zink. Permanganate de zinc. Zincii Permanganas. $Zn(MnO_4)_2 + 6H_2O$. Mol. Gew. = 411.

Darstellung. Man fügt zu einer concentrirten Lösung von Zinksulfat so lange eine ebensolche von Baryumpermanganat, als noch eine Fällung von Baryumsulfat entsteht, trennt die Flüssigkeit von dem Niederschlage und dampft sie vorsichtig bei niedriger Temperatur bis zur Krystallisation ein. Die abgeschiedenen Krystalle werden bei etwa 40° C. getrocknet.

Eigenschaften. Das Zinkpermanganat bildet fast schwarze, dem Kaliumpermanganat ähnliche Krystalle, welche an der Luft zerflüsslich sind und sich leicht in Wasser lösen. Die Lösung zersetzt sich beim Stehen an der Luft allmählich, in verschlossenen Gefässen, vor Licht geschützt, ist sie haltbarer. Das Zinkpermanganat zersetzt sich noch leichter wie Kaliumpermanganat unter Sauerstoffabgabe, und es muss daher jede Berührung mit leicht oxydirbaren Substanzen vermieden werden, da dadurch heftige Explosionen entstehen können. Beim Erhitzen des Salzes entweichen Krystallwasser und Sauerstoff, und es hinterbleibt schliesslich ein Gemenge von Zinkoxyd und Manganoxyduloxyd. Das lufttrockne Handelspräparat enthält 25–26% Wasser, welche Menge etwa 6 Molekülen entspricht.

Prüfung. 1) Das Zinkpermanganat muss trocken sein und sich in Wasser anfangs klar und ohne bemerkenswerthen Rückstand lösen. — 2) Löst man 1 g des Salzes in 50 cem Wasser und fügt 5 cem Weingeist hinzu, so erhält man nach dem Aufkochen ein farbloses Filtrat. Ein kleiner Theil des letzteren, mit Salpetersäure angesäuert, wird mit Silbernitrat auf Chlor und mit Baryumnitrat auf Schwefelsäure geprüft; es darf von beiden höchstens Spuren enthalten. — 3) Der grössere Theil des Filtrates wird durch Schwefelwasserstoff vom Zink befreit, verdampft und gegülht. Es darf nur ein minimaler Rückstand verbleiben. (Verunreinigung mit Baryum- oder Kaliumpermanganat.)

Aufbewahrung. Vor Licht geschützt, am besten in gelben, mit Glästopfen gut verschlossenen Gefässen. Da es leicht Feuchtigkeit anzieht, so wählt man die Gefässe nicht zu gross, sondern vertheilt den Vorrath zweckmässig in mehrere kleine Gläser. Berührung mit organischen oder überhaupt mit leicht oxydirbaren Stoffen ist zu vermeiden.

Anwendung. Das Zincum permanganicum ist von Brackenley Hark bei allen, besonders aber bei akuten, Formen von Urethritis mit gutem Erfolg angewendet worden. Als bemerkenswerth wird das Fehlen jeder Reizung der Schleimhäute hervorgehoben. Die zu den Einspritzungen dienende Lösung ist sehr verdünnt und enthält gewöhnlich 1 Th. des Salzes in 4000 Th. Wasser gelöst. Man vermeide jeden Zusatz einer organischen Substanz und verordne einfache wässrige Lösungen.

Zincum permanganicum solum. Ist eine 25 procentige Lösung des vorstehenden Salzes.

Zincum phosphoricum.

† Zincum phosphoricum. Zinkphosphat. Phosphorsaures Zink. Phosphate de zinc. Zinc Phosphas $(PO_4)_2 \cdot Zn_3 + 4H_2O$. Mol. Gew. 437. Nicht zu verwechseln mit Zincum phosphoratum S. 599.

Darstellung. Man löst 100 Th. krystall. Zinksalz in 2000 Th. destillirtem Wasser und versetzt die filtrirte und zum Sieden erhitze Lösung, unter Umrühren mit einer gleichfalls filtrirten Lösung von 130 Th. Dinatriumphosphat (Natrium phosphoricum Gern. IV) in 500 Th. Wasser. Nach dem Absetzen des Niederschlages sammelt man diesen auf einem Filter, wäscht ihn mit kaltem destillirtem Wasser so lange, bis das Abfließende durch Baryumchlorid nicht mehr getrübt wird, und trocknet ihn an einem warmen Orte.

Prüfung. Zinkphosphat muss sich in Ammoniakflüssigkeit völlig und klar lösen, und diese Lösung muss auf Zusatz einiger Tropfen Magnesiumsalzlösung einen weissen Niederschlag geben. Die Lösung des Salzes in verdünnter Salpetersäure darf weder durch Silbernitrat noch durch Baryumchlorid getrübt werden.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Zinkphosphat wurde von Barres als ein Specificum gegen Epilepsie und andere Nervenkrankheiten empfohlen. Man giebt es zu 0,1—0,2—0,3 drei- bis viermal täglich je nach der Form der Arznei. In Lösung giebt man die kleinere, in trockener Pulvermischung oder in Pillen ohne Säurezusatz die größere Dosis. Als größte Einzelgabe in saurer Lösung wäre 0,2, als größte Tagesgabe 1,0 anzunehmen.

Gellus antiepilepticus Barres.		Pharus Zinc phosphoricus compositus.	
Sp. Zinc phosphoricus	1,0	Sp. Zinc phosphoricus	50,0
Acid phosphoricus	7,5	Extracti Valerianae	4,0
Tinctura Chinae	10,0	Extracti Strychni spirituosus	1,0
		Solucia Valerianae	q. s.
		Ment pilulae No. 200.	
Täglich dreimal 25 Tropfen in Wasser zu nehmen (gegen Epilepsie und andere Nervenkrankheiten).		Täglich zweimal je 2 Pillen (nach 6 tägigen Gebrauch täglich dreimal je 2 Pillen, nach 16 Tagen täglich viermal je 2 Pillen, gegen Epilepsie).	

Marfil, ferner Destinagene-Rostzink sind Pasten, im wesentlichen aus Zinkphosphat mit freiem Zinkoxyd bestehend.

Zincum salicylicum.

† Zincum salicylicum. (Ergänzb.). Zinksalicylat. Salicylate de zinc. Zinc Salicylas. $(C_6H_4(OH)CO_2)_2 \cdot Zn + H_2O$. Mol. Gew. = 357.

Darstellung. 34 Th. Natriumsalicylat und 39 Th. krystall. Zinksalz werden mit 125 Th. Wasser bis zum Sieden erhitzt und kurze Zeit im Sieden erhalten. Der nach dem Abkühlen entstehende Krystallbrei wird auf einem Filter gesammelt, mit wenig Wasser ausgewaschen und aus siedendem Wasser umkrystallisirt.

Eigenschaften. Farblos, glänzende, feine Nadeln, von etwas metallischem Geschmacke in 25 Th. kaltem, leichter in siedendem Wasser, auch in 4 Th. Weingeist

oder in 26 Th. Aether löslich. Die wässrige Lösung färbt sich auf Zusatz von Ferrichloridlösung violett; Ammoniak scheidet einen weissen, im Ueberschusse der Ammoniakflüssigkeit löslichen Niederschlag aus. In der ammoniakalischen Lösung erzeugt Schwefelwasserstoffwasser einen weissen Niederschlag von Zinksulfid.

Prüfung. 1) Die Lösung in 5 Th. Weingeist bleibe bei Zusatz einer gleichen Raummenge Aether klar (fremde Zinksalze). — 2) Die wässrige Lösung (1 = 20) werde durch Baryumnitratlösung nicht verändert (Schwefelsäure), und 2 Raumtheile der wässrigen Lösung, mit 3 Raumtheilen Weingeist versetzt und mit Salpetersäure angesäuert, sollen auf Zusatz von Silbernitratlösung nicht mehr als opalisirend getrübt werden (Prüfung auf Chlor).

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Vorzugsweise in der dermatologischen Praxis zu Streupulvern, Zinklein u. dergl.

Gelatina Zinci salicylici VAN ITALLOR. Gelatinae albae 8,0, Aquae destillatae 30,0, Glycerini 25,0, Zinci salicylici 5,0. Man dampfe bis auf 50,0 ein.

Zincum sulfuricum.

Zincum sulfuricum. Zinksulfat. Schwefelsaures Zink. Zinkvitriol. Vitriolum zincicum. Vitriolum album. Weisser Vitriol. Sulfate de zinc. Zinci Sulfas. Weisser Galitzenstein. $\text{ZnSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. + 287.

1. † **Zincum sulfuricum purum.** **Zincum sulfuricum** (Austz. Germ. Helv.). **Sulfate de zinc officinal** (Gall.). **Zinci Sulfas** (Brit. U-St.).

Darstellung. Man verdünnt in einer Porcellanschale 5 Th. Engl. Schwefelsäure mit der 5–6fachen Menge Wasser, setzt hierzu $3\frac{1}{2}$ –4 Th. Zink (am besten Zinkschnittel) und lässt das Ganze, wegen der Möglichkeit des Entweichens von Arsenwasserstoff (!), zunächst unter freiem Himmel und, wenn die erste heftige Einwirkung nachgelassen hat, in der Wärme so lange stehen, bis eine Gasentwicklung nicht mehr wahrgenommen wird. Eine kleine Menge Zink muss ungelöst bleiben, damit die unten angeführten Metalle (Pb, Cu, Cd, As) im Niederschlage verbleiben. Die Flüssigkeit wird jetzt filtrirt, das im Ueberschusse vorhandene Zink mit destillirtem Wasser abgewaschen und das Filter ausgesüsst. Die Flüssigkeit enthält ausser Zinksulfat in der Regel noch etwas Ferrisulfat gelöst, giebt daher mit rothem Blutlaugensalze eine grünliche bis bläuliche Färbung. Die übrigen verunreinigenden Metalle (Blei, Kupfer, Cadmium, Arsen) sind in Gestalt eines schwarzen, schlammigen Rückstandes ungelöst geblieben, Arsen ist zum Theil auch als Arsenwasserstoff entwichen.

Man führt zunächst das Eisenoxydsulfat im Eisenoxydsalz über, indem man das Filtrat so lange mit einer Anreicherung von Bleisuperoxyd (oder Mennige) und Wasser versetzt, bis eine abfiltrirte Probe mit Ferricyankalium keine blaue Färbung mehr giebt. Man filtrirt alsdann ab, füllt das Eisen durch Erhitzen mit reinem Zinkoxyd, filtrirt, säuert das Filtrat schwach mit Schwefelsäure an und bringt es durch Eindampfen zum Krystallisiren.

Eigenschaften. Reines krystallisirtes Zinksulfat bildet farblose, gerade, rhombische Prismen oder aus der gestörten Krystallisation kleine Nadeln von scharfem, ekelhaftem, metallisch-salzigem Geschmacke, welche an der Luft oberflächlich verwittern und in der Wärme in ihrem Krystallwasser schmelzen. Die Krystalle lösen sich in 0,6 Th. kaltem Wasser, und in weniger denn 0,4 Th. heissem Wasser, indem sie zugleich in ihrem Krystallwasser schmelzen. Sie enthalten 7 Mol. Krystallwasser. Beim Trocknen des Salzes bei 100° C. entweichen nur 6 Mol. des Krystallwassers, während das 7. Mol. (das sog. Konstitutionswasser) erst oberhalb 200° C. frei wird unter theilweiser Zersetzung des Zinksulfats. In der Glühhitze wird das Zinksulfat fast vollständig zersetzt, indem

Schwefelsäureanhydrid, Schwefligsäureanhydrid und Sauerstoff entweichen, während fast reines Zinkoxyd zurückbleibt.

Werden die Lösungen des Salzes in der Wärme zur Krystallisation gebracht, so schießt dasselbe in schiefen, rhombischen Prismen mit weniger (2, bez. 5 und 6 Mol.) Krystallwasser an. Mit den schwefelsauren Salzen der Alkalimetalle geht das Zinksulfat verschiedene krystallisationsfähige Verbindungen ein. Diese bilden sich, wenn die neutrale Zinksulfatlösung mit einer unzureichenden Menge Alkali gefällt wird. Die Krystalle des Zinksulfats und Magnesiumsulfats mit gleichem Krystallwassergehalte sind isomorph, unterscheiden sich aber durch ihr Verhalten gegen Lackmuspapier, insofern sich Magnesiumsulfat gegen dasselbe indifferent verhält, während Zinksulfat sauer reagirt.

Prüfung. 1) Eine Lösung von 0,5 g Zinksulfat in 10 cem Wasser sei nach dem Vermischen mit 5 cem Ammoniakflüssigkeit klar (Trübung = Thonerde oder Eisen) und gebe alsdann mit Schwefelwasserstoffwasser eine weisse Fällung. Dunkle Färbung dieses Niederschlages würde fremde Metalle, z. B. Blei, Kupfer, Eisen, anzeihen. — 2) Beim Erwärmen mit Natronlauge soll Zinksulfat Ammoniak nicht entwickeln. — 3) Vermischt man 2 cem einer 10proc. Zinksulfatlösung mit 2 cem konc. Schwefelsäure und schichtet auf die Mischung 1 cem Ferrousulfatlösung, so soll auch nach längerem Stehen eine gefärbte Zone nicht entstehen. (Salpetersäure). — 4) Die wässerige Lösung werde durch Silbernitrat nicht verändert (Trübung = Chlor). — 5) Schüttelt man 2 g Zinksulfat mit 10 cem Weingeist und filtrirt nach 10 Minuten, so soll das Filtrat nach dem Verdünnen mit 10 cem Wasser nicht sauer reagieren (freie Schwefelsäure).

Aufbewahrung. Zinksulfat ist vorsichtig in geschlossenen Glas- oder Porcellangefässen aufzubewahren und auch stets vorsichtig zu handhaben, amsoehr, als es dem Bittersalze sehr ähnlich ist.

Anwendung. Zinksulfat hat desinfectirende Eigenschaften. Aeusserlich wirkt es in Substanz und konc. Lösung (weil es Eiweiss coagulirt) ätzend, in verdünnter Lösung adstringirend und sekretionsbeschränkend. Man benutzt es zu Waschungen und Einspritzungen (0,5:100), ferner zu Augenwässern (0,1:100) in ausgedehnter Masse. Innerlich bewirken Gaben von etwa 0,3 g ab Erbrechen. Die Anwendung als Brechmittel, überhaupt die innere Anwendung ist eine verhältnissmässig seltene. Höchstgaben: pro dosi: 0,1 g (Helv.), 0,8 g (Austr.), 1,0 g (Germ.), pro die: Austr. und Germ. vukant; 1,0 g (Helv.).

Im Handverkaufe wird das Zinksulfat zur Bereitung von Augewasser verlangt. Man gebe es mit Vorsicht ab. Insbesondere signire man die Umhüllung mit „Aeusserlich“, ausserdem gebe man für 5 Pfg. nicht mehr als 2,0 g, für 10 Pfg. nicht mehr als 4,0 g Zinksulfat, damit die nicht verbrauchten Reste nicht unnöthig lange bei den Patienten herumliegen.

II. † Zincum sulfuricum crudum. Vitriolum album. Zinkvitriol. (roher). Weisser Vitriolstein. Augenstein. Weisser Galltzenstein. Weisser Kupferrauch. Weiss-Kupferroth. Weisses Kupferwasser. Sulfate de zinc du commerce (Gall.). Formel und Mol. Gewicht wie beim reinen Salze. Nur in der Gall. enthalten.

Wird fabrikmässig hergestellt, indem man Zinkblende röstet, das Röstprodukt mit Wasser ansieht und die Lösung durch Eindampfen zur Krystallisation bringt.

Weisse, meist zu Krusten oder Klumpen vereinigte Krystallmassen, die gewöhnlich schon etwas verwittert sind. Sie enthalten als Verunreinigungen namentlich: Blei, Kupfer, Arsen, Cadmium, Eisen, Magnesium.

Es liegt kein Bedürfniss vor, dieses Salz in den Apotheken vorrätig zu halten. Wenn es zur Herstellung von Augewässern und ähnlichen Arzneien gefordert wird, so giebt man an seiner Stelle das reine Salz ab. Es würde also nur abzugeben sein, wenn es zu technischen Zwecken gefordert werden sollte. **Aufbewahrung.** Vorsichtig.

Technisch wird das rohe Zinkulfat verwendet zur Darstellung des Leinöl-Grüsses, von Siccatif, luftbeständigen Leinwandstrichen, an Stelle des Weinstein in der Färberei.

Aqua Balsana.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	
Alumina	ss 1,0
Aquae destillatae	77,0

Aqua contra peroneos (Hamb. V.).

Fröstwasser.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	2,0
Spiritus (50 Proct.)	
Aquae Rosae	ss 49,0

Aqua ophthalmica.**I.**

Rp. Zinci sulfurici cryst.	2,0
Aquae destillatae	500,0
Spiritus	25,0
Ol. Foeniculi	gtss X.

Nach eintägigem Stehen filtriren.

II.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	2,5
Aquae Rosae	200,0
Tincturae Foeniculi compositae	50,0
Tincturae Opil simplicis	10,0

Aqua ophthalmica alba.

Weisses Augenvasser.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	
Zinci oxydat	ss 2,5
Aquae Rosae	500,0
Spiritus	20,0
Tincturae Opil simplicis	10,0

Aqua ophthalmica Bebel.

Bebel'sches Augenvasser (Hamb. V.).

Acidi salicylici	1,0
Zinci sulfurici crystall.	2,0
Aquae Opil	77,0
Aquae destillatae	220,0

Im Handverkauf sollen nicht mehr als 50,0 g auf einmal abgegeben werden.

Aqua ophthalmica BOGLESZ.

Rp. Zinci sulfurici	0,5
Aquae destillatae	100,0
Aquae Amygdalarum amarae	5,0
Spiritus camphorati	7,5

Nach eintägigem Maceriren, filtriren.

Aqua ophthalmica NEUMANN.

NEUMANN's Augenvasser (Hamb. V.).

Rp. Zinci sulfurici cryst.	2,0
Aquae Foeniculi	
Aquae Rosae	ss 250,0
Aquae destillatae	498,0

Im Handverkauf sollen nicht mehr als 50,0 g auf einmal abgegeben werden.

Aqua ophthalmica Paristorum.

Pariser Augenvasser.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	0,5
Aquae destillatae	100,0
Stripti Sacchari	
Tincturae Opil simplicis	ss 1,0

Aqua ophthalmica Praegeria.

Praeger Augenvasser.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	1,0
Aquae Rosae	
Aquae Sambuci	ss 50,0
Mucilaginis Gummi arabici	1,0

Aqua ophthalmica VIEL.

Rp. Pulveris ophthalmici Viel	1,0
Aquae destillatae	100,0

Aqua Sancti Johannis.

Eau de St. Jean.

Rp. Zinci sulfurici crystall.	0,0
Cupri sulfurici cryst.	1,0
Spiritus camphorati	5,0
Croci	0,25
Aquae destillatae	700,0

Nach 48stündiger Maceration zu filtriren. In Frankreich viel gebrauchtes Volksarznei.

Aqua Weimaraensis (Hamb. V.).

Weimarsches Wasser.

Rp. Spiritus camphorati	1,0
Zinci sulfurici cryst.	2,0
Sulfuris depurati pulv. sub.	4,0
Aquae destillatae	100,0

Collyrium adstringens latum (Auser).

Aqua ophthalmica Horstii. Gelbes zusammenziehendes Augenvasser.

Rp. Ammonii chlorati	0,5
Zinci sulfurici cryst.	1,25
Aquae destillatae	200,0
Camphorae	0,4
Spiritus diluti	20,0
Croci	0,1

Nach 24stündigem Lägeren zu filtriren.

Collyrium adstringens latum (Engelb.

Hamb. V.).

Rp. Ammonii chlorati	5,0
Zinci sulfurici cryst.	10,0
Aquae destillatae	200,0
Camphorae	5,0
Spiritus diluti	100,0
Tincturae Croci	5,0

Vor Licht geschützt aufzubewahren.

Collyrium adstringens Viel.

Viel's Augenvasser.

Rp. Camphorae	1,0
Spiritus	50,0
Ammonii chlorati	1,5
Zinci sulfurici cryst.	2,0
Croci	0,2
Aquae destillatae	250,0

Nach eintägigem Digesten zu filtriren.

Collyrium antiblepharorrhoeum von GRAEPE.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	0,2
Aquae Rosae	12,0
Mucilaginis Gummi arabici	4,0
Tincturae Opil crocae	0,0

Injectio antiblepharorrhoeica styptica.

Rp. Zinci sulfurici cryst.	0,2
Alumina	1,0
Aquae destillatae	100,0
Acidi tartarici	1,0
Aquae destillatae	100,0

Injectio composita (Forn. Berol. Münch. Ap.-V.)

Rp. Zinci sulfurici	
Fluschi acetic	ss 1,0
Aquae destillatae ad	200,0

Injectio composita Hahn (Munch. Ap.-V.)**Hahn's Injection.**

Rp.	Zinci sulfurici cryst.	3,5
	Plumbi acetici	1,0
	Aquae destillatae	100,0
	Tincturae Opli crocatae	
	Tincturae Casechu aa	2,0

Injectio lentius Cramer.

Rp.	Zinci sulfurici cryst.	0,2
	Aquae destillatae	200,0
	Extracti Belladonnae	0,1
	Extracti Opli	0,15

Nach vollständigen Absetzen zu filtriren.

Injectio simplex (Frem. Berol.)

Rp.	Zinci sulfurici cryst.	0,5
	Aquae destillatae ad	200,0

**Injectio Zinci sulfurici (Hahn. V.).
Zinknatriumsulfat.**

Rp.	Zinci sulfurici crystall.	1,0
	Aquae destillatae	177,0
	Mucilaginis Gummi arabici	20,0
	Tincturae Opli simplicis	2,0

**Injectio Zinci sulfurici composita.
Hahn. V.**

Rp.	Acidi carbonici	1,0
	Zinci sulfurici cryst.	10,0
	Plumbi acetici	10,0
	Tincturae Opli crocatae	30,0
	Mucilaginis Gummi arabici	200,0
	Aquae destillatae	1750,0

Liquor Insectorius Schenck.**Injectio fistularia Schenck.**

Rp.	Zinci sulfurici cryst.	
	Copri sulfurici	
	Copri acetici aa	2,0
	Aquae destillatae	85,0
	Mellis rosei	10,0

Lapis medicamentosus Kugel.**Lapis Salutaris Kroll.**

Rp.	1. Zinci sulfurici cryst.	
	2. Ammonii chloridi aa	50,0
	3. Bell. Arsenicae	
	4. Corusae aa	10,0
	5. Acidi acetici diluti	20,0

Man mischt 1—4, beobachtet mit 6, trocknet bei gelinder Wärme und pulvert.

Liquor Zinci et Aluminii compositus (Nat. form.).**Compound solution of Zinc and
Aluminium.**

Rp.	Zinci sulfurici cryst.	
	Aluminii sulfurici aa	1000,0 g
	Naphtholi (β)	5,0 „
	Olui Thym.	10,0 ccm
	Aquae	q. s. ad 6000,0 „

**Liquor Zinci et Ferri compositus (Nat. form.).
Compound solution of Zinc and Iron.
Dooderant solution.**

Rp.	Zinci sulfurici	
	Ferri sulfurici	aa 1000,0
	Copri sulfurici	225,0
	Naphtholi (β)	5,0 g
	Olui Thym.	10,0 ccm
	Acidi hypophosphorici	
	diluti (10 Proc.)	20,0 „

Aque q. s. ad 6000,0 „

Pulvis ophthalmicus Yvri.**Collyrium Yvri.**

Rp.	Zinci sulfurici cryst.	0,0
	Copri sulfurici	0,0
	Camphorae	1,0
	Creoli	0,5

Fist. pulvis subdilat.

Unguentum antipsoricum Jansen.**Jansen'sche Krätzsalbe.**

Rp.	Fructus Lauri pulverati	
	Zinci sulfurici cryst. pulverati	
	Sulfuris sublimati	aa 10,0
	Adipis suill.	
	Olui Lauri unguinati	aa 25,0

Vel. Aqua antipsorica.**Antipsorische**

Rp.	Zinci sulfurici	1,0
	Copri sulfurici	2,0
	Aquae rosaceae	100,0
	Acidi succi	20,0

Die ründigen Hautstellen 2—3 mal damit zu befeuchten.

Vel. Aqua ophthalmica equeorum.**Augenwasser für Pferde.**

Rp.	Zinci sulfurici	1,0
	Aquae fontanae	500,0
	Tincturae Opli simplicis	0,5

Mittels eines weichen Pinsels öfters am Tage zwischen die Augenlider zu streichen (bei Augenentzündungen).

Vel. Unguentum ophthalmicum simplex.

Rp.	Zinci sulfurici	1,0
	Opli puri	0,5
	Adipis suill.	15,0

Zweimal täglich wie eine Erbsen groß zwischen die Augenlider zu streichen (bei erheblichen oder katarrhalischen Augenentzündungen der Pferde).

Antibacterien von Anwerp von Pascon, Reichert in Wien. Hat die nämliche Zusammensetzung wie Schwarzlose's Antiseptin.**Antiseptin von Schwarzlose, Schutz- und Heilmittel gegen Thierkrankheiten.** 40,0 Zinkvitriol, 4,0 Alumn., 100,0 Wasser.**Augenwasser, Dr. Gharpe's, von L. Roth (Berlin),** besteht aus 1,5 Zinkvitriol und 100,0 Fenchelwasser, schwach gefärbt mit Fenchelamentinktur. (3 Mark.) (Schwarzlose, Analyt.)**Augenwasser von Linschmeier.** Ist eine 0,2 procentige Zinknatriumsulfatlösung. (Anal. B. Fischer.)**Augenwasser von Dr. White von Th. Knecht in Oelze (Thüringen)** dargestellt. Zinksulfat, krystall. 1,75, Honig 2,0, Alkohol 2,56, freie Essigsäure, als aromatischer Essig vorhanden, 0,204, Wasser 100,0. (Anal. Dr. H. Weller.)**Augenwasser, Strömeyer's.** 1 Th. Zinkvitriol in 500 Th. Wasser gelöst. Mit oder ohne Patchouli-Parfüm. (50 g 1 Mark.) (Hahn, Analyt.)

Girondin von Jos. MAYER in New-York, ein Desinfektionsmittel. Eine hellbraune Flüssigkeit von 1,35 spec. Gew. mit 29,7 Proc. festen Bestandtheilen, worunter 25 Proc. Zinkvitriol und 1,4 Proc. Kupfervitriol. (EDEMANN, Analyt.)

Injection von Dr. R. RICHARD. Zinci sulfurici 0,25, Aq. destillat. 240,0, Tinct. Opii croc. 0,5. (2,5 Mark.) (HACKB, Analyt.)

Injection refractilissante von CHABIZ. Krystall. Zinksulfat, Bleiacetat je 1,0, destillirtes Wasser 200,0.

Mucelline ist eine in der Wollenmanufaktur gebrauchte Mischung aus 10,0 g Zinksulfat, 9 kg Oxalsäure, 9 kg Kaliseife, 5 kg Glycerin und 25 Liter Wasser. Hier ist das Zinkseifat nur Konservationsmittel.

Konservierungsmittel für Leichname. Poudre pour la conservation des cadavres (Gall.). Rp. Acid. carbonici, Spiritus, Olei Thymi aa 200,0, Zinci sulfurici crudi 2000,0, Serruginis Ligni (Sägespähne) 10000,0.

Korrestol. Solutio Korrestoli. Ist eine wässerige Lösung von*formamidsulfonsaurem Zink, jodphenolsulfonsaurem Zink, Jodverbindungen ungesättigter Kohlenwasserstoffe sowie ungesättigter gasförmiger Kohlenwasserstoffe (?). Wird als Antigonorrhoeicum angewendet.

Zincum sulfurosum.

† **Zincum sulfurosum.** Zinksulfat. Schwefeligsaurer Zink. Sulfate de zinc. Zinci Sulfis $\text{ZnSO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 181.

Darstellung. Man löst einerseits 287 g kryst. Zinksulfat, anderseits 252 Th. Natriumsulfat ($\text{Na}_2\text{SO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$) in Wasser zu je 1 Liter und mischt beide Lösungen in der Kälte. Nach Verlauf von 20–30 Minuten fällt ein Niederschlag von Zinksulfat aus. Man sammelt denselben, saugt die Mutterlauge ab, wäscht mit kleinen Mengen kaltem Wasser nach, bis im Filtrat Schwefelsäure nicht mehr nachweisbar ist, und trocknet bei niedriger Temperatur. — Bei der Darstellung ist jede Erwärmung zu vermeiden, da sonst basische Zinksulfate von wechselnder Zusammensetzung gebildet werden.

Eigenschaften. Weisses, krystallinisches Pulver, welches erst in etwa 600 Th. Wasser löslich ist. Beim Kochen mit Wasser wird schwellige Säure verflüchtigt unter Bildung des basischen Salzes $2[\text{ZnSO}_3] \cdot 3\text{Zn}(\text{OH})_2$. Zerlegt wird es ferner durch Mineralsäuren unter Entweichen von Schwefeldioxyd und Bildung der Salze der verwendeten Säuren. Durch Alkalien wird es zerlegt unter Bildung von Alkalisulfiten.

Prüfung. 1) Die mit Hilfe von Salzsäure oder Salpetersäure bereitete Lösung (1:20) werde durch Baryumchlorid nur mässig getrübt (Zinksulfat). Von Sulfat völlig freie Präparate lassen sich nur schwierig darstellen, da das neutrale Zinksulfat durch fortgesetztes Auswaschen in basische Salze übergeht (vergl. Seubert, Arch. Pharm. 1891, 317 f.). — 2) Zur Bestimmung des Gehaltes an Schwefeldioxyd vertheilt man 0,5 g des Zinksulfites in 200–250 ccm Wasser, setzt zunächst etwas Jodlösung, sodann einige ccm verdünnter Salzsäure hinzu und titirt mit Jodlösung aus. 1 ccm der $\frac{1}{10}$ -Normaljodlösung zeigt 0,0032 g SO_2 an. — Zur Feststellung des Gehaltes an Zinkoxyd löst man etwa 0,4 g des Zinksulfites in einer Porcellanschale in salzsäurehaltigem Wasser auf, fällt in der Hitze mit Natriumcarbonat und wägt das ausgewaschene Zinkcarbonat nach dem Glühen als Zinkoxyd ZnO . Vergl. S. 1152.

Aufbewahrung. Vorsichtig. **Anwendung.** Zinksulfat findet Verwendung zum Imprägniren von Güssen und Verbandstoffen. Es gilt als ein relativ ungiftiges Antisepticum.

Zincum tannicum.

Zincum tannicum. Sal Barnit. Zinktannat. Gerbsaures Zink. Tanninsalz. Sel de Barnit. Zusammensetzung wechselnd.

Darstellung. 10 Th. reines Zinkoxyd werden mit 15 Th. destill. Wasser angerieben und dann mit einer filtrirten Lösung von 50 Th. Tannin in 100 Th. 45proc. Weingeist durchmischt. Nach Verlauf einer Stunde wird die Mischung in ein Filter gegeben mit etwas destill. Wasser ausgewaschen und dann an einem lauwarmen Orte angetrocknet. (Hager.)

Eigenschaften. Zinktannat ist ein gelbliches, geruchloses, kaum styptisch schmeckendes, in Wasser und Weingeist völlig unlösliches, in verdünnter Essigsäure klar lösliches Pulver. Letztere Lösung ist gelb. Ammoniakflüssigkeit löst es unvollständig.

Aufbewahrung. In geschlossenem Glasgefäß.

Anwendung. Zinktannat wurde für den innerlichen und äußerlichen Gebrauch als mildes Adstringens und unter dem Namen Sel de Barnit als Specificum gegen Gonorrhoe empfohlen. Im letzteren Falle ist es ziemlich wirkungslos. Man giebt es innerlich zu 0,1—0,2—0,3 mehrmals täglich. Äußerlich versuchte man es gewöhnlich in viel zu geringer Menge, um einen Heilerfolg damit zu erreichen.

Collyrium cum Maseo tannico Hoxnerwys.

Rp. Zinci tannat	0,1
Mucilago Gummi Arabici	15,0
Aquae destillatae	185,0

Augenwasser (ungeschützt bei chronischem Katarth der Conjunctiva mit Eiterabsonderung. Hasi. 0,1 Zinktannat sollte 1,0 gesetzt werden).

Glycerolum Zinci tannici.

Rp. Zinci tannat	10,0
Unguenti Glycerini	90,0
Tincturae Benzoe	2,0.

Selbe (auf wunde Hautstellen, Schindeln, bei Dermatitis).

Zincum valerianicum.

Zincum valerianicum (Ergänz. Helv.). Valerianate de zinc (Gall.). Zink Valerianas (Brit. U-St.). Zinkvalerianat. Baldriansaures Zink. $\text{Zn}(\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_2)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$. Mol. Gew. = 303. In Frankreich ist ein Salz $(\text{C}_8\text{H}_7\text{O}_2)_2 + 12\text{H}_2\text{O}$ officinell.

Darstellung. Man reibt 8 Th. reines Zinkoxyd mit Alkohol zu einem gleichmässigen Brei an, fügt zu demselben 24 Th. der officinellen Baldriansäure (Gerat.) und läßt die Mischung unter häufigem Umrühren einige Zeit in mässiger Wärme stehen. Wenn die Masse krystallinisch geworden ist, so löst man sie bei einer 60—70° C. nicht übersteigenden Wärme in einer Mischung aus 2 Vol. Alkohol von 90 Procent und 1 Vol. Wasser, filtrirt noch warm und läßt erkalten. Die in der Kälte ausgeschiedenen Krystalle werden zwischen Fliesspapier bei gewöhnlicher Temperatur getrocknet, die Mutterlauge liefert beim vorsichtigen Eindampfen neue Mengen von Krystallen.

Das von der Gall. aufgenommene Salz (s. oben) entsteht, wenn man frisch gefälltes Zinkhydroxyd oder Zinkcarbonat noch feucht mit der erforderlichen Menge Baldriansäure übergießt und sich selbst überläßt.

Eigenschaften. Weisse, schuppenförmige, perlmutterglänzende, schwach nach Baldriansäure riechende Krystalle von stäblichem, etwas zusammenziehendem Geschmack. Sie lösen sich etwa in 90 Th. Wasser oder 40 Th. Weingeist (von 90 Proc.) zu sauer reagirenden Flüssigkeiten, in Aether sind sie unlöslich. Die kalt gewässigte Lösung trübt sich beim Erhitzen auf 70—80° C. unter Ausscheidung eines basischen Zinkvalerianates, beim Erkalten geht dieses aber wieder in Lösung. Beim Kochen scheidet die wässrige Lösung ein unlösliches basisches Salz aus; dieses letztere entsteht auch durch freiwilliges Abdampfen von Valeriansäure beim Liegen des Zinkvalerianats an der Luft. — Ueber Schwefelsäure wird das Zinkvalerianat wasserfrei. — Das mit Salzsäure befeuchtete Salz scheidet ölige Tropfen aus, welche intensiv nach Baldriansäure riechen.

Prüfung. 1) Die kalt gesättigte, wässrige Lösung werde durch Kupferacetatlösung nicht getrübt. (Eine bläuliche Fällung würde bei Gegenwart von Zinkbutyrat auftreten.) — 2) Versetzt man eine verdünnte Ferrichloridlösung mit so viel einer Zinkvalerianatlösung, bis keine Fällung mehr entsteht, so muss die über dem rothbraunen Niederschlage stehende Flüssigkeit farblos sein. Wäre sie rothgefärbt, so würde dies auf Gegenwart von Zinkacetat hinweisen. — 3) Die ammoniakalische Lösung (1 = 100) werde weder durch Calciumchloridlösung (Oxalsäure, Weinsäure) noch durch Natriumphosphatlösung (Magnesiumsalz) getrübt. — Giebt man zu 10 cem der ammoniakalischen Lösung 2–3 Tropfen Schwefelwasserstoffwasser, so soll eine rein weisse Fällung entstehen. Dunkle Färbung würde fremde Metalle (Blei, Kupfer) anzeigen. — 4) Fällt man aus der ammoniakalischen Lösung das Zink durch Einleiten von Schwefelwasserstoff vollständig aus, soll das Filtrat beim Eindampfen und Glühen einen feuerbeständigen Rückstand nicht hinterlassen (alkalische Erden, Alkalien). — 5) Das Salz gebe, über Schwefelsäure getrocknet, einen Gewichtsverlust von etwa 11,9 Proc. — 6) Trocknet man es im Porcellantiegel mit Salpetersäure ein und glüht hierauf, so sollen annähernd 36,8 Proc. Zinkoxyd hinterlassen (das wasserfreie Salz hinterlässt etwa 30,3 Proc. Zinkoxyd).

Aufbewahrung. Vorsichtig, in gut verschlossenen Glasgefässen, thunlichst entfernt von anderen Arzneimitteln.

Anwendung. Das Zinkvalerianat soll die Wirkungen des Zinkoxyds und der Valeriansäure in sich vereinigen. Man giebt es bei verschiedenen Nervenleiden, besonders bei Neuralgien, Migräne, Epilepsien zu 0,03–0,1 g mehrmals täglich in Pulvern oder in Pillen.

Höchstgaben: pro dosi: 0,1 g (Ergänzb. Helv.), pro die: 0,3 (Ergänzb.), 0,5 g (Helv.).

Mixtura antineuralgica DEWAY.
Rp. Zinci valerianici 0,1
Aque destillate 130,0
Simpli Sacchari 30,0
Zufuhrmittel einem Kestlöffel.

Elixir Zinci Valerianatis (Nat. form.).
Rp. Zinci valerianici 17,5 g
Ammonii citrici 65,0 „
Aque destillate 35,0
Spiritus 135 cem
Benzaldehyd 0,1 „
Tinctura Persicis compes. 15,0
Elixir aromatis q. s. ad 1 L.

Pillulae anticephalalgice HARTMAN.
Rp. Zinci valerianici 1,0
Extracti Belladonnae 0,35
Extracti Gentianae q. s.
Piant pillulae No. 20. Drinist täglich eine Pille.

Pillulae antineuralgice DEWAY.
Rp. Zinci valerianici 1,0
Extracti Belladonnae 0,1
Extracti Clonae
Extracti Gentianae ad 1,0

Piant pillulae No. 20. Obdurendae argente foliatae.
Morgens und abends je 2 Pillen.

Pillulae antineuralgice THOMAS.
Rp. Zinci valerianici 0,5
Extracti Hyocyami 0,25
Extracti Opil 0,15
Conserva Rosae q. s.

Piant pillulae No. 10. Täglich zweimal, innerlich
2–4 Stunden, je 2 Pillen zu nehmen. Gegen
Facialneuralgien.

Zingiber.

Gattung der Zingiberaceae — Zingiberaceae.

Zingiber officinale Roscoe. Heimath nicht bekannt, aber wohl sicher Süd-Asien, vielfach in den Tropen kultivirt. Verwendung findet das Rhizom:

Rhizoma Zingiberis (Germ. Helv.). **Radix Zingiberis** (Austr.). **Zingiber** (Brit. U-St.). — Ingwer. Ingwerwurzel. — **Gingembre gris** (Gall.). **Racine de gingembre.** **Anomo des Indes.** — Ginger.

Beschreibung. Das Rhizom ist ein sichelförmig entwickeltes Sympodium, bei dem die das Rhizom weiter führenden Zweige fast ausnahmslos auf der Unterseite entstehen und zwar fast immer nur einer. Auf der Oberseite entstehende Zweige fehlen vollständig oder bleiben in der Entwicklung zurück. Ausserdem lässt die Oberseite die Narben der

abgefallenen oder abgeschnittenen Stengel erkennen. Das Rhizom ist von den Seiten zusammengedrückt. Die Handelsware besteht aus bis 10 cm langen Stücken, die aus einer



Fig. 211. Stärke aus *Zingiber*.
+ Körner von der Seite.
100 mal vergrößert.

Anzahl durch Abschnürungen von einander getrennter Glieder bestehen, die die genannten Narben der Oberseite und die Zweige der Unterseite deutlich erkennen lassen. Aussen ist es grau, runzelig, innen weiss oder gelblich. Bruch uneben, aus denselben ragen die Gefässbündel als schie Fasern hervor. Der Querschnitt zeigt eine 1 mm breite, braune Rinde, die durch die Endodermis vom Kern getrennt ist. Geruch angenehm aromatisch, Geschmack brennend gewürzhalt. — Aussen ist das Rhizom mit Kork bedeckt, der aus einer äusseren, lockeren und einer inneren, dichteren Lage besteht. Ausserhalb des Korkes ist häufig noch die Epidermis vorhanden. Im Parenchym reichlich Stärke, deren Körnchen bis 25 μ lang sind und den Zingiberaceentypus zeigen wie Zedoaria (Fig. 211). Zahlreiche Zellen sind zu Sekretzellen mit

verholzten Wänden umgewandelt. In der Nähe der Gefässbündel sind ganz oder theilweise mit Fasern umscheidet, die meist durch einige Querwände in zwei bis drei Fächer getheilt sind.

Bestandtheile des bengalischen Ingwer nach Könie: Wasser 10,92 Proc., stickstoffhaltige Substanz 8,34 Proc., ätherisches Oel 2,24 Proc., Fett 3,53 Proc., Stärke 45,70 Proc., stickstofffreie Extraktstoffe 13,65 Proc., Rohfaser 8,88 Proc., Asche 3,74 Proc.

Man hat in der Droge ein farbloses, krystallinisches Fett, ein rothes Weichharz, zwei Harzsauren und Gingerol ($C_{15}H_{26}O$) x zu 0,6—1,82 Proc. aufgefunden. Letzteres bedingt den scharfen Geschmack der Droge, das ätherische Oel den Geruch.

Oleum Zingiberis. Ingweröl. Bei der Destillation der trocknen Droge werden 2—8 Proc. ätherisches Oel erhalten. Es ist grüngelb, ziemlich dickflüssig, hat das spezifische Gewicht 0,875—0,885 und dreht den polarisirten Lichtstrahl 25—45° nach links. Es besitzt den Geruch des Ingwers, jedoch nicht seinen scharfen Geschmack. Bestandtheile des Ingweröls sind Rechts-Camphen, Phallandren und ein noch nicht näher untersuchtes Sesquiterpen.

Handelssorten. Der Ingwer kommt in zahlreichen Sorten, die sich durch Grösse der Stücke und besonders durch theilweise oder völlige Entfernung des Korkes charakterisiren, in den Handel. Die wichtigsten Sorten sind die folgenden:

1) Bengalischer Ingwer, beste Sorte. Nur auf den Seiten geschält. Stücke bis 5 cm lang. Bestandtheile vergl. oben.

2) Cochinchina-Ingwer, ganz geschält, oft gekalkt, daher völlig weiss, meist kleinere, bis 5 cm lange Stücke, doch kommen auch Sorten vor, die aus ausserordentlich grossen Stücken mit reichlicher Zweigbildung bestehen. Vom Kalk durch Abkochen befreit ist er gelblich oder fleischröthlich. Ätherisches Oel 1,85 Proc., Fett 1,2 Proc., Harz 1,82 Proc., Gingerol 0,6 Proc., Feuchtigkeit 13,58 Proc., Asche 4,5 Proc. Dahin auch der Malabar-Ingwer.

3) Jamaika-Ingwer. Stücke bis 12 cm lang, ganz geschält, oft gekalkt oder gebleicht. Im Bruch stark faserig. Ätherisches Oel 0,64 Proc., Fett 0,93 Proc., Harz 1,76 Proc., Gingerol 0,84 Proc., Feuchtigkeit 13,86 Proc., Asche 4,55 Proc.

4) Afrikanischer Ingwer (Sierra Leone). Halb geschält wie 1. Ätherisches Oel 1,615 Proc., Fett 1,325 Proc., Harz 3,775 Proc., Gingerol 1,45 Proc., Feuchtigkeit 14,515 Proc., Asche 4,27 Proc. Das Kalken geschieht mit Kalkmilch, das Bleichen mit Kalium- oder Natriumauflösung. In solchen Sorten kann der Aschegehalt auf 9,19 Proc. steigen.

Verfälschungen. Als solche kommt extrahirter und dann von neuem gekalkter oder gebleichter Ingwer in Betracht. In normalem Ingwer beträgt die Menge des Wasser-

extrahiert 11,6 Proc., in extrahiertem 7—8 Proc. Ist der Ingwer in der Hitze extrahiert, so ist die Stärke verkleistert.

In Ostasien verwendet man wie Ingwer die viel grösseren Rhizome von *Zingiber Cassiniana* Roscoe, *Z. Zermubet* Roscoe und *Z. Mifja* Roscoe, die auch zuweilen nach Europa kommen. Sie unterscheiden sich durch den Geruch ohne weiteres, der der letzteren Art, die in Japan verwendet wird, ist ähnlich wie der von Bergamottöl. Der in China in Zucker eingemachte Ingwer soll zuweilen von *Alpinia Galanga* stammen (Band I, S. 1188). Ebenso soll zuweilen das Rhizom von *Alpinia Allugha* oder einer nächstehenden Art als Ingwer vorkommen.

Pulver. Das Pulver ist, je nachdem es von einer mehr oder weniger geschälten Sorte hergestellt ist, von weissler, gelblicher oder hellgrauer Farbe. Im Pulver aus geschälter Waare fehlen die Korkzellen; sonst fällt hauptsächlich das Stärkemehl ins Auge; nach seiner Entfernung (Bd. I, S. 290) erkennt man auch die Fasern, die 15—45 μ breit sind, die Gefässe, die bis 65 μ (sollen bis 105 μ) messen, und die Sekretzellen.

Das Pulver wird mit fremdem Stärkemehl, Oelkuchen, Mandelkies, Eichen, Brod., Capsicum verfälscht, welche Verfälschungen sich leicht durch das Mikroskop nachweisen lassen.

Aufbewahrung. Anwendung. Ingwer wird ganz, in Speciesform (für Theemischungen ist das gleichmässig geschnittene Rhiz. Zingib. \square conc. zu empfehlen) und als feines Pulver in dicht geschlossenen Blech- oder Glasgefässen aufbewahrt. Man gebraucht ihn in verschiedenen Formen als magenstärkendes, die Verdauung beförderndes Gewürz zu 0,5—1,0; als geschmackverbessernden Zusatz zu Eisenmitteln u. dergl.; als Kaumittel oder in Pastillen bei übertriebenem Athem; Aussorlich zu Mund- und Gurgelwässern und Zahntinkturen.

Confectio Zingiberis. Ingwerkonfekt. In Ostindien aus frischer Wurzel hergestellt und in Originalbüchsen in den Handel gebracht, dient als Anregungsmittel bei Magenverstimmung.

Extractum Zingiberis. Grob gepulverten Ingwer zieht man mit einer Mischung aus Weingeist und Aether Aa aus und verdunstet das Lösungsmittel.

Extractum Zingiberis fluidum (U-St.). Ingwer-Fluidextrakt. Fluid Extract of Ginger. Genau so wie *Extractum Sabinæ fluidum* U-St. (S. 764). Man gebraucht 4—5000,0 Lösungsmittel.

Oleoresina Zingiberis (U-St.). Oleoresin of Ginger. Gepulverten Ingwer (Nr. 60) erschöpft man im Perkolator mittels Aether, destilliert diesen grösstentheils ab und lässt den Rest freiwillig verdunsten.

Sirupus Zingiberis. Ingwersirup. Syrup of Ginger. Ergänzh.: 1 Th. fein geschnittene Ingwer befeuchtet man mit 1 Th. Weingeist, lässt mit 9 Th. Wasser 2 Tage stehen, presst ab und bereitet aus 8 Th. Filtrat und 12 Th. Zucker 20 Th. Sirup. — Brit.: Man stellt aus 12,5 g fein gepulvertem Ingwer durch Perkolieren mit Weingeist 25 ccm starke Tinktur her und mischt mit 475 ccm Sirup. — U-St.: 30 ccm Ingwer-Fluidextrakt dampft man mit 15 g präcipitirtem Calciumphosphat ein, verreibt den Rückstand mit 450 ccm Wasser, filtrirt, löst ohne Wärme 850 g Zucker und bringt durch Nachwaschen des Filters mit Wasser auf 1000 ccm. Auch durch Perkolieren — s. unter *Sirupus Sacchari*. — Drosdn. Vorschr.: Durch Perkolieren mit verdünntem Weingeist stellt man 4 Th. starke Ingwertinktur (1:2) her und mischt mit 96 Th. weissem Sirup. — Ex tempor.: 10 Th. Ingwertinktur, 90 Th. Zuckersirup. Ein früher Sirup wird durch Zusatz von Pullum und Filtriren geklärt.

Tinctura Zingiberis. Ingwertinktur. Tincture ou Alcoolé de gingembre. Tincture of Ginger. Germ.: Aus 1 Th. mittelfein verschlittenem Ingwer und 5 Th. verdünntem Weingeist (60 proc.). — Gall.: Aus grobem Pulver und 80 proc. Weingeist ebenso. — Holv.: Aus 20 Th. Ingwer (V) und verdünntem Weingeist (62 proc.) im Verdrängungswege (zum Befeuchten 8 Th.) 100 Th. Tinktur. — Brit.: Aus 100 g Pulver Nr. 40 und 50 vol.-proc. Weingeist (zum Befeuchten 100 ccm) 1000 ccm Tinktur ebenso. — U-St.: Aus 200 g Pulver Nr. 40 und 91 proc. Weingeist (zum Befeuchten 50 ccm) 1000 ccm Tinktur ebenso. — Zu 20—30 Tropfen als Augenmittel.

Cerevisia Zingiberis.

Ingwerbier. Gingerbeer.	
Ex. Tincturae Zingiberis	80,0
Sirupus amygdali	80,0
Cerevisia optima	200,0

Confectio Zingiberis stoea.

Ex. Rhizomata Zingiberis pulv.	10,0
Sacchari albi pulv.	100,0
Tragacanthae pulv.	1,0
Glycerini	10,0

Man bringt mit Wasser zur Masse, formt und trocknet.

Guttas anticholericas BALT.
BALT'S Cholera drops.

- Rp. Tinctura Zingiberis
Tinctura Opi simplicis aa 5,0
Tinctura acetonica 10,0

Liquor Zingiberis (Nat. form.).

Reitikon or Reishia Essence of Ginger.

- Rp. 1. Extracti Zingiberis Boidl 55,0 cm
2. Lapidis Pumila pulv. 100 g
3. Aquae q. a. ad 1000 cm.

Man stellt 1 mit 3 einige Stunden unter blawelligem Schütteln bei Seite, fñgt nach und nach 3 hinzu, kocht 24 Stunden unter öftersm Schütteln steben, filtrirt und bringt durch Nachwaschen des Filters auf 1000 cm.

Pulvis aërophorus zingiberatus.

Ingwer-Krausepulver. Ingwerhier-pulver.

- Rp. Pulveris aërophori 100,0
Rhizomatis Zingiberis pulv. 2,5
(vel Olei Zingiberis gtt. II.

Pulvis stomachicus.

Magenpulver.

- Rp. Corticis Aurantii Fructus pulver.
Radice Gentiane pulver.
Tubera Aci "
Rhizomatis Calami " aa 10,0
Rhizomatis Zingiberis pulver.
Kali tartarici pulver. aa 10,0
Olei Carvi 1,0

Retulas Zingiberis E. DIERCKM.

Ingwer-Küchelnchen.

- Rp. Rotulatum Sacchari 100,0
Olei Zingiberis gtt. II
Aetheris 10,0

Wie Retulas Menthae plp. zu bereiten.

Ginger Ale ist eine Art Brauselimonade, die ihren Geschmack einem Zusatz von Ginger-Ale-Extrakt verdankt. Letzteres wird aus 150 Ingwer, 18 frischen Citronenschalen, 18 spanischem Pfeffer durch Ausziehen mit 400 verdünntem Weingeist bereitet.

Jamaica-Ginger-Essence, OLMY'S. 10 Ingwer, 5 frische Citronenschale, 100 verdünnter Weingeist.

Dr. LAUSCH'S Magenpulver aus der Löwenapotheke Berlin O. Rhizomatis Zingiberis 5,0, Bismuti subnitrici 20,0, Calcii carbonici, Natrii sulfurici, Carbonis Tillae, Gummi arabici aa 10,0, Magnesii carbonici 15,0, Natrii chlorati 8,0, Natrii bicarbonici 40,0, Castorei sibirici 3,2 (? Angabe des Herstellers).

Tinctura stomachica.

Form. mag. Berolin.

- Rp. Tinctura Chinae composita
Tinctura Rhei vinosa
Tinctura Zingiberis aa 10,0

Form. Coloniens.

- Rp. Tinctura amara
Tinctura Rhei vinosa
Tinctura Zingiberis aa 10,0

Tinctura Zingiberis fortior.

Strong Tincture of Ginger. Essence of Ginger. Ingweressenz. (Form. Balt.).

- Rp. 1. Rhizomatis Zingiberis grossi pulver. 100,0
2. Spiritus 100 cm
3. Spiritus q. a.

1 wird mit 2 befeuchtet in dem Fackelsack getrocknet, durch Nachwaschen von 3 neutralisirt man 200 cm Tinktur.

Trochiscus Zingiberis.

Pastilli Zingiberis. Ingwer-Pastillen.
Troches of Ginger.

United States.

- Rp. 1. Tinctura Zingiberis 20 cm
2. Fragments sublt. pulv. 4 g
3. Sacchari sublt. pulv. 130 "
4. Sympi Zingiberis q. a.

Man mischt 1 und 3, trocknet an der Luft, fñgt 2 und viel von 4 hinzu, dass man eine Masse erhält, woraus 100 Pastillen gefornit werden.

II.

- Rp. Rhizomatis Zingiberis pulv. 10,0
Sacchari pulv. 80,0
Mucilaginis Gummi arabici q. a.

Man formt 100 Pastillen.

Zizyphus.

Gattung der Rhamnaceae - Zizyphaceae.

I. Zizyphus vulgaris Lam. Vom östlichen Mittelmeergebiet bis nach Indien und Japan. Verwendung finden die getrockneten Steinf Früchte:

Jujubae. Baccae seu Fructus Jujubae. — Brustbeeren. Jujuben. — Jujube (Gall.).

Sie sind eiförmig oder länglich, bis 3 cm lang, an der Oberfläche grobrunzelig, glänzend braunroth mit schar Haut, weisslichem oder bräunlichem, wenig saftigem Fruchtfleisch von angenehmem, schleimig-starkem Geschmack und länglichem, nach oben scharf zugespitztem, aussen runzeligem, zweifächerigem, meist einsamigen Steinkern.

Sie kommen getrocknet aus der Provence und von den syrischen Inseln in den Handel.

Dienen wegen ihres Zucker- und Schleimgehaltes bei katarrhalischen Leiden, besonders in Form der

Pasta Jujubae. Massa de fructu Zizyphi.

Pâte de Jujube (Gall.).

Rp.	1. Jujubarum concisum.	500,0
	2. Aquae destillatae chalybeatis	3500,0
	3. Gummi Senegal. loti	3000,0
	4. Sacchari albi	2000,0
	5. Aquae Amandul. florum	200,0

Man verfährt genau so, wie bei Massa pectoral.
Gall. (Bd. I, S. 1278) angegeben. Auch kann man

(nach E. Thiermann) 1. zunächst 12 Stunden mit kaltem Wasser maceriren, dann mit 3 infundiren, die Auszüge nach Aufkochen von 3 und Zusatz von 10,0 trocknem Hilfsmehl, von 4 und 50,0 Filtrirpapiermasse unter Abschäumen aufkochen, durchseihen und weiter eindampfen, wie Bd. I, S. 1273 vorgeschrieben. Der Brosthebenaufsatz wird ohne zu pressen durchgeseiht. Man bewahrt die Pasta in dichtschliessenden Blech- oder Glasgefässen auf. Ausbeute etwa 4500,0.

II. Zizyphus Lotus (L.) Willd. Heimisch im südlichen Mittelmeergebiet. Die Früchte sind halb so gross wie die von I, rund und weniger süß. Sie liefern die kleinen oder italienischen Jujuben.

III. Zizyphus Jujuba Lam. Heimisch vom tropischen Afrika bis nach Australien, nördlich bis Afghanistan und China. Die angenehme süßlich schmeckenden Früchte werden wie die von I und II verwendet. Die bittere, adstringirende Rinde verwendet man wie Quassia, die Wurzelrinde als Purgans, die Blätter als Heilmittel gegen fieberhafte Krankheiten, in Milch gegen Gonorrhoe.

Register.

(Die Seitenzahlen einer Bandangabe beziehen sich auf Band 1.)

- [illegible]

- Acetohydroxyphenyl-lithyl-Urethan, acetyl-
 lites II. 1075.
 p-Acetohydroxyphenyl-harnstoff II. 768.
 p-Acetoxyphenyl-harnstoff-nitrosaurer
 Natrium II. 384.
 Actinurus Cynaphum L. 946.
 Acetyl-acetate 172.
 — Acether 168.
 — Acetylhyd II. 563.
 — Alkanol II. 911.
 — Benzoyl-Alkanol 879.
 — Bromid, salzen 189.
 — butyrat 170.
 — chinat 37.
 — chlorid 189.
 — formiat 178.
 — Kalium II. 507.
 — Morphium, salzsaures II. 409.
 — nitrit 189.
 — peroxyd 169.
 — phenacetin II. 579.
 — Sublimat II. 38.
 — Urethan II. 1073.
 — valerianat 183.
 Acetyl bromat 187.
 Acetylen-äthylendiamin II. 843.
 — Blau II. 616.
 — bromid 189.
 — chlorid 180.
 — diäthyläthylphosphat 366.
 — Glimm-Flüssigkeit II. 946.
 — Iota II. 441.
 Acetylenum bromatum 185.
 — chloratum 186.
 Acetylendichlorid 191.
 Acetyliden-äthyläther 2.
 — Mischäure 88.
 — Urethan II. 1074.
 Acetylennium bichloratum 191.
 — chloratum 191.
 Acetylo-Hydroxygummi bichloratum
 II. 38.
 Acetylenum bromatum 187.
 — chloratum 189.
 — jodatum 190.
 — nitrosum 180.
 — valerianatum 183.
 Acta-Amonia 355.
 — Beryll 458.
 — Colloidum II. 65.
 — Flüssigkeit 1000.
 — — für Eisen, Stahl II. 89. 162.
 — Kalk II. 169.
 — Kalksteine II. 171.
 — Kalk 589.
 — — als Färbungsanmittel 545.
 — Natrium II. 454.
 — — e Natrio II. 454.
 — rehen II. 456.
 — Natriumaluge II. 455.
 — Paste 208.
 — Dupuytren's 1094.
 — Salze, Cooper's 1093.
 — Stein II. 189.
 — Sulfat, Liebig's 1090.
 — Sublimat II. 39.
 African Pepper 609.
 Agave-Agar 192.
 — — Nichte-Gelbstöne 103.
 Agave 194.
 Agarie acid 190.
 — blanc 194.
 — de Chêne 1166.
 Agarum 194.
 Agarichinatur 1093.
 Agarichinum 1093.
 Agaricoid 195.
 Agaricus 194.
 Agaricus albus 194.
 — Chirzorgium 1186.
 — quercinus 1180.
 — quercus 1186.
 Agarichinatur 1093.
 Agathin II. 691.
 Agathis australis Solleb. 659.
 — Dammaria Sieb. 1011.
 — Isanichinella Solleb. 1011.
 Agathura 788.

- Agäus II. 274.
Agonidia II. 374.
Agonopneustes 550.
Agropyris, *Fragaria* II. 194.
Agresta II. 1149.
Agrostionia Eupatoriæ L. 195.
— citrata Ait. 195.
Agropyrum repens Beauv. 196.
Aigleto II. 999.
Aiguaritia II. 766.
Aime-Cure, von Ajer 789.
— Cure von Jayne 789.
— Mixture von Christie 730.
— Wied 1290.
Ahlborn II. 744.
Ahornzucker II. 774.
Alchemilla 357.
Algrenoline 395.
Alodia II. 557.
Alr 162.
Alrebu mugo II. 1100.
Alrol 499.
Alry, Dr.; Pillen II. 109.
Altken's Tonic 999.
— tonic pills (Nas. Form.) 706.
Ajatol 1259.
Ajacypolia 980.
Ajuga Chamaejasme L. II. 1031.
— fra II. 1031.
Akmalengummi 1067.
— schleim 1272.
Akmalumstern II. 636.
Akten, Solania Guttiparache 1277.
Alahaster 573.
— gips 575.
— imitation 1912.
Alalastine II. 494.
Alalin-Quecksilber II. 72.
— Quecksilberlösung 1 Proc. II. 72.
Alant II. 6.
— „Kampher II. 6.
— lakton II. 6.
— rinde II. 367.
— säureanhydrid II. 6.
— wein II. 6.
— wurzel II. 5.
— extrakt II. 6.
— lakton II. 6.
Alantal-Alkarien II. 6.
— Essenz II. 6.
— säure II. 6.
Alantelacton II. 6 u. 8.
Alapudin II. 374.
Alban 294.
— Bad 441.
— entwässert 295.
— erde 295.
— salz 295.
— gebrauchter 295.
— im Brode II. 553.
— konzentrierter 249.
— neutraler 235.
— reinlicher 235.
— Karacid 685.
— Molken 238 ff. 251.
— Pastillen 237.
— stoffe 235.
— wasser 1317.
Alban 1275.
Albedo Fructus Aurantii 952.
Albura; Pulveris anticholericæ 965.
Altheesprey, Empiastrium Cantharidinum 966.
— Plaster 990.
Althet, Cuckon 1235.
— Remedy 990 u. II. 551.
— Charles; Bol d'Académie 241.
Althia Deflora, tablettes pectorales 296.
Althia II. 678.
Althocarbolsäure II. 499.
— Färbung II. 499.
Althlich II. 320.
Albumen Ceti 715.
— jodatum II. 140.
— Ovi II. 545.
— Ovi leccum 197.

- Alburnus Wislizeni II. 919.
— koble 421.
Alburnine 187.
— Judea II. 140.
Albumen-Milch, Dr. Mith II. 254.
— Dr. Schenker II. 254.
— Waldvogel II. 254.
Albumen 260.
Alcohol absolutum II. 913.
— absolutus II. 913.
— amylicus 200.
— ligni 201.
— methylicus 201.
Alcoholis Ery-Wass II. 755.
Alcool II. 913.
— à 95 centésimaux II. 915.
— amylique 200.
— de menthe II. 379.
— — — de Myrtil II. 380.
— methylique 201.
Alcoolat aromatique ammoniacal 208.
— de cochlearia 208.
— — — composé 208.
— de Fioravanti (Gall.) 518.
— de Garus 225.
— de gentiane II. 121.
— de lavande II. 288.
— de mélisse composé II. 371.
— de Térébinthine composé 248.
— de thériac composé 207.
— vulnéraire II. 287.
Alcoolatum Cochleariae compositum 208.
— Melissae compositum II. 371.
— vulnerarium (Gall.) II. 287.
Alcoolatura Assafoetida 208.
— bulbi Colchici 734.
— Citri 201.
— Conii 247.
— Digitalis 1041.
— Droserae (Gall.) 1045.
— Eucalypti 1062.
— Heroni Colchici 204.
— Hyocyami (Gall.) II. 94.
— Pulsatillae II. 698.
— Spilanthes oleraceae II. 212.
— Stramonii 1015.
Alcoolature d'Andemone pulsatilla II. 698.
— de Bryonia 510.
— de bulbe de colchique 224.
— de citron 561.
— de creuson de Parm II. 212.
— de digitale (Gall.) 1021.
— de feuille de coquel II. 947.
— — — aromatique (Gall.) 1015.
— de fleur de colchique 224.
— de jusquiame (feuille) II. 94.
— l'orange 255.
— vulnéraire II. 288.
Alcoolé indoustanique 477.
— de Benjoin 477.
— de bala de Panama II. 719.
— de Bulbe 498.
— de Buchu 511.
— de camphre 545.
— de cantharide 597.
— de ciguë 545.
— de Cass 522.
— de colchique (semence) 225.
— de colombie 237.
— d'essence de citrou 622.
— — — composé 562.
— de gentiane II. 161.
— de lavande II. 288.
— de menthe II. 376.
— d'orange 555.
— de roseau II. 754.
l'extract d'opium II. 529.
du féve de Chabab II. 608.
du ginseng 1213.
— — — oleine 1216.
— de gingembre II. 1177.
— de girofle 668.
— d'haléoum blanc II. 1116.
— d'Iris II. 105.
— de jaborandi II. 402.
— de labas II. 100.

- Ammannia* suffocans Willd.
— sulfureum 822, 943.
— Samen 244.
— Samen-Injectionen 244.
- Ammunium* 244.
Ammonit II. 427.
Alua brada 235.
— calidus 235.
— de Potasse 234.
— desséchée 235.
— potassique 234.
- Aluma* 244.
Alume 407.
Alvares Dr., Cocapillen 576.
Alveola 1071.
- Algen; Aqua oxygenua* 78.
— Salze 80.
- Alinday* 1186.
- Analogen Jansenii* II. 27.
— Klemmeyer II. 26.
— Robertson II. 27.
— Townsend II. 27.
- Analgain* Anri 432.
— cretaceum II. 27.
— natron II. 434.
— Staud II. 439.
- Analgine* II. 26.
— zur Zahnfüllung II. 26.
- Analogien der Zinke* II. 531.
- Analsammlung des Glases* II. 27.
- Amandes ameres* 276.
— douce 276.
- Amnidium* 384. II. 334.
— Fagur II. 840.
- Amara dulcis* 1047.
- Amaranth* II. 615.
- Amarrilliflor* II. 629.
- Ambarum* 251.
- Amber* 251. II. 499.
— grise 251.
— gris 251.
— kroat II. 1021.
— weisser 712.
— wurzel 442.
- Amela alba* 712.
— ammoniacum 251.
— cinerea 251.
— citrina II. 499.
— Emmae 252.
— Fett 251.
— Flava II. 499.
— gelata 251.
— maritima 251.
— rosa 251.
- Amelita* 251.
- Amela gris* 251.
— Jacot II. 499.
- Amethystinum-Oel* I.
Amethystinum-Gil 445.
- Amброin* 960.
- Ambrulela du Mexique* 729.
- Ambruse* 726.
- Ambrusia* 360.
— kraut 726.
— Sirap II. 1108.
— vegetabilische, Ring II. 606.
- Amelsen* 1173.
- Amelsen-Ather* 179.
— allohyd 1168.
— Bad 441.
- Amnesia-Jelania; Dr. Livingston's 455.*
— gelat 1177.
— Of 1177.
— künstliches 1187.
— alure 47.
— Acetyläther 179.
— Gehirntabelle 46
— aphron 49.
— brauner 1177.
— dunkel 1177.
- Aments Lycop* II. 611.
— Uvae ursinae 1064.
- American Consumption Cure* 217.
— Coaling Cure 117.
— Helleboro II. 1114.
— Nickel II. 470.
— Pill II. 626.
— Wormwood 726.
- Amerikanisch-Indien-Trauerweide* 217.
Amerleber Tabak II. 476.
- Amentis* 236.
Amentis 236.
Ambil-nasipragbenchila II. 581.
— herpetoglyphicambolica 421.
— essigsaure II.
p-Ambil-o-m-oxylenochloromethyl-
— ester II. 542.
- Ambili* II. 602.
— -Entwickler II. 602.
- Ambion* 233.
Ambilia 1235.
- Ambrosianassa* 14.
Ambroform II. 19.
- Ammautilla* II. 1956.
- Ammonpulver* 1165. II. 254.
— Urse 1166.
- Amni official* 661.
- Ammon* 255.
— arsenet 256.
— nitromonoxide 270.
— koblenwasser 264.
— salpeter 270.
— Pulvis causticus 237.
- Ammonia* 255.
— water 256.
- Ammoniac* 252.
Ammoniacum 253. 255.
— amygdaloides 253.
— Mixture 255.
- Ammoniak* 255.
— Bestimmung 255.
— flüchtigkeit 255.
— ; Seer 255.
— Gehirntabelle 256.
— weinsteins II. 632.
- Ammoniaque* 255.
- Ammoniated Glycyrrhiza* 1220.
— Tincture of Gualae 1209.
— — of Opium (Heil) II. 630.
— — of Valerian II. 1109.
- Ammonit Benzoes* 252.
— Bromidium 253.
— Carbonas 254.
— chloratum 257.
— jodidum 270.
— Nitras 273.
— Phosphas 274.
- Ammonia v. Kalkstein — Heidelberg*
II. 441.
- Ammonit II. 424.*
- Ammonium* 255.
— acetat, Gehirntabelle 261.
— aceticum 261.
— arsenicum 262.
— Arsenchlorid 408.
— benzoe-Lösung 20 Proc. 262.
— benzoicum 262.
— bicarbonat-Brannewasser 265.
— bicarbonatum 266.
— bromatum 263.
— ex tempore 264.
— bromid 263.
— , Gehirntabelle 264.
— carbonicum 264.
— — neutrale 265.
— pyro-alosicum 267.
— chloratum 267.
— ferratum 1186.
— chlorid, Gehirntabelle 265.
— citralösung 20 Proc. 270.
— citricum 270.
— cuprico-sulfuricum 299.
— ossigenures 261.
— ferriarct 1149.
— Ferrosulfat 1140.
— fluoratum 44.
— Goldchlorid 429.
— hydratum solutum 255.
— hydrobromicum 262.
— hydrochloricum 267.
— hydrosulfuricum 64.
— hydrojodium 270.
— hydrosulfuratum 275.
— hydrothionicum 275.
— iodatum 270.
— jodid 270.
- Ammonit-Kieschen* 217.
— Lösung 251.
— neutral 256.
— polybromidierung mit Salpetersäure 273. II. 1136.
— molybdänicum 273.
— muraticum 267.
— — muratum 1136.
— Natrium phosphoricum 274.
— nitrat 273.
— nitricum 273.
— olent 61.
— oxalat 25.
— oxalicum 85.
— persulfat 123.
— peroxiduricum 128.
— plumbas 21.
— plicuricum 29.
— plumburicum 29.
— pikrat 29.
— phosphat 274.
— phosphoricum 274.
— polysulfuratum 276.
— Quecksilberchlorid II. 69.
— sulfuricum 103.
— sesquicarbonat 264.
— sesquicarbonicum 264.
— silberchlorid 271.
— selenidicum 113.
— succinalösung 115.
— sulfat 277.
— sulhydrat 276.
— sulphydricum 275.
— sulfid 276.
— sulfidichthylicum II. 119.
— sulfimolybdicat 227.
— sulfimolybdicum 207.
— Sulfida 275.
— sulfuratum 276.
— — neutrale 275.
— sulfurat 275.
— sulfuricum 277.
— tartaricum ferratum 1149.
— thiosulficum 14.
— urant II. 1070.
— uret 276.
— uricum 276.
— uricum 276.
— valerianicum 146.
— — solutum (Heil) 146.
— Wismuthnitrat 467.
— Zinnchlorid II. 644.
- Ammonio-Kali tarturicum* II. 229.
- Ammonial* 5.
- Ammonium* 255.
— Amme des Indes II. 1176.
- Ammonium angustifolium Sonnens 629.*
— Lakor 629.
— Molekula Racce 629.
- Amorce* II. 508.
- Amor;* Psaltri Guajacoli compositi 1356.
- Ampeloplois; Laffon* II. 62.
- Ampeloplois quinquetolia Michx.* II. 742.
- Amphora Amre; Likör* 882.
- Ampluda* II. 1147.
- Amposia* II. 129.
- Amst-Gummi* 1265.
- Amstelbeeren* II. 725.
- Amthorches Mittel* 479.
- Amygdalus amara* 273.
— decorticata 273.
— dulces 276.
— virides II. 618.
- Amygdalina* 267.
- Amygdalin* 267.
— amorphum 262.
- Amygdalis communis* I. 279.
- Amygdaly-p-Phenetidid* II. 523.
- Amygdaphenit* II. 629.
- Ampt-acetat* 284.
— — Lampe 285.
— Aether acetatus 287.
— — stercoris 283.
— alcohol 280.
— —, testitur 292.
- Ampt-Essigsäure* 280.

- [illegible]

Aqua identica effluens *Burser* II. 463.
 — — — *Miller Javoraki* II. 463.
 — — — *aluminosa* 560.
 — — — *composita* 566.
 — — — *Gallica* II. 33.
 — — — *umara*, *Meyer* II. 335.
 — — — *stans* II. 658.
 — — — *Ammoniac* 565.
 — — — *Ammoniac bicarbonat* 563.
 — — — *Amigdalarum prunorum* 560.
 — — — *amararum Oliva* 562.
 — — — *Asch.* 564.
 — — — *argelia* II. 571.
 — — — *Ascholdia* 567.
 — — — *Ambi* 510.
 — — — *amblyon Pragensis* 559.
 — — — *Vicia* II. 523.
 — — — *amblyonica Basse-Jones* II. 184.
 — — — *Goudria* II. 574.
 — — — *antephellidica* 88, II. 35, 1110.
 — — — *Anchos* II. 761.
 — — — *anthracinica Sleinisling* II. 33.
 — — — *antimaculatica Kersch* 591.
 — — — *antipylomatia* II. 184.
 — — — *antipyratica* II. 1172.
 — — — *Ranque* 1021.
 — — — *antileucotica Sydenham* 583.
 — — — *epiplectica* II. 527.
 — — — *Aromatica* 590.
 — — — *aromatica* II. 787.
 — — — *phosphila* II. 102.
 — — — *spirituosa* II. 207.
 — — — *Asae foetida* 414.
 — — — *composita* 414.
 — — — *Athanasia* II. 718.
 — — — *Aurantii Corioli* 558.
 — — — *florina* 550.
 — — — *nura divina Fernel* II. 35.
 — — — *acolia oxygonata* II. 457.
 — — — *India Warlemout* 562.
 — — — *halasani Copalva* 444.
 — — — *balanica Jackson* 1963.
 — — — *Baryta* 459.
 — — — *Basiana* II. 1171.
 — — — *Baynari* 984.
 — — — *benedicta* II. 569.
 — — — *composita* 1263.
 — — — *Boland* II. 957.
 — — — *Bredifolii* II. 751.
 — — — *bromata medicinalis* 507.
 — — — *bromofornata* 510.
 — — — *Bryonia composita* 510.
 — — — *spirituosa* 510.
 — — — *Calami* 537.
 — — — *Calcarina* 541.
 — — — *bicarbonat* 553.
 — — — *composita* 1263.
 — — — *sulfurato-silicatus Hufeland* 573.
 — — — *Calci* 541.
 — — — *saccharata* 514.
 — — — *camphorata* 551.
 — — — *sethera* 534.
 — — — *emphatica* II. 52.
 — — — *carbolicata* 57.
 — — — *Cartheci sulfurati* 534.
 — — — *carbacea bromata (Munch. Vor.)* II. 178.
 — — — *Schirupa* 765.
 — — — *Carmelliana epocata* II. 571.
 — — — *Carmelliarum* 540, II. 571.
 — — — *carminativa* 550.
 — — — *Munch. Apoth. Var., Sed. Erg. Taxe* 621.
 — — — *(Dresd. Vorchr.)* II. 578.
 — — — *regia (Dresd. V.)* II. 578.
 — — — *Charu (Brit.)* 661.
 — — — *Canarillan* 570.
 — — — *Caryophyllorum* 667.
 — — — *Castorei* 678.
 — — — *cephalica* II. 287.
 — — — *Caroli quini* 546.
 — — — *Carnosum* 592, 606.
 — — — *Chamomilla* 716.
 — — — *concentrata* 716.
 — — — *decomplex* 716.
 — — — *chlorata* 512.

Aqua Chloroformi 866.
 — — — *Chinamoni* 843.
 — — — *simplex* 843.
 — — — *spirituosa* 843.
 — — — *Cliri* 661.
 — — — *Cocae* 865.
 — — — *Cochleariae* 864.
 — — — *coelestis* 929.
 — — — *coerulea* 929.
 — — — *Colonicensis* 862.
 — — — *contra chalos* 934.
 — — — *perniciousa Hamb.* V, II. 1175.
 — — — *Hebra* 79.
 — — — *Rust* 79.
 — — — *Coriandri* 961.
 — — — *cosmetica alba* II. 1166.
 — — — *Green* 79.
 — — — *Quercina* II. 55.
 — — — *Kalina* II. 184.
 — — — *Kunsmarfeldi* II. 1003.
 — — — *orientalis* 385.
 — — — *principalis* II. 184.
 — — — *Luce* 359.
 — — — *Sturtin* 569.
 — — — *Walther* 562.
 — — — *zincica* II. 1154.
 — — — *crinalia Vernacka* II. 718.
 — — — *crystallica* II. 521.
 — — — *Cuculi* 960.
 — — — *dentifricia*, *Reumet* II. 718.
 — — — *Boas* 867.
 — — — *Bototti (Ergunb.)* 607.
 — — — *Guenther* 814.
 — — — *Dr. Hoffmann* II. 419.
 — — — *Kahane* II. 722.
 — — — *Meyer* II. 718.
 — — — *Rutherford* II. 713.
 — — — *adstringens* II. 722.
 — — — *americana* II. 325.
 — — — *antiseptica* 1065. — II. 1049.
 — — — *carbolicata* 88.
 — — — *Chinoidi Schell* 788.
 — — — *cum Coca* 870.
 — — — *cum Eucalypto* 1062.
 — — — *cum Saleto* II. 795.
 — — — *cum Thymolo* II. 1049.
 — — — *rubra, O'Meara* II. 704.
 — — — *viridis O'Meara* II. 705.
 — — — *destillata* 527.
 — — — *digestiva Papi* 514.
 — — — *Dippelli* II. 568.
 — — — *divina* 561.
 — — — *externa* 562.
 — — — *emetica* II. 567.
 — — — *emphysematica Dippel* II. 568.
 — — — *Eucalypti* 1962.
 — — — *Ferri bromata nervina Bauer & Baum* 1002.
 — — — *Ferri nervina; Wolf & Calmberg* 1109, 1190.
 — — — *Florida* II. 155.
 — — — *fluoriformis* 1183.
 — — — *Fossiluli* 1185.
 — — — *foetida antihysterica* 414.
 — — — *fontana* 324.
 — — — *fortis* 75.
 — — — *glacialis* 572.
 — — — *antiseptica* II. 567.
 — — — *Jackson* 1962.
 — — — *regia* 869.
 — — — *Schleicher* 589.
 — — — *Glandium Quercus Rademacheri* II. 716.
 — — — *Goudardi (Aust.)* II. 667.
 — — — *haemostatica Anglia* II. 1025.
 — — — *Brocheri* II. 633.
 — — — *Monsel* 137.
 — — — *Nepolitana* 137.
 — — — *Hannamelidica spirituosa* II. 4.
 — — — *Hungarica* II. 755.
 — — — *Hydrargyri subromati Wernack* II. 52.
 — — — *Hydrogenii Dioxid* (U. St.) II. 87.
 — — — *hydrochlorata* 119.
 — — — *hydrothionica* 119.
 — — — *Hysopi* II. 89.
 — — — *Javalle* 821.
 — — — *jodata carbonica* II. 301.

Aqua Jussiepi II. 169.
 — — — *Kali tartarici Richter* II. 324.
 — — — *Kalina carbonica* II. 183.
 — — — *Kalina Hahnemanniana* II. 183.
 — — — *Kallidura* II. 36.
 — — — *Kinosoti* II. 287.
 — — — *Kresolica (Germ.)* II. 842.
 — — — *Kresolica (Aust.)* II. 245.
 — — — *Lactone (Gall.)* II. 272.
 — — — *Lanrocenai* II. 281.
 — — — *duplex* II. 381.
 — — — *triplex* II. 381.
 — — — *Lamudolice* II. 287.
 — — — *Inaxilia Corriant* II. 224.
 — — — *carbonica* II. 459.
 — — — *lesiosa externa* 491.
 — — — *Litho carbonica* II. 301.
 — — — *Lucian* 269.
 — — — *Magnesia* II. 394.
 — — — *Magnesi carbonica* II. 394.
 — — — *Martini* II. 437.
 — — — *Martini effluens* 359.
 — — — *Matico* II. 961.
 — — — *Mellodi* II. 369.
 — — — *Mellone* II. 971.
 — — — *concentrata* II. 571.
 — — — *Mellin* II. 387.
 — — — *Menthae* II. 375.
 — — — *eripae* II. 377.
 — — — *poliana* II. 379.
 — — — *pipitae* II. 375.
 — — — *concentrata* II. 375.
 — — — *decomplex* II. 375.
 — — — *spirituosa* II. 375.
 — — — *vicina* II. 375.
 — — — *vicidia* II. 379.
 — — — *essentials Fallopi* II. 89.
 — — — *nigra* II. 43.
 — — — *Phak* II. 43.
 — — — *simplex* II. 47.
 — — — *quinarum* II. 711.
 — — — *Naphae* 560.
 — — — *Nasturtii* II. 433.
 — — — *natura-effluens* 359.
 — — — *Neroli* 850.
 — — — *Nicotiana Rademacheri* II. 479.
 — — — *nigra (Ergunb. Hamb. V.)* II. 43.
 — — — *Nocum vomicularum Rademacheri* II. 984.
 — — — *ophthalmica* II. 1171.
 — — — *alba* II. 1171.
 — — — *Alibor* 999.
 — — — *aluminata* 559.
 — — — *Schul* II. 1171.
 — — — *Resolutorum* 1184.
 — — — *Rennae v. Pelach* II. 253.
 — — — *Raglesi* II. 1171.
 — — — *caritae Berolinensis* II. 1183.
 — — — *Conrad* II. 25.
 — — — *apocum* II. 1173.
 — — — *Helvetica* 509.
 — — — *neostatorum Eulenberg* II. 95.
 — — — *Nonnelster* II. 1171.
 — — — *nigra, Grasse* II. 43.
 — — — *Ochelic* 599.
 — — — *opata, Berenda* II. 829.
 — — — *Parianum* II. 1171.
 — — — *Pragensis* II. 1171.
 — — — *Romachanum* 1165.
 — — — *Rosignol* II. 178.
 — — — *saturina* II. 667.
 — — — *Sindel* 959.
 — — — *Yvel* 999, II. 1171.
 — — — *Opil* II. 521.
 — — — *orientalis Hebra* II. 25.
 — — — *ouligon Ludwig* 584.
 — — — *oxydata diluta* II. 87.
 — — — *oxygonata* II. 549.
 — — — *Alyon* 79.
 — — — *oxymeritica* 512.
 — — — *ococata* II. 550.
 — — — *peritica* II. 394.
 — — — *peroxydata diluta* II. 87.
 — — — *Pericoma foliorum* II. 694.
 — — — *Petresini* II. 575.
 — — — *concentrata* II. 575.
 — — — *decomplex* II. 575.
 — — — *phagdasica (Hava)* II. 85.

- [illegible]

- Andihari*; *Colletorum aphleranthum* 1208.
Audi-Bouville; *Sol. discopiliat* II. 319.
Audernand; *Eau edocte* 1004.
Auer; *Gählich-Körper* 712.
 —; *Incandescenz-Brenner* 712.
Auerbach-Fabrik; *Inflorescenz* 740.
Aufgepungene Hände, Mittel gegen II. 295.
Aufgüsse II. 126.
Aufhellungsmittel II. 285.
Aufweichungsmittel II. 359.
Augen-balsam, *Augsburger* II. 97.
 — *Hamburger* II. 57.
 — *Knechtelort* II. 58.
 —, *rother* II. 58.
 —, *Saint Yves* II. 56.
Augen-essenz, *Dr. Möller* 1165.
 —, *Romeralmassen* 1165.
Augen-geist, *Wiesbaden* II. 571.
 — *Kügelchen* (*Ph. Sax.*) II. 107.
 — *Kraut* 725.
 — *nicht* II. 1135.
 — *pulver Baldinger* II. 332.
 — *salbe für Pferde* II. 58.
 — *rotte* II. 58.
 — *weisse* II. 1165.
 — — — *zusammengesetzte* II. 58.
 —; *Unser* II. 58.
 — *stein* 992, II. 1170.
 — *stille*; *Gräfe* 378.
 — *mit Opium* II. 532.
Augen-tabak, *Hufelandischer* 602.
 — *trist*, *Kneipp* 1165.
 — *wasser Behn'sches* II. 1171.
 — *Bronz* 327.
 — *Bergmann* 1166.
 — *Chantonnianus* II. 289.
 — *gulfes* II. 1171.
 — *Gräfe'sches* II. 1173.
 — *grünen* 899.
 — *Hette* II. 289.
 — *Leachner* II. 1178.
 — *Neumeyer* II. 1171.
 — *Farner* II. 1171.
 — *für Pferde* II. 1172.
 — *Prager* II. 1171.
 — *Romerschansen* 1165.
 — *Strohm's* II. 1172.
 — *Viol's* II. 1171.
 — *weiss* II. 1171.
 — *Dr. White* II. 1173.
Augenberger Augenbalsam II. 97.
 — *Lebenssenes* 220.
 — *Magenstryden* 220.
 — *Thee* 331.
Auguatin's Pille 226.
 — *Pintae antidysoretica* II. 479.
Aura canchroata Gooles 884.
Aurade 851.
Auranti O. II. 701.
 — *I v. II.* — II. 701.
Aurantia II. 612.
 — *Colloidal* II. 604.
 — *immatura* 851.
Aurantii amar. cortex 369.
 — *cortex siccatus* 952.
Aureal II. 620.
Aureoline II. 83.
Aurichlorid 426.
Aurichlorwasserstoff 426.
Auricomus II. 82.
Auri et Sodii Chloridum 417.
Auribithrat 409.
Aurin rother 884.
 — *weisser* 1851.
 — *wilder* 1251.
Auripigmentum 399.
 — *technicum* 399.
Auro-Ammonium chloratum 422.
 — *iodid* 428.
 — *Kalium chloratum* 428.
 — *Natrium chloratum* 427.
Aurum seu Jurdum 411.
Aurum 431.
 — *alcoholatum* 431.
 — *chloratum* 436.
Aurum chloratum acidum 436.
 — *chlorhydratum* 436.
 — *colloidal* 431.
 — *iodatum* 431.
 — *hydroxydatum* 429.
 — *iodatum* 429.
 — *Kalium bromatum* 425.
 — *cyanatum* 425.
 — *mundicium* II. 398.
 — *mustum* II. 398.
 — *oxydatum* 429.
 — *praecipitatione divisa* 431.
 — *praecipitatum perum* 421.
 — *pulveratum* 431.
 — *trihromatum* 425.
Ausbruchweine II. 1129.
Auspute; *Sapo croceatus* II. 236 u. 841.
Aussalzen II. 826.
Ausseite II. 804.
Ausstopfen der Leichname 626.
Aust; *Got* 538.
Austernschalen 302.
 — *Mixtur* 555.
Australian Pepper II. 439.
 — *Salt*; *Ohrtmann* 363.
Auschebrungskräuter 1129.
 — *Kedding* 1192 u. II. 436.
Autonith; *Linfimentum (unguentum ad decubatum)* II. 648.
 — *Pommado* II. 957.
 — *Salbe* II. 967.
 — *für das Durchliegen* II. 646.
 — *Unguentum* II. 957.
Autocolor für Stärke 535.
Autographische Tinte 694.
Ava-Ara II. 639.
Avaly's Brot II. 563.
Avelon 1071.
Avens sativa 429.
Avenacho, *Rademann* 440.
Avenarius-Carbollinum II. 247.
Avignon-Körner II. 727.
Awang; *primäres Glukosid* 1100.
Axonge 157.
 — *benzofide* (*Gall.*) 159.
Axungia Castorei 160.
 — *podum Tauri* II. 867.
 — *Porci* 167.
 — *benzoata* (*Austr.*) 169.
Ayer, Ague-Cure 220.
 — *Cherry pectoral* II. 686.
 — *Emulbalsam, ostindischer* II. 689.
 — *Pills* 1279.
 — & *Co., Hair Vigor* II. 689.
Asarin II. 615.
Asobian II. 615.
Ascoltanin II. 268.
Ascorubin S. II. 615.
Ascofurosubia 9 B. II. 615.
Asot II. 489.
 — *protorxyd* II. 489.
Asotale d'Aconitine 160.
 — *d'Ammoniaque* 273.
 — *d'argent* 374.
 — *de Baryte* 465.
 — *de Bismuth contre* 488.
 — *de mercury d'Ammonique* II. 59.
 — *mercurieux arvelidid* II. 51.
 — *mercurique* II. 52.
 — *Requie* (*Gall.*) II. 53.
 — *de Phloerapine* II. 625.
 — *de plomb* II. 674.
 — *de potasse* II. 204.
 — *de soude* II. 421.
 — *de strontiane* II. 902.
 — *de strychnine* II. 979.
Asotina 1265.
Asotometer 209.
Asrogue vegetal 1173.
Assien 718.
Astria 1000.
Astramol, *Pauli* II. 729.
Atahidile's Metall II. 322.
Ataholner Krebstinkler 395.
Babool-Gummi 1222.
Baccae Alkekengi 215.
 — *Aquifolii* II. 329.
 — *Aurantii immatura* 851.
 — *Colonythille* 978.
 — *Cubebae* 972.
 — *domesticae* II. 796.
 — *Eboli* II. 802.
 — *Fraxinae* 1175.
 — *Halimabali* 215.
 — *Jujubae* II. 1178.
 — *Juniperi* II. 181.
 — *testae* II. 163.
 — *Tauri* II. 862.
 — *Mucroni* II. 868.
 — *Mori* II. 406.
 — *Myrtillorum* II. 421.
 — *Oxycedri* II. 1099.
 — *Phytolaccae* II. 611.
 — *placatae* 835.
 — *Ribum* II. 743.
 — *Rubi idaei* II. 757.
 — *Sambuci* II. 801.
 — *Solan racemosi* II. 611.
 — *Sorbi alphas* II. 909.
 — *Ascuripae* II. 909.
 — *Spinac verrucosae* II. 728.
 — *Vitis idaeae* II. 1100.
Bacelli's Intervallische Infektion 753.
Bacelli's Mixtura contra malaris 755.
Bacher's Extractum Hollebori II. 8.
 — *Phloea toniana* II. 8.
Bachnag 156.
Bacilla Barral 377.
 — *dermographica Pyzias* 1189.
 — *e Ferro aspiculorato Martin* 1105.
 — *echinocystica Viennensis* II. 174.
 — *ophthalmica Grife* 378.
 — *tanica* 137.
Bacilli Acidi carbolici 28.
 — *Argentii nitrici* 629.
 — *canstis* 1977.
 — *Kochner* II. 1169.
 — *Jodoformi* II. 102.
 — *mantiformi* II. 359.
 — *musculi* II. 359.
 — *Liquiritinae scissae* 1281.
 — *citrici* 1232.
 — *croci* 1232.
 — *medicamentis* 704.
 — *medicamentosis Bouillon* 1277.
 — *conditum cum Opio Legles* II. 433.
 — *Quid Cacao* 529.
 — *— elastici Kramel* 550.
 — *Crotonis Limouain* 971.
 — *pectorales Hugo* 1232.
 — *Rhei* II. 736.
Bacillus Acidi lactici 60.
 — *butyrica* 62.
 — *boulinae* 605.
 — *canonica* II. 253.
 — *Ellenbachensis* *alpha Caron* II. 446.
 — *gelatinogenus Bräutigam* 1046.
 — *heteroides* II. 808.
 — *gummosus Hissart* 1040.
 — *Lepri* II. 298.
 — *megatherium De Bary* II. 486.
 — *Tetani* II. 600.
Baclo, N. K., Alpenkräuter-Trank 227.
Baclo, Krüsterthee, holländischer II. 711.
Bachmann's Kindermilch II. 264, 420.
Bacpolver, americanisches 30.
 — *deutsches* 30.
 — *Giddie's* 300.
 — *nach Hornford-Löblich* II. 554.
 — *Löblich'sches* 300.
 — *Wiener* 228.
Bacterium coli commune II. 998.
 — *rodica* II. 486.
Bacteriolum Pasteur Willd. 674.
Bad, althaisches 441.
 — *aromatisches* II. 573.
Bada's Chastitum II. 849.
Bade-Kruter 717.
 — *Krantz* II. 260.
 — *Salz nach Pennie-Tojinar* II. 754.

- [illegible]

- [illegible]

- Misanthomer 1.
 — sum II. 416.
 — puppenstadium 1.
 Mischelwachs 859, 864. ff. 1197.
 — extrakt 864.
 Mucula purgatis; Ceras II. 859.
 — Graef II. 856.
 — Sutor II. 856.
 Nib 150.
 Nissalium 494.
 Nissamarkbrun II. 614.
 Nissamarkisches Kinderpulver 744.
 — Pulvis pro Infantibus 744.
 Nissanum II. 726.
 Nissanum purific 453.
 Nissanum Densum 497.
 Nissanum 486.
 — Ceras 487.
 — et Aluminii Ceras 487.
 — Oxydum 488.
 — Salicylus 491.
 — Sulcarbonas 486.
 — Sulcatras 489.
 — Trinitras 488.
 — Valerianas 486.
 Nissatol 498.
 Nissatol-Magnesium gallicum 494.
 Nissatolium albuminatum 486.
 — Albumin-oleum 487.
 — benzoicum 497.
 — carbonicum 489.
 — chloratum 497.
 — elyptocarpicum 49.
 — citricum 497.
 — cyto-borinum 497.
 — disperatum 486.
 — dilithionaleum 495.
 — gallicum 493.
 — hydroxydum 497.
 — lauricum 497.
 — loricatum II. 511.
 — mein-krauticum 498.
 — naphthalicum 496.
 — nitricum 486.
 — — praecipitatum 499.
 — nosophenicum II. 509.
 — oxychloratum 497.
 — oxydum 497.
 — oxyjodatum 492.
 — pyrogallicum 493.
 — subgallicum 492.
 — populeum 497.
 — phenolicum 496.
 — phosphoricum solubile (Itaque) 497.
 — purificatum 493.
 — purum 491.
 — pyrogallinum 496.
 — rucoripicum 496.
 — salicylicum 494.
 — subgallicum 499.
 — mixtum 494.
 — subnitricum 496.
 — subnitricum 494.
 — tannicum 498.
 — technicum 498.
 — trichromphenolicum 498 u. II. 507.
 — trinitricum 498.
 — valnicum 493.
 Nissanum gegen Kämpfigkeit der Pferde II. 513.
 Nissanum 519.
 Nissanum II. 514.
 Nissanum de sando 181.
 Nissanum de sando II. 409.
 Nissanum 192.
 Nissanum 279.
 — almond water 290.
 — distel 864.
 — purken 520.
 — Holz jamaikanisches II. 706.
 — wirtschafliches II. 709.
 — Elee II. 864.
 — Elee-Hölzer II. 364.
 — extrakt II. 864.
 — axia 86.
 — Oxydum II. 865.
 Nissan-Kola 518.
 — krona 868.
 Bitter-mandelöl, blausäurefreies 353.
 — — künstliches 479.
 — mandelwasser 280.
 — — n. Morphia II. 400.
 Bitter-metalle pils (Nat. Form.) 706.
 — Orange 848.
 — peel 849.
 — purging salt II. 438.
 Bittersale II. 823.
 — entwässertes II. 854.
 — gepulvertes II. 854.
 — getrocknetes II. 834.
 — wässer 840.
 Bittersäse 1047.
 — extrakt 1047.
 — stengel 1047.
 Bittersweet 1047.
 — — stalks 1047.
 Bitterthee, schwedischer; Bucker II. 711.
 — Tincture of Sennary II. 1197.
 — Specie 406.
 Bitter-tropfen 1234.
 — wasser; Meyer II. 335.
 — wässer 840.
 — wels 1215.
 — woud II. 709.
 — woud 1211.
 Bitter-Krauter 408.
 — Tinktur 409 u. 1214.
 Bitter-Grais; Knap II. 355.
 Bitter de Judee 422.
 Bitteren 422.
 — Bestimmung 1. Asphalt 424.
 — Jundicum 429.
 Bitter II. 1071.
 — Reaktion II. 509.
 Bitter Orellana le. II. 609.
 Bitter II. 509.
 Black alder II. 122.
 Blackberry Corral II. 709.
 — root II. 709.
 Black Birch 425.
 — Catechu 478.
 — Cohort 831.
 — extracta II. 744.
 — corraat pusta II. 744.
 — Drought II. 889.
 — Drops II. 526.
 — Baw II. 1130.
 — lead 834.
 — Mustard II. 509.
 — — old II. 306.
 — older bark 1179.
 — Pepper II. 605.
 — Red Mittel 1001.
 — Snake-root 831 u. II. 819 u. 861.
 — Fulphide of Mercury II. 65.
 — thorn flowers II. 594.
 — wash (Nat. form.) II. 59.
 — Willow II. 792.
 — sehr Mischung II. 212.
 Black's Mercurius chlorus II. 60.
 Blackquäre, Brustwarzenmilch II. 709.
 Blühungsheilmittel; Gehr, Menard 415.
 Blühung treibende Kräuter 314.
 Blüthenaleum 261.
 — tanguth II. 1054.
 Blume, Handpulver II. 69.
 Blume de balneis 710.
 — de catholis 710.
 — d'Eryngis 497. 521.
 — fixe 464.
 — mangel 1208.
 — de Moudon 551.
 — de Paris 551.
 — de pers 487 u. II. 822.
 Blumend, Blüthen II. 114.
 — Pilsen Pilsen Jodas II. 114.
 Blumcolla II. 559.
 Blumenscheiter Thee 1192.
 Blumengrün II. 707.
 — kaiser 394.
 — kaiserbitter; Exner II. 108.
 — — trüpfen; Kessen 418.
 — Kirschen 215.
 — pfaster 596.
 — — Loebeck'sche 109.
 — puppen 215.
 Blumenscheiter 143.
 — latet 397. II. 117.
 — lang 1102.
 — — extrakt 1102.
 — — Blaugas 1102.
 — — thee II. 391.
 Blau 498.
 — orientalis 498.
 — starker 499.
 Blau II. 897.
 Blaugold 481.
 — — anstehen 487.
 Blaukohl; Mack's 493.
 Blaukohl-Tinktur 893.
 Blaukohl 367.
 — — unechtes II. 840.
 Blau, Bestler 3110.
 — — Blauschwarz 1134.
 — Erlanger 1110.
 — Hamburger 1110.
 — Mischel 1110.
 — Färber 1110.
 — v. Coupler II. 814.
 — Turnbull's 1110.
 — Williams's 1110.
 — bohem II. 821.
 — Farbe 866.
 — filer II. 604.
 — Hannecke II. 189.
 Blau's Dr. Gichtpflaster II. 1027.
 — Gichtpflaster II. 840.
 Blaukohl II. 1.
 — — Beckett, Spektrum II. 617.
 — — Indikator II. 2.
 — — komposition II. 104.
 — — Kopierlinie II. 3.
 — — papier II. 1.
 — — starker II. 2.
 — — Tinten II. 3.
 Blausäure 52.
 — — Chlorid 703.
 — — Probe; Schmelze II. 1.
 — Titration 281.
 Blau-Sand 868.
 — spülen II. 1.
 — Verleihen II. 1148.
 — verfahren, positive II. 905.
 — wasser II. 125.
 Blaudische Eisenpilsen 1108, 1145.
 — Pilsen 1145.
 — Pilsen Pilsen carbonat 1108, 1145.
 — Ungenau antheilhaft 1108.
 Blau II. 858.
 — acetat II. 663.
 — — australis II. 663.
 — — rohes II. 664.
 — Asche II. 658. II. 664.
 — bromid II. 678.
 — cerat II. 667. 668.
 — chlorid II. 671.
 — chromat II. 669.
 — — basisches II. 669.
 — chromosom II. 669.
 — dioxyd II. 665.
 — emul II. 665.
 — — Pastillen II. 664.
 — extrakt II. 665.
 — gelb II. 676.
 — gerben II. 665.
 — glatte II. 678.
 — glas II. 664.
 — hydroxyd II. 677.
 — hyperoxyd II. 685.
 — jodid; flaster; nach Uans II. 474.
 — karbonat basisches II. 670.
 — — australis II. 671.
 — Legierungen II. 659.
 — nitrat II. 674.
 — oxalat II. 669.
 — oxalures II. 669.
 — oxyd II. 673.
 — — oxalures II. 669.
 — — rothes II. 689.
 — pfaster II. 681.
 — — unthe; nachbalige II. 679.
 — roth II. 681.

- [illegible]

- Dickschen-Tinktur, Dr. Hauch 383.
 Dimes-Elixir, Banca Ayes 408.
 — -Lave-Kugel 227.
 Dross & Co., Eau-de-cologne 356.
 Drossau, Liquor anthydrorholcus 59.
 Drossau, Gargarisma eclairigens 736.
 Drossau, Thiacura odontalpa II. 705.
 Drossau, Alkaline solution II. 174.
 — Liquor alkalina II. 174.
 Drusidat 1078.
 — Kalium II. 299.
 — ste II. 502.
 — salbe 1230 u. II. 508.
 — Prof. Schwimmer II.
 — — Starr'sche 1135.
 — wundenwasser; Thomas 327.
 Drusidat; Pflanz 1279.
 Drusidat; Schwefelpillen 234.
 Drusidat II. 538.
 Drusidat de alunda 285.
 Drusidat II. 918 u. 954.
 — essig 12.
 — schädel 608. II. 533.
 Drusidat 535.
 — schwarze II. 1.
 Drusidat 535.
 Drusidat annua Koch II. 719.
 — campestris II. 719.
 — Juncus Hook f. et Thoms II. 996.
 — Juncus II. 719.
 — Juncus (L.) Koch II. 909.
 — Juncus DC. II. 719.
 — Juncus L. II. 719.
 Drusidat II. 350, 908.
 Drusidat 352.
 Drusidat 354 Fläschchen 445.
 Drusidat, Lindner 477.
 Drusidat; Pflanzengewebe II. 108.
 — — alup II. 106.
 — Belling II. 377.
 — kohl 628.
 — kohlensäure 474.
 — roth 1120.
 — schwarze Lack, schwarze 434.
 — stein II. 342.
 — — Wertbestimmung II. 550.
 Drusidat, Rheumatismenponade II. 755.
 — Limonen-Bonbons; Stollwerck 35.
 — Magnesia II. 325.
 — molken II. 351.
 — pulver, granuliertes 84.
 — — mit Kalkstein II. 732.
 — — silberglänzendes II. 397.
 — wasser, kohlensäure II. 301.
 — — kohlensäure II. 301.
 Drusidat Lithiunkarbohat II. 303.
 — Magnesiakalk II. 325.
 Drusidat; Eisenalkalinsalbe 1097.
 Drusidat, Elixir 870.
 — Fer 1133.
 — Vin 670.
 Drusidat; Vinum Kreosoti II. 226.
 Drusidat II. 231.
 — antiseptische Kautsch II. 231.
 — blühende II. 331.
 Drusidat Cherry 314.
 — wood 585.
 Drusidat II. 593.
 Drusidat, Sirupus Bromoforn II. 610.
 Drusidat II. 349.
 Drusidat II. 352.
 — — extrakt II. 964.
 — — wässriges II. 964.
 — — tinktur II. 966.
 — — schokolade II. 966.
 — — Kalkstein II. 966.
 Drusidat-pulver II. 153, 1116.
 — wasser II. 957.
 — weis II. 957.
 — wässriges II. 958.
 — — essig II. 957.
 — — salbe II. 957.
 — — wasser 415.
 — — wasser II. 144.
 — — Drossauextrakt II. 150.
 — — essig II. 151.
 — — extrakt II. 150.
 Drusidat-Flascheextrakt II. 150.
 — Pastillen II. 151.
 — sirup II. 150.
 — — Tabletten II. 153.
 — Tinktur II. 151.
 — weis II. 151.
 — Zeitschen II. 151.
 Drusidat; Wasserextrakt II. 402.
 Drusidat'scher Geist II. 751.
 Drusidat; Frostsalbe 1123.
 Drusidat's Entomocet II. 705.
 Drusidat'sch II. 299.
 Drusidat'sch; Tinktur II. 254.
 — mittel 1063 u. II. 509.
 — el 1061 II. 293.
 — — für Pferde II. 705.
 — wasser II. 150.
 Drusidat; Haut- und Wundpflaster II. 679.
 — — Plaster II. 694.
 Drusidat v. Felsch; Aqua ophtalmica II. 628.
 — — Unguentum ophtalmicum II. 633.
 Drusidat II. 1098.
 — Haarwasser II. 1098.
 Drusidat II. 494.
 — petroleum II. 572.
 — punkt II. 672.
 — stift 629.
 Drusidat 1254.
 Drusidat'sch-metallisches Na-
 trum 1259.
 — monodithyläther 1258.
 — monodithyläther 1258.
 — salbe 504.
 Drusidat'sch 504.
 Drusidat'sch II. 702.
 Drusidat-kohlensäure Ammon 267.
 — Glycer Ammonkarbonat 337.
 Drusidat-kohlensäurealdehyd 1167.
 Drusidat, Mixture diaphoretica 332.
 — Olanum tenuifolium II. 1095.
 — Pulvis antidiarrhoeus II. 102.
 — Pulvis diureticus 1048.
 Drusidat; Succellus ad strumum 371.
 Drusidat; Essentia destituta 137.
 — Sirupus Aetheris 172.
 Drusidat; Epilepsialmittel 419.
 Drusidat; calumet opacé (Gall.) II. 531.
 Drusidat; Mikrometabran-Füller 328.
 Drusidat Kreide II. 539.
 Drusidat; Sirup antipilepticus 333.
 Drusidat; Pulvis antidiarrhoeus II. 102.
 Drusidat; tamentosa Bism 975.
 Drusidat II. 507.
 Drusidat; Haut-Restitut of America II. 508.
 Drusidat weed 1055.
 Drusidat; Liquor stypticus 1144.
 Drusidat'sch II. 514.
 Drusidat 1224.
 Drusidat 478, 1224 II. 748.
 — feste 714.
 Drusidat'sch II. 514.
 — Paraffin II. 509.
 — Porcellan II. 615.
 Drusidat; Pflanze Marienbadens II. 722.
 Drusidat-Metal II. 948.
 Drusidat oil II. 574.
 Drusidat; Aqua hammatistica II. 653.
 Drusidat; Konserve-Salz 953.
 Drusidat, Pflanze 755.
 Drusidat, Zinkstein II. 1167.
 Drusidat II. 590.
 Drusidat; Fleckwasser 479.
 Drusidat Orange Pekoe II. 1040.
 — Pekoe II. 1040.
 — Bouillon II. 1040.
 — Tea II. 1040.
 Drusidat II. 5.
 — Bithylen 153.
 — Bithylen II. 11.
 Drusidat II. 11.
 Drusidat II. 11.
 Drusidat hydratum 355.
 Drusidat 513.
 Bromwasser 353.
 Bromat de Baryum 489.
 — de potasse II. 179.
 — of Barium 489.
 Brombaryum 489.
 Bromblei II. 473.
 — cadmium 532.
 — calcium 549.
 — chlorid 507.
 Bromblei-II. II. 759.
 — sirup II. 759.
 — weis II. 760.
 Brom 505.
 Brom-bisulfit II. 817.
 Bromhydrat d'Ammoniaque 263.
 — de Caléine 911.
 — hydrate de Caléine 944.
 — de Chlorhydrate basique 516.
 — — neutre 837.
 — d'Hydrochlorine II. 17.
 — de morphine II. 402.
 — de Quinine basique 719.
 — — neutre 750.
 — de Styrolin II. 970.
 Bromhydrat acid 51.
 Bromide of Barium 460.
 — de Mercur II. 33.
 — of Mercury II. 32.
 Bromid II. 592, 799.
 — Bottle & Co. II. 178.
 Bromine 505.
 Bromkalium II. 643.
 — kalium II. 176.
 — kumpfer 589.
 Brom-Kieselgur-Cylinder 507.
 Bromkalium II. 301.
 — magnesium II. 321.
 — nitrium II. 486.
 Bromform-Kum. Nach Gay 810.
 Bromform II. 11.
 Bromformium 808.
 Brom II. 596.
 Bromophosphat 1123.
 Bromopyrine 321.
 Bromopropyl II. 537.
 Bromsalz, braunes II. 179.
 — salbe 507.
 Bromtrichlor II. 368.
 — thee 1182.
 Bromum 505.
 — chloratum 507.
 — ex tempore 506.
 — solidatum 507.
 Bromure de baryum 460.
 — de camphre 589.
 — ferreux (Gall.) 1090.
 — de lithium II. 301.
 — de magnésie II. 321.
 — de mercur II. 33.
 — de potasse (Gall.) II. 174.
 — de sodium II. 476.
 — de zinc II. 1135.
 Bromwasser 507.
 — (alk.) wasser; Kienmeyer II. 179.
 — wasserstoff-Äther 187.
 — salbe 51.
 — salbe Gehaltstabelle 89.
 — tinktur II. 1155.
 Bromwasser auf Eisen II. 803.
 Bromze, flüssige 1012, II. 364.
 — japanische 267.
 — pulver 267.
 — Pulver II. 250.
 — tinktur 1012, II. 364.
 Bromze 357.
 Bromze-Pastillen II. 948.
 — — nach Aache II. 360.
 Bromze für Gipsfiguren 369.
 — salz, englische, für Eisen II. 953.
 Bromze'sche Pasta II. 1166.
 Bromze Tope 1210.
 Brom II. 553.
 — abreiben 1023.
 — Aedyth II. 588.
 — für Diabetiker II. 564.
 — kohl 697, II. 553.
 — Nachweis von Alkali II. 553.
 — el II. 554, 560.

[illegible]

Calcarius 529.
Calcium 548.
Calcil Bromidum 549.
 Carbonas precipitatus 550
Hydrea 549.
 Hypophosphites 561.
 Phosphas 567.
 — precipitatus 567.
 Sulphas carbonatus 575.
Calcium-acetate 548.
 — acetum 548.
 — ammoniacum 567.
 — boracat 548.
 — camoesaurus 548.
 — tennosium 548.
 — blausitz 531.
 — bisulfuratum 531.
 — burat 548.
 — borium 548.
 — boru-glycerinum 549.
 — bromatum 548, 549.
 — bromid 548, 549.
 — carbonicum 550.
 — — antrum 551.
 — — precipitatum 560.
 — — perianthium, chlorides 561.
 — chinicum 57.
 — chloratum 548.
 — — crudum 558.
 — — crystallinum 558.
 — — fume 559.
 — — granulatum 558.
 — — sileum 558.
 — — — neutrale 559.
 — — — technicum 559.
 — chlorid 558.
 — — Gehaltsabelle 558.
 — — gnechmoleculas 559.
 — — neutrales 559.
 — chromicum II. 545.
 — chromicum 40. II. 548.
 — fluoratum 65.
 — fluorium 65.
 — glycerite-phosphoricum 56.
 — guajacolum-furicum 558.
 — hydricum acetum (Herc.) 541.
 — hydroiodicum 562.
 — hydriofid 571.
 — hydriofuricum 571.
 — hydroxyd 548.
 — hypochlorit 517.
 — hypochloratum 517.
 — hypophosphite 561.
 — hypophosphit-Strap 563.
 — — von Grimaldi & Co. 563.
 — hypophosphoricum 561.
 — hypoduratum 579.
 — iodatum 563.
 — iodid 563.
 — karchid 514.
 — — paraffinates 515.
 — — petroliatres 515.
 — karbonat 544, 550.
 — laeuit 564.
 — lactum 564.
 — lacto-phosphoricum 564.
 — milchphosphoricum 564.
 — oxyd reines 549.
 — oxydatum 539.
 — — perianthium 549.
 — oxygalluratum 572.
 — phosphat 564.
 — — dreibasisches 567.
 — — einbasisches 565.
 — — Laktat-Strap 565.
 — primäres 565.
 — saures 565.
 — sekundäres 566.
 — tertiäres 567.
 — — schwaches 566.
 — phosphorico-lactum 564.
 — phosphoricum acetum 565.
 — — basisum 567.
 — — crudum 568.
 — — neutrale 568.
 — phosphormilchsäures 564.
 — pyroborium 549.
 — silicium 539.

Calsium: *Bischof-sulfonatum* 672.
calciphosphuricum 561.
sulfidifurum 576.
sulfat 514.
— — *Dosing* 574.
— *sulfhydrat* 571.
sulfid 570.
— — *neutralise* 580.
sulfocarbocellum 88.
sulfichthyllum II. 114.
sulfonato-milliatum 579.
sulfuratum 570.
— — *sedative* 574.
sulfuratum 574.
— — *nuitrum* 575.
— — *ostium* 575.
sulfuronum gentiale purum 531.
— — — *tachinica* 120.
— — *cetubronum* 519.
thiohydrocarbons sulfonatus (insoluble) II. 114.
— *dioxysulfurum* 576.
— *antrophosphoricum* 561.
Calcutt Cancerum 536.
Calceola-Benzo 475.
Calcibase d'Europe II. 573.
Calcibassencare 1005.
Calendula areolata I. 577.
— — *officinale* I. 584, 577.
Calix Mord., Patent Simpson II. 299.
Calistrotus II. 820.
Caliche II. 453.
California Poppy 1058.
— — *Vinegar bitters* Walker II. 852.
Collin II. 659.
Collogenine 745.
Callitria australis Sweet II. 809.
— — *eulepis* L. Rr. II. 803.
— — *Preisii* Miguel II. 803.
— — *quadrivalvis* Vent. II. 803.
— — *verrucosa* B. Rr. II. 803.
Callitrolagus II. 809.
Callup; Mexican Hair-Rewaver II. 653.
Calumb-Pastilla 316.
Calomel & its vapour II. 42.
— — and *Jalap* II. 44.
— — *Ointment* II. 44.
— — *vapore paratum* II. 40.
Calophyllum Inophyllum I. II. 1019.
— — *Tamnantha Wild.* II. 1050.
Calov; Insokienverdigungsmittel II. 795, 1132.
Calumba 298.
— — *Root* 295.
— — *wurzel* 295.
Calunga II. 922.
Calvy; Canadian odontalgicum II. 299.
Calc 538.
— — *Anodimidi* II. 953.
— — *cum nature Hoffmann* 573.
— — *chlorata* 577.
— — *salta* 555.
— — *sulfurata* 570.
Calyptranthes aromatica St. Hil. II. 628.
Calyssega Sepalum E. II. 855.
Calogogia 1276.
Cambrey; Salicapsacille II. 851.
Cambrochind 1240.
Cameldion violet II. 209.
Camellina sativa Crata II. 900.
Camellithora 2.
Camomilla Philis; Norton II. 105.
— — *tea* 715.
Camomilla d'Allemagne 716.
— — *commune* 715.
— — *romaine* 715.
Campan's Leasing II. 1087.
Campanchy-wood II. 1.
Campecheholz II. 1.
— — *Kratki* II. 2.
— — *stektur* II. 2.
— — *papier* II. 1.
Camphoid 801.
Camphor 573.
Camphor-Ice 584.
— — *Mixture*; Parke II. 129.

Carolinianus II. 189.
Caroli-Blede 369.
Caroli 365. 1019.
Carolina II. 344.
Carole 339.
Caroubier 699.
Caros, Biscuits purgatifs II. 354.
Carpenter's square II. 344.
Carreus-Indigo II. 123.
Carraeen-Clunkolide 658.
Carraenpucker 658.
Carraen-water 655.
Carraen's Element II. 322.
Carraen 639.
Carter's Lacco Signoret II. 243.
Cartagena-Ipecacuanha II. 146.
Cartilage 659.
Cartilagineum 659.
Cartilagus trachelus II. 659.
Carus antiaethmaticus 1016.
— fumigatus 723. 1018.
Carabla 700.
Carapace 700.
Carapace 700.
Carul Prunus 690.
Carum Ajowan Benth. et Hook 361.
— Curri L. 600.
— Guisard Benth. et Hook 661.
— Kolligis A. G. 661.
Carverol II. 1048.
— Iodid 483.
Carvazolinum polatum 366.
Carvi 660.
Carvum 661.
Caryophyllanth II. 611.
Caryophylli 663.
Caryophyllus aromaticus L. 660.
Cassatrol-Unea II. 659.
Cassia, Liquor arsenicalis cum Ferro 399.
Casse bark 1052.
Cassia liquida Alexander II. 728.
— Sagrada II. 737.
Cassara Bitters II. 726.
Cassaria 689.
— de Augustura 329.
Cassaria L. j. j. 729.
Cassia 1381.
Cassuthia 678.
Cassia 679.
— Ammoniac 679.
— Ammoniac 672.
Cassuthra 679.
— Iota 679.
— Natrium 679.
— Pecton; Weyl II. 669.
— Pecton-Kia 679.
— Salben trochiscus 679.
— technicus 671.
Cassia 679.
— purulenta 679.
— tannica 679.
Cassuthra 679.
Cassuthra; Unguentum antigonorrhoeum 379.
Cassuthra; Epilepsiepulver II. 178.
Cassuthra 396.
Casse 674.
Cassia acutifolia DeBle II. 384.
— alata L. 674.
— angustifolia Vahl. var. II. 384.
— auriculata 674.
— bark 840.
— biflora 2.
— caryophyllata 675.
— Cassia-Bleue 674.
— Cinnamon 640.
— Cinnamon 640.
— Astula 674.
— Florida Vahl 674.
— grandis L. 674.
— holosericea Presenot II. 655.
— ligna 840.
— Lourdeil Nées 674.
— obovata Collado II. 385.
— obtusa Hayne II. 840.
— occidentalis L. 674.

Cassia-Si 844.
— pubescens R. Brown II. 635.
— Pulp 674.
— Roxburghii D.C. 674.
— Sophora L. 674.
— Tora 674.
Cassia Polpa 674.
Cassuthra 674.
Cassuthra II. 744.
— thea II. 744.
Cassuthra 431.
Cassuthra 679.
— decussata Marshal 676.
— Javanica Rhine 676.
— vulgaris Lam. 675.
Cassuthra 675.
Cassuthra 302.
Cassuthra 677.
— Ammoniac Cassuthra 677.
— Fibra L. 677.
Cassuthra II. 745.
— oil II. 745.
— Mixture II. 717.
Cassuthra 677.
— Ammoniac 677.
— Anglica 677.
— Cassuthra 677.
— Cassuthra 677.
— Cassuthra 677.
— Cassuthra 677.
Cassuthra 302.
Cassuthra 1071.
Cassuthra; Pulver gogon Harngries II. 304.
Cassuthra ad decubitus II. 686.
— Aluminatus 336.
— Aluminatus ad decubitus 336.
— Aluminatus ad decubitus 336.
— Antiarthriticum Trousseau 471.
— Antipodaglicum; Pruller 700.
— Antipodaglicum Plouck 608.
— Artificial 658.
— Carbonaceum 684.
— Chlorinatum 831.
— Conil 848.
— Contra epidymitides Desroches II. 1053.
— emollient II. 298. 399.
— epispasticum II. 306.
— de farina de fic II. 398.
— Formanti II. 344.
— Instantaneum 658.
— Kern's II. 399.
— Jellens Revell 286.
— matorans 339.
— purgativum 394.
— rubicellum II. 905.
Cassuthra, Powder 1375.
— Saft 1375 II. 401.
— Marshall's II. 479.
Cassuthra 678. 1199.
— depuratum 679.
— Loango 1290.
— nigrum 678.
— pallidum 1199.
Cassuthra nach Lister 31.
Cassuthra; Edix; Daffy II. 169.
Cassuthra, Vin de peptone II. 369.
Cassuthra Willow II. 732.
Cassuthra macrocephala Gray 713.
Cassuthra Dulcamara 1047.
Cassuthra Dulcamara 1047.
Cassuthra de II. 171.
— polata II. 168.
Cassuthra antimonialis II. 350.
— Badal II. 648.
— Cassuthra Polpa 544.
— crocatus Rust 127.
— Kluge 644.
— Landolfi 496.
— lonare 374.
— nigrum Velpen 127.
— Odontalgicum II. 399.
— Oley II. 399.
— Oley II. 399.
— peraceticum 128.
— Recanier 430.
— sulfo-carbonatum Ricord 127.
— Valentin 509.

Cassuthra Viennense II. 171.
— Filice II. 174.
Cassuthra ex chlorure de Zinc II. 1166.
— sulfurique au sulfure Velpen 137.
— de Vienne II. 174.
Cassuthra polata nitida II. 174.
Cassuthra 689.
— Ierebinationem 681.
Cassuthra Filice 1379.
Cassuthra Pepper 608.
— Pfeffer, Malcher 607.
Cassuthra; Pulvis antihysteremias-mellina II. 1165.
— Scirpus diaphoreticus 305.
— Scirpus Mennel II. 388.
— Unguentum contra tinea capitis 445.
Cassuthra; Unguentum pipracum II. 640.
Cassuthra-Jaborandi II. 100.
— Kautschuk 640.
— Kautschuk II. 721.
— Wachs 699.
Cassuthra II. 1067.
— Isidell 694.
Cassuthra-Essence, Semmer's II. 390.
— Gummi 1270.
Cassuthra hydrochloricum II. 594.
Cassuthra 360.
Cassuthra II. 309.
Cassuthra 659.
Cassuthra II. 302.
Cassuthra 705.
Cassuthra Ague Cure II. 689.
— Hair Restorative Gray II. 608.
Cassuthra 679.
Cassuthra 931.
Cassuthra 991.
— Jell 931. II. 305.
— Jack 991.
Cassuthra-Isidell 699.
— Isidell 1290.
Cassuthra II. 902.
Cassuthra II. 302.
Cassuthra für Fumigations 512.
— Urea II. 1029.
— Urea II. 1029.
Cassuthra, Harngries gogon II. 1164.
Cassuthra Helen L. 693.
— Isidell L. 693. 843.
— Isidell L. 693.
Cassuthra L. 693. 843.
— Cyane L. 693.
— Jacea L. 693.
— Jacea L. 693.
— Jacea L. 693.
Cassuthra 694.
Cassuthra tope 624.
Cassuthra acuminata Ernst II. 146.
— Ipecacuanha Widal II. 311.
Cassuthra 711.
Cassuthra 695.
— alba 690.
— benzoinata 695.
— Cassuthra 693.
— citrina 695.
— chinensis 694.
— flavo 695.
— japonica 695.
— nigra dum 695.
— politeria 695.
— liquida 695.
— rubra 695.
— Virginea 691.
Cassuthra II. 1067.
— Wachs 697.
Cassuthra rubrum Ag II. 9.
Cassuthra 698.
— acida 696.
Cassuthra Capronianum D. C. 699.
Cassuthra à la rose II. 725.
— de blanc de laque 714.
— camphrique 691.
— de Cassuthra 691.
— de Cassuthra II. 693.
— de plomb (Bald.) II. 693.
— jaune 699.

- Chlorsäure 789.
— Essigsäure 790.
Chlorum 748.
Chloralaminum Gosselin 744.
Chloroform 1173.
Chloroform 787.
Chloroform-chlorhydrat 792.
— Chloromethylat-Chlorhydrat 787.
— -Mundwasser 793.
— rhodanid 783.
— rhodanwasserstoffsäure 783.
— salicylsäure 785.
— salzsäure 792.
— salicylwasserstoffsäure 783.
— wolfsäure 782.
— -Wismut-Rhodanid 784.
— Zahnpasta 783.
Chloroform 781.
— Bismutum rhodanatum 784.
— hydrochloricum 782.
— rhodanatum 789.
— salicylicum 783.
— salicylanatum 783.
— tartaricum 782.
Chloropyrin nach Santesson & Laverne 765.
Chloroquinin 743.
Chlorur 778, 797.
Chlorur-Melwasser 786.
— Gase 786.
— Gelatinestifte 785.
— Mundwasser 794.
— Salbe 786.
— Schnupfpulver 786.
— Streupulver 786.
— Talg 786.
— Yerlandwasser 784.
— Walle 786.
— Zahnpulver 786.
Chloroform 782.
Chlorin 740.
Chlorin 787.
Chlorwasser II. 1003.
Chlor-Terpentin II. 445.
Chlorin 786.
Chlorine saccharata 785.
Chlorin'scher Balsam 454.
Chlor-Äther 189.
— Ätheriden 191.
— Äther 448.
— Lösung 343.
— Powder 349.
— pulver 348.
— Acetatium 348.
— ammonium 307.
— Äther 441.
— Bestimmung nach Gay-Lussac 320.
— nach Graham-Olle 312.
— — Penot 312.
— Iod II. 672.
— brom 307.
— calcium, wasserfrei 359.
— Eisenkristall, ätherische 1136.
— Äther 195.
— Hölzer 311.
— gas 310.
— gold 436.
— Kalium 437.
— hydrat 310.
— hydrate d'Ammoniaque 367.
— — d'Apomorphine 323.
— de Cufine 311.
— de Cocaine 375.
— de Hydrastine II. 31.
— de morphine II. 399.
— de Pilocarpine II. 325.
— de Quinine balsam 789.
— de strychnine II. 979.
— neutre de Quinine (Gall.) 753.
— Kali-Bismut 381.
— — schweiß II. 1000.
— kalium II. 134.
— kalik 317, 1008.
— Lösung 320.
— seife II. 343.
— Wertbestimmung 319.
— wasser 319.
— wasser 365.
Chlor-kräuter 309.
— Bismut II. 304.
— magnesia 309, II. 321.
— magnesium II. 310.
— methyl II. 385.
— natrium II. 444.
— — Quersäurealkoholalkohol II. 34.
o-Chlorphenol II. 385.
— Passerini II. 394.
Chlor-pikrin 28, 301.
— salze II. 796.
— silber II. 390.
— silber 379.
— — Elemente n. Pincois II. 633.
— — nach De La Rue II. 623.
— — — Warren II. 623.
— strontium II. 367.
— wasser 318.
— Zink II. 1157.
— zinkjod II. 399.
— zinn, kristallisierte II. 344.
Chlorid 789.
— Acetophenonoxin 798.
— Äthylalkohol 792.
— alkohol 792.
— amid 792.
— ammoniak 792.
— ammonium 792.
— Amylenhydrat 792.
— Antipyrin 321.
— Chlorin 778.
— Chloroform 305.
— Coffein 797.
— cyanhydrat 793.
— cyanhydrin 793.
— Hexamethylendiamin II. 12.
— Hydrat 789.
— hydrat 789.
— geschmolzen 791.
— Lösung z. Mikroskopieren 791.
— hydrate 789.
— hydratum Butyl II. 311.
— Iodid 799.
— Kampher 786.
— Tannin-Haferl 796.
— Urethan 793.
— wasserfrei 789.
Chlorin II. 586.
Chloroform 796.
Chloroform anhydricum 783.
— camphoratum 798.
— formidatatum 793.
— hydratum 789.
— — fessum 791.
Chlorate of Baryta 469.
— de Baryum 462.
— de potasse (Gall.) II. 185.
— de soude II. 447.
Chloratum Antimonii II. 350.
— Bromid 307.
— Sublim II. 350.
Chloro disson 313.
— an boules 322.
Chloric acid II. 190.
Chloride of Aluminium 348.
— of Barium 461.
— of silver 379.
Chlorides, Platt 341.
Chlorin 310.
Chloro-Äthylchlorid 175.
— brom 797.
Chloroline 306.
Chloroform, A.C.H. Mixture 306.
— anodyne 306.
— Biltz's Mischung 307.
— Dobisch's Mischung 306.
— Englische Mischung 306.
— Nussbaum's Mischung 306.
— si II. 496.
— si, grüne II. 97.
— Radstock's Mischung 306.
— wasser 306.
— wein 306.
— Wiener Mischung 306.
Chloroformium 789.
— albuminatum 307.
— ammoniacale 306.
Chloroformium benzenatum 307.
— benzenatum 307.
— cum Morphine, Berner II. 399.
— a Chloro hydrate 305.
— gallicatum 307.
— medicinale Picot 305.
Chloroform de mercurio (Gall.) II. 30.
Chloroformum hydrargyricum II. 30.
Chlorin II. 38.
Chlorin II. 388.
Chlorometrische Grade 309 u. II. 351.
Chloroperech 1276.
Chlorophyll, Spektrum II. 315.
Chlorophyllum liquidum II. 497.
— spissum II. 497.
Chlorum 310.
— solutum 312.
Chlorure d'Alumine 348.
— d'Antimoine II. 339.
— d'argent 379.
— de baryum 441.
— de calcium cristallisé 365.
— de chaux 307.
— de fer et d'Ammoniaque 1134.
— de lithine II. 304.
— de magnésium cristallisé II. 319.
— de manganèse II. 348.
— de Mercure pur volatilisation (Gall.) II. 40.
— d'or 459.
— d'ur et de sodium 438.
— de plomb II. 378.
— de potassium (Gall.) II. 194.
— de sodium II. 444.
— de sodium purifié II. 445.
— de soude liquide 390.
— de soude II. 1157.
— ferreux cristallisé 1104.
— ferrique dissous 1132.
— mercurique II. 40.
— précipité II. 341, 41.
— mercurique II. 39.
Chlorwasserstoffsäure 30.
Chlorid II. 388.
Chlorid à la magnésie de Ischiries II. 330.
— an fer cristall 1091.
— blanc 326.
— digested 327.
— ferrugineux 1108.
— cristallisé 327.
Chlorine cum Peptone II. 309.
Chloride, abblende 326.
— natrium 327.
— homöopathische 327.
Chloroform 309.
— butter 309.
— lack 477.
— mass 325.
— pflanzl II. 384.
— wasser 309.
Chloroform, Ogdon's II. 389.
Chlorin II. 389.
— essenz, Kautschuk 385.
— Ullrich, Meyer II. 432.
— medicin, Schindler II. 305.
— mittel, Dwight's II. 331.
— mittel, Kalm II. 100.
— Mixture II. 335.
— plasma, Buchner II. 306.
— pulver, chemisches 345.
— trophin, Bied's II. 1178.
— — Dr. Bied's 318.
— Ergänz, Hahn, V. II. 322.
— Hank II. 332.
— Inoscent II. 322.
— Lowne II. 322.
— Peitz II. 322.
— Fetsch II. 322.
— Rulm's II. 322.
— russische II. 322.
— Schindler's 322.
— Squibb II. 322.
— Stroganoff II. 322.
— Thomsen II. 322.
— Wunderlich II. 322.
Chloroform 325.
Chloroform, Lieberman II. 378.

- Coffea-Natriumjodid* 918.
— — salicylat 912.
— stria 911.
— Phenol 919.
— Resorcin 913.
— natriopropionat 911.
— salisaurat 911.
— schwefelsaurer 911.
— sulfat 911.
— sulfsaures Natrium 913.
— trijodat 913.
- Coffein-Ammonium citricum* 912.
— Kalium bromatum 913.
— Natrium benzoicum 912.
— — chloramyllicum 912.
— — salicylicum 912.
- Coffeinum* 905.
— elaricum 910.
— — effervescens 911.
— hydrosulfuratum 911.
— hydrochloricum 911.
— Natrium jodatum 913.
— nitricum 911.
— phenylicum 913.
— resorcinicum 913.
— sulfuricum 911.
— trifidatum 913.
- Coffin-Phenol* 913.
— Resorcin 913.
- Coffon* 909.
- Cognac* 11. 960.
— Silber 177.
— Essenz 178. 183.
Cognacum II. 964.
— Wein 891. 1245.
- Coiré; Liqueur Café au lait ou liqueur phénophoric* 910.
- Coincumbata* II. R. 915.
— Kaliyi Cornu 918.
— digitata Masters 918.
— Gehen 918.
— galbenensis Masters 918.
— Kots 918.
— roed 918.
— sphaceloperna Heckel 918.
- Colchici Cornu* 918.
— Radix 929.
- Colchicistalcytat* 929.
— — salicylatus 929.
- Colchicine* 921.
Colchicine 921.
Colchicinum 921.
— salicylicum 923.
- Colchicum autumnale* L. 929.
— Cornu 929.
— tubera Baker 927.
— Root 929.
— Seeds 924.
— speciesum Stee. 927.
— variegatum L. 927.
— Wine 924.
— wriebe 928.
- Colchique* 926.
Colchici 927.
Colchitis 1126.
— Viridi 1126.
- Gold-Cream* 286. 607.
- Gole; Dinner Pills* (Nat. form.) II. 147.
— Pillula ad Prædium II. 107.
- Goleman-Lichig's Extract of meat and Malt-wine* 653.
- Goler, Kampfer-Milch* 922.
- Golle root* II. 292.
- Colignon; Balsamum stramine* II. 578.
- Golla piodum* II. 310.
- Colidium Houtmannii* 1172.
- Collus; Calcearia phosphorus gelatinosa* 920.
— Furnus redictum 1055.
— Philes Algeas 906 u. II. 610.
- Colletia* 923.
- Colle blanche* 1274.
— de poisson II. 110
— végétales 1209.
- Collemplastrum Americanum* 601.
- Collemplastrum* 1051.
— alabastrinum 923.
— Alumina acetic 927.
- Collophorum Arvense* 283.
— Betulinoside 471.
— Cantharidin 529.
— peripetum 529.
— Caput (Diet.) 604.
— carolinianum 29.
— Chrysanthemum 925.
— Cecidial II. 247.
— Hydrargyri carolinianum II. 28.
— — cinereum II. 26.
— — coloidalis Wester II. 80.
— Ichthyol II. 114.
— Jodoform II. 136.
— Kieselst. salicylatum II. 927.
— Menthol 10 Pean. II. 929.
— Mercuriofluat II. 30.
— oxycroconum II. 320.
— Pice II. 842.
— Pyrogallol & Proc. II. 709.
— Resorcin II. 739.
— salicylicum 109.
— Symplic II. 959.
— Sulfamid Dieter. II. 35.
— Thell II. 110.
— Zinc II. 1164.
— — Ichthyolum (Diet.) II. 114.
— — salicylatum II. 1164.
- Colligamen* 1025.
- Colligamina* 1051.
- Collig Pulvis desinfectorius* 922.
- Collinsonia canadensis* L. II. 78.
- Collod* 927.
- Collodine* 900.
- Collodium* 927.
— cantharid 506.
— Gisticque 929.
- Collodium* 927.
— Acid carbolica 29.
— antisepticum II. 238.
— cum Aromatiz 602.
— Arnicum 929.
— benzinatum Kelly 479.
— cantharidal 506.
— cantharidatum 506.
— Cantharidin 604.
— causticum II. 96.
— chrysanthemum Adams 926.
— ad clares pulvis 923.
— Coralli Unna 875.
— croceolum II. 55.
— — ad equos II. 37.
— cruentum 921.
— cum Hydrargyro bichlorato corrosivo II. 35.
— — Iachylinum (Münch. V.) II. 677.
— duplex 929.
— elasticum 926.
— echinatum II. 59.
— feratum 1125.
— felle 929.
— haematosticum 1125.
— — Carlo Pavoni 127.
— Ichthyol II. 115.
— iodatum (Nat. form.) II. 146.
— jodoformatum (Ergänz. s. Nat. form.) II. 133.
— Jodoform (Form. Berol.) II. 133.
— — furios (Münch. Apoth. - V.) II. 123.
— Jodoli II. 136.
— lacto-salicylatum 921.
— lentescens 921.
— martialis 1125.
— cum Morphino II. 401.
— Panfurnati Unna 1172.
— plumbicum; Arzelm 921.
— salicylatum (Ergänz. Wiener Spec.) 121.
— — stannicum II. 477.
— stypticum 187. 931. 1153.
— — Richardson 137.
— — vet. 1123.
— unguentum 921.
— tennex 929.
— Thell II. 110.
— Tigll (Nat. form.) 971.
— ad verrucas 921.
— valiana 529.
- Colloidale*
Colloida 921.
Colleykane 289.
Colloire à l'alun (Fell) 226.
— au borate de soude (Gall.) 592.
— de potasse (Gall.) II. 187.
Collostruction adstringens 947.
— Alumina 236.
— anticariaticum Audifert 1968.
— Kali chlorici II. 187.
— plantin-jodatum Mandl. II. 292.
— resorcin, Triple II. 763.
- Collyre à la pierre d'azote* 992.
— de Landuz 400.
— sec au Colinet (Gall.) II. 43.
- Collyrium adstringens interum* II. 1174.
— — Val II. 1174.
— Alumina 236.
— albumino-plumbicum 290.
— aluminum 290.
— Asiac 534.
— antiseptico-tinctum Healy 605.
— antiblenorrhoeicum Graefe II. 1171.
— antiphosphaticum Siebel 562.
— antiphosphaticum Oesterlin II. 584.
— antimonicum Favre II. 258.
— Argent nitric 378.
— Atropini Siebel 429.
— — auriferi oleum Owen 329.
— atropicum Fene 437.
— Indium Lebert 509.
— — Waelmont 509.
— boraceum 502.
— chloratum Varlez 821.
— cum Hydrargyro chlorato II. 43.
— cum Lapide divina 999.
— cum Zinco matico Bonney II. 1172.
— Hydrargyri milis II. 44.
— Loches 529.
— neonatum 378.
— opthalmicum Horati II. 1171.
— oplatum neonatorum v. Nie-meyer II. 524.
— rosatum, Carlon-Davillars II. 759.
— Saint-Jernome 392.
— siccum graduum Atropini 429.
— stillicium Graefe 429.
— stypticum 238.
— tannicum Desmarres 137.
— Yrall II. 1172.
- Colocythis Pulp* 923.
- Colocythisides* 923.
- Colocythis* 923.
— prapanea 923.
Colague-Spirit II. 914.
— Water II. 283.
- Colombis; Sappanotis resinose*
Capitae 448.
- Colombo* 236.
— extract 927.
— tinkur 927.
— wurzel 926.
- Colophone* 926.
- Colophonis Maartiana D. C.* 1050.
- Colophonium* 926.
— album 926.
— olivum 926.
— Succin II. 291.
- Colophony* 926.
- Coloxythis* 923.
- Colorado-Killer* 1003.
- Colostrum* II. 242.
— Butter 547.
- Colours* II. 412.
- Colofact leaves* 1078.
- Colton crusta* Alton II. 959.
- Comfrey root* 955.
- Commiphora abyssinica Engler* II. 418.
— erythra Engl. II. 418.
— Kasai (Forsk.) Engl. II. 539.
— Myrrha Engler II. 418.
— Schimper Engler II. 418.
- Commune Marjanna* II. 841.
— round Ebern II. 793.
— Tancy II. 1014.
— Teal-far II. 985.

Elixir Gasi 968.

- Gentiane 1213.
- cum Tinctura Ferri Chloridi 1213.
- Decolamps 1215.
- et Ferri Phosphatis (Nat. form.) 1214.
- Ferri 1213.
- Glycyrrhizae (Nat. form.) 1238.
- aromaticum (Nat. form.) 1232.
- Grindelia 1258.
- guajacum volatile 1268.
- Guarana 1267.
- Hamamelidis II. 5.
- Hammi (Nat. form.) II. 318.
- Hypophosphitum (Nat. form.) II. 349.
- cum ferro (Nat. form.) II. 429.
- Jacobinerum 847.
- jalapinum citratum II. 306.
- Kapsel pour les toux 582.
- Koloidi 901.
- Koriander II. 329.
- - Viennense II. 729.
- Le Ros II. 124.
- Leucithus aromaticum 1232.
- Lithii Bromidi (Nat. form.) II. 309.
- Citrata (Nat. form.) II. 305.
- Lycopii II. 313.
- Lycopium II. 313.
- Magnesii aceticus Garot II. 318.
- Mulli von Dingesuch II. 344.
- et Ferri (Nat. form.) II. 344.
- Mynsichti 844.
- Myrtilli compositum II. 422.
- odontalgicum Ancelet II. 705.
- of Ammoniaci Valerianae et Quinine (Nat. form.) 772.
- of Black Haw II. 1129.
- Calcium-bromide (Nat. form.) 650.
- - Hypophosphitis 502.
- Chlorus Valerianae et Strychnini (Nat. form.) 773.
- Coia and Guarana 1265.
- Damiana II. 1003.
- Zeyheria et Guarana 1267.
- Gentian 1218.
- and Phosphate of Iron 1214.
- with Tincture of Chloride of Iron 1213.
- Glycyrrhizae 1232.
- Grindelia 1258.
- Hope II. 829.
- Humulus II. 349.
- Infusum II. 100.
- life bitter von Jacob Wahn 205.
- long life 293.
- Liquorice 1238.
- Pilocarpi II. 103.
- Potassium Acetate and Jentper II. 163.
- Rhubarb II. 787.
- - and Magnesia II. 787.
- - Magnesium Acetate II. 787.
- Sulfum Bromidi II. 408.
- Tamarci II. 1949.
- Papaini 840.
- Paralytici (Nat. form.) II. 502.
- paragonum II. 520.
- Paul II. 504.
- paragonum II. 500.
- pectorali dural de Dancemart 1032.
- pectorale (Helv.) 1234.
- - Hafeland II. 839.
- Peppini (Gall.) (Nat. form.) II. 508.
- et Bismuthi (Nat. form.) II. 367.
- Bismuthi et Strychnini II. 281.
- et Ferri II. 507.
- Phosphori (U.-St.) II. 600.
- et Nixis reniens (Nat. form.) II. 600.
- Picea compositum (Nat. form.) II. 647.
- Pilocarpi (Nat. form.) II. 102.
- polychrosum Hallense II. 737.
- Leonili 290.

Elixir Potassii Acetatis (Nat. form.) II.

- 178.
- et Juniperi (Nat. form.) II. 102.
- Bromidi (Nat. form.) II. 178.
- Proprietas 220.
- - alkalium 220.
- - aquosum 220.
- Boerhave 221.
- cum acido 221.
- cum Rham 231.
- dulcis 220.
- Paracelsi 221.
- salinum 221.
- sine acido 220.
- purgatis official de Lavalley II. 108.
- Quininae compositum (Nat. form.) 765.
- et Phosphorum compositum (Nat. form.) 765.
- Valerianae et Strychnini 772.
- Radcliffe 228.
- regia Danica 1038.
- Rhacini Punicinae II. 729.
- - compositum II. 729.
- Rham II. 737.
- et Magnesia II. 737.
- - Magnesii Acetatis II. 737.
- Ringelmanni 1232.
- rubrom 738.
- Rubi compositum II. 739.
- sacro II. 737.
- sacrum II. 737.
- Salvia II. 738, 890.
- - Harlemer II. 108.
- schorrellendens II. 350.
- Scandii cornuti ferratum Gay II. 878.
- Sodii Bromidi II. 428.
- Hypophosphitis (Nat. form.) II. 449.
- Salicylatis (Nat. form.) II. 462.
- Spina 220.
- Sulfurigen compositum (Nat. form.) II. 967.
- atomaceum Lemli 508.
- Stoughton 408.
- Whyll 758.
- Strychninae Valerianae II. 291.
- succinum 220.
- Tamarci compositum II. 1016.
- tinctum Gentian II. 419.
- tincti-Mirifraga an Quinquina et Café 798.
- tinctum antilagrux de Gaillet II. 108.
- Tormera II. 1003.
- uterinum Crollus 472.
- Valerianae ammoniacali Goddard 146.
- Vithari Opuli compositum II. 1180.
- - prunifolii II. 1120.
- - chloride Hoffmanni 854.
- - Hafeland 1214.
- Kleis 854.
- Rosenzels II. 737.
- Vitae Matthialis 847.
- Vitrioli compositum 844.
- Mynsichti 844.
- Mynsichti 844.
- Zinci Valerianae (Nat. form.) II. 4175.

Eliker's, Dr. Pulver gegen Bleichsucht 1081.

- Elix, Cereali-Dor-Watte 875.
- - Tropfen 115.
- Elm II. 1055.
- Elinal, Balsamum antarthriticum Indicum 450.
- Eisenberg II. 616.
- Eisenberg's Parachlorophenol-Pasta II. 586.
- Eise's Pulvis causticus II. 174.
- Esmal de Paris de Jared II. 228.
- Eustrocatie salina Beasley 359.

Emphysema Tighi 443a 271.

- Emphysema, Roche's 414.
- Emphigon; Elixir antarthriticum 1043.
- Emolli II. 128.
- Emollium laryngum II. 150.
- Emollium II. 365.
- Emolli; Silius-Tablettes 875.
- Emmerich; Anticancer II. 388.
- - Krebsum II. 408.
- Emolli II. 732, 885.
- Emol II. 839.
- Emphigon ad clavos pedum 901.
- Emphigum 1051.
- - acre 600.
- ad clavos pedum Banois II. 287.
- - Delacroix 1051.
- - Kallhate 569.
- - fenticulos II. 682.
- - (Erganz.) II. 478.
- - Isipian 901.
- - ruptum nigra 624.
- - rubrum II. 1029.
- - adhaerens anglicum (Erg.) II. 111.
- - Austr. II. 677.
- - Ravarium II. 478.
- - Germ. I. 31.
- - glutinosum II. 111.
- - Kraft 1013.
- - Lund II. 658.
- - Petropoliannum 1013.
- - Pettenkofer II. 1028.
- - Wiesbaden II. 678.
- - Woodcock II. 111.
- - Aeruginis 991.
- - album coctum II. 671.
- - Ammoniac 254.
- - camphoratum 254.
- - cum Hydrargyro (U.-St.) II. 38.
- - Ever 254.
- - Anglica (Austr.) II. 111.
- - acutatum 265, II. 111.
- - benetatum II. 111.
- - imperatibile II. 111.
- - calculeum II. 111.
- - animale II. 111.
- - antipopeccum 1191.
- - antarthiticum Henningsen 944.
- - Helgolandicum 573.
- - Helgolandi II. 685.
- - antithyricum 414.
- - antithyricum Plaster II. 591.
- - antithyricum 1191.
- - antithyricum Kranichfeld II. 593.
- - antithyricum II. 524.
- - Arctica 385.
- - sulle 385.
- - aromaticum II. 612.
- - (Nat. form.) II. 678.
- - Auer foetida 414.
- - balsamicum Schiffhausen 404, 584.
- - basilicum 090, II. 652.
- - fuscum II. 652.
- - Belladonna 471.
- - Calcearia piceum 573.
- - calculeum 597.
- - Cantharidis 596.
- - Cantharidum 594.
- - - Berolynense 599.
- - camphoratum 599.
- - d'Allespays 596.
- - extensum 596.
- - Ferrari 599.
- - Laleonense 599.
- - ordinatum 599.
- - perpetuum 597.
- - pro casu veterinario 600.
- - Capici (U.-St.) 607.
- - Capucinarum 1070.
- - carbolatum Phosphorici 607.
- - Carri 601.
- - cephalicum II. 594.
- - Ceras 596.
- - Cerasum 591.
- - Cerasum II. 471.
- - - rubrum (Humb. V.) II. 678.
- - Cethei 714.
- - Chloral hydrati 708.
- - Chrysanthemi 626.

- Emplastrum Clentae* 947.
 — cum Ammoniacum 948.
 — Cera 947.
 — ammoniacatum 919.
 — cum Placenta Jacobi Ricard II. 674.
emulsio Schencker II. 1166.
 — contra furorem II. 1024.
 — maribus nativum 584.
 — nigrum Cucullary II. 958.
 — perfoliatus Rant 1192, II. 958.
 — cum Cera maculata 847.
 — Extracto Cera maculata 948.
 — — Diglissa 1041.
 — — Stramonii 1015.
 — Ferro oxydata 1123.
 — Cusini 982.
 — Panmaras 1018.
 — compositum Schwinmer 1013.
 — de lapide Calamitarius II. 1136.
 — de Labdama II. 612.
 — — tribus Burea 948, II. 29.
 — Vago alba Mucorio 948.
Emulsionum rubrum 1123.
diabetaura 1181.
Emulsiolum fuscum 1181.
 — gummatum 1191.
 — — luteo extensum II. 877.
 — — simplex II. 681.
 — diapalma II. 678.
Emphylogos II. 1156.
Emphoracium Mysicli II. 419.
Emulsiola Ricard II. 398.
 — divina viride 992.
 — domus nigricordium II. 678.
 — Drouot 597.
 — domus II. 678.
 — emulsio 714.
 — epispastica 597.
 — — Drouot 597.
Euphorbia 597, 1070.
 — favoscapens Welser II. 1024.
 — fernum 1152.
 — Ferri (U-St.) 1110.
Fedistonium Paracelsi, Neubach II. 679.
 — Ferougnes compositum II. 1057.
 — foetidum II. 1067.
 — frigida II. 1067.
 — Fulgida Bernhard 1184.
 — fuscum II. 686.
 — — camphoratum II. 678, 684.
 — — sine Camphora II. 685.
 — (Gallani 1191, 1193).
 — — camphoratum 1192.
 — — compositum Phoebe 1192.
 — — croceum 1191.
 — — martiana 1191.
 — Gallicum II. 28.
 — glutinans 1051.
 — — odoratum 1051.
 — glutinosum Cibus Berol. II. 678.
 — giseum II. 1166.
 — Hjæmneri (camphoratum) II. 841.
Hydragryi II. 28.
 — — chusii milt II. 45.
 — — compositum (Heir.) II. 28.
 — — melle (Hamb. V.) II. 28.
Hyocyanum II. 87.
 — tobiyocellae (U-St.) II. 111.
 — incognitum II. 830.
 — ischadicum 1070.
 — Japori 597.
 — Janini 597.
 — Jodina II. 202.
 — — Etern II. 141.
 — Jodato-narcoticum Godeaux de Massy II. 202.
 — Jodoformi ferri et miltis H. Fischer u. A. Pape II. 130.
 — Kali Jodati II. 202.
 — Leodineum II. 678.
 — Lithargyri II. 681.
 — melle (Kriehard) II. 678.
 — — simplex II. 681.
 — Manna Dei 599.
 — martianum 1152.
 — Martis cum Galbano 1191.
Emplastrum Martis ex Sebo 1152.
 — Massi II. 1057.
 — Martis album II. 678.
 — — camphoratum II. 678.
 — — fuscum II. 685.
 — — Ricard II. 678.
 — Meliloti II. 680.
 — — compositum II. 670.
 — — Mentholi II. 683.
 — — mercuriale II. 68.
 — — corrosivum II. 37.
 — — Mucosi cantharidiatum 597.
 — — Mini II. 684.
 — — adustum II. 684.
 — — camphoratum II. 684.
 — — fuscum II. 684.
 — — rubrum II. 678.
 — — miraculosum (Hidmischer 584, II. 678.
 — — Walcher II. 678.
 — — nardaceum Diesterich 471.
 — — nigrum Beckbold II. 678.
 — — Nostena II. 684.
 — — opiat camphoratum II. 594.
 — — opiatum II. 524.
 — — Opi II. 684.
 — — oxycroceum 588.
 — — venale 942.
 — — Pajot-Lafort 588.
 — — piceum II. 1024.
 — — piceum II. 1024.
 — — Pice II. 651, 1024.
 — — Burgundici II. 1024.
 — — Candensis II. 651.
 — — cantharidiatum 598.
 — — irritans II. 651, 1024.
 — — liquidum compositum II. 617.
 — — rubrum 940.
 — — simplex II. 1024.
 — — Mombi II. 681.
 — — Jodati II. 674.
 — — simplex II. 681.
 — — plumbeum Fouquet II. 678.
 — — Pyrogalloli Porcia II. 708.
 — — Reiznae 1040, II. 677.
 — — — Plu cum Resina elastica Lavipno 681.
 — — resinosum II. 651, 1024.
 — — resolvers (Gall.) II. 28.
 — — camphoratum 584.
 — — Rust II. 28.
 — — Schnucker 414.
 — — Sabinae II. 765.
 — — salicylicum anapratum II. 841.
 — — santalium II. 820.
 — — saponatum II. 806.
 — — — amoniatum 208.
 — — — Barbette II. 641.
 — — camphoratum II. 641.
 — — rubrum II. 841.
 — — Saponis II. 838.
 — — Speruatis 714.
 — — sticticus 695, 1125.
 — — — rubrum 1125.
 — — stomachale II. 754.
 — — stomacheum II. 644.
 — — — Klepperbach II. 678.
 — — Stramonii 1018.
 — — stypticum Cress 1123.
 — — sulfuratum II. 698.
 — — tabulatum II. 684.
 — — Tartari sublati II. 958.
 — — Thapsiae extensum II. 1084.
 — — tripharmacum II. 684.
 — — universale II. 684.
 — — — Styriae 518.
 — — veruifugum 954.
 — — vesicans 588.
 — — — medicatum 597.
 — — vesicatorium 526.
 — — — peripetum 597.
 — — Vago cum Mucorio II. 38.
 — — volatile Kriehard 269, II. 841.
 — — Zinc II. 1164.
 — — Zinc oxydus Porcia II. 1164.
Emplastrum 1051.
 — à mouche de Milan 597.
 — brun II. 685.
Emulsiola Cereola (Gall.) 211.
 — d'André de la Gama 1051.
 — de Radcliff 1123.
 — belluosa 471.
 — — Cusini (Gall.) 1123.
 — — Cigne 947.
 — d'Extrem de Rigot (Gall.) 910.
 — — diglata (Gall.) 1041.
 — — d'opium (Gall.) II. 525.
 — — de stramonio 1024.
 — — de la mère II. 584.
 — — — album camphoré (Gall.) II. 678.
 — — — Norumborg II. 678.
 — — d'opium II. 524.
 — — de parva homina 781.
 — — — solz II. 1024.
 — — — de Bourgogne II. 1034.
 — — — saxon II. 638.
 — — — camphoré II. 841.
 — — — des quatre fondants II. 28.
 — — — Diaclyon gommé 1191.
 — — — diapalma (Gall.) II. 678.
 — — — de parva homina 781.
 — — — resolutif (Gall.) II. 28.
 — — — resolute de Thapala Dr. Boudier II. 1094.
 — — — simple (Gall.) II. 681.
 — — — vesicatorie 588.
Emplastrum emulsiolum (Thunb.) Eski. et Zeyl 510.
Emulsi Kataris-Pantili II. 792.
 — — — Filles 1074.
 — — — Kesselbrunnen 554.
 — — — Kriehard 388.
 — — — Salz, Kriehard II. 781.
Emulsiola II. 523.
Emulsio 1059.
 — — — Acuminata 554.
 — — — Amygdalarum 585.
 — — — composita 595.
 — — — cum Morphina 285.
 — — — gummosa 285.
 — — — pro pice 285.
 — — — acryplasma 585.
 — — — antidysenterica Kenepf 571.
 — — — balsamica antileucitica Hup. clausat 450.
 — — — balsamica antiscarifica Wies 450.
 — — — Balsami Copervo 447.
 — — — — Peruvial ad Injectionem Bittorjans 450.
 — — — Balsami solutis 457.
 — — — camphorata 585.
 — — — Curialis 585.
 — — — composita 583.
 — — — Cathartica van Meule 585.
 — — — Cerae 601.
 — — — communis II. 557.
 — — — contra Scierum 1250.
 — — — cum Resina Jalapae II. 107.
 — — — de Oleo cadis (Gall.) II. 125.
 — — — Extrem Filles Wiedehof 1188.
 — — — gallica 1068.
 — — — gummosa 585.
 — — — Jodoformi Dilroth II. 125.
 — — — Jodolins II. 278.
 — — — laxativa 285.
 — — — — Venusta II. 856.
 — — — Lycopodi II. 419.
 — — — — sponzula Duroca II. 50.
 — — — — Oxi Jacaris 1058.
 — — — — Aethl composita 419, 420.
 — — — — cum Calcio hypophosphorico 589.
 — — — — cum Calcio metaphosphorico 1053.
 — — — — — Calcio phosphorico 1053.
 — — — — cum Extracto Malt 1059.
 — — — — cum Hypophosphorico 1054.
 — — — — cum Fructu Virginiana 1054.
 — — — — cum Quillaja II. 719.
 — — — — dextrinata 1053.
 — — — — Morchum (Nat. form.) 1059.

- [illegible]

- [illegible]

Extractum Malis fluidum II. 361.
 — *Maydis sanguinea* II. 363.
 — *fluidum* II. 363.
 — *Menyanthes* II. 364.
 — *Menyanthes* II. 364.
 — *fluidum* II. 364.
 — *Menyanthes* II. 365.
 — *atherum* II. 368.
 — *fluidum* II. 368.
 — *Millefolii* II. 369.
 — *Myrrine* II. 371.
 — *Myrrilli Wiczeritzii* II. 371.
 — *foliorum fluidum* II. 371.
 — *Myrrillaceum* II. 373.
 — *Steuhanne (spirituosum)* II. 373.
 — *definitum* II. 373.
 — *Radumacheri aquosum* II. 373.
 — *Nucia vomica* II. 384.
 — *fluidum* II. 385.
 — *liquidum* II. 385.
 — *Nucum vomicae spirit. II. 384.*
 — *Steuhanne (spirituosum)* II. 344.
 — *Opil* II. 385.
 — *aqueum* II. 381.
 — *denudatum* II. 382.
 — *liquidum (Diet.)* II. 382.
 — *sine Nascitino* II. 382.
 — *solidum* II. 382.
 — *Orellanae* II. 383.
 — *osum liquidum Stomachii* II. 383.
 — *Oxyceuti* II. 1009.
 — *panchymagum* II. 387.
 — *Papaveris fructus* II. 386.
 — *Petroselin fructus* II. 379.
 — *herbae* II. 376.
 — *radice fluidum* II. 376.
 — *Phellodii* II. 378.
 — *Physostigmatis* II. 397.
 — *Phytolacae foliorum* II. 312.
 — *fluidum* II. 312.
 — *Radice fluidum* II. 311.
 — *Pisid Lilianthracis* II. 350.
 — *Piceae fluidum (U-St.)* II. 101.
 — *Pimpinellae* II. 389.
 — *Pini foliorum* II. 332.
 — *altissimi* II. 384.
 — *Turcoman* II. 381.
 — *Piperis algi aetherum* II. 338.
 — *Placidae* II. 381.
 — *fluidum* II. 381.
 — *siccum* II. 381.
 — *Plantaginis* II. 352.
 — *Podophylli (U-St.)* II. 387.
 — *chioriformis* II. 387.
 — *fluidum* II. 387.
 — *polychrostrum Chiniae* 740.
 — *pro Tinctura Rhel aquosa* II. 737.
 — *Pruni virginiana fluidum* II. 695.
 — *Pulsatillae* II. 698.
 — *fluidum* II. 698.
 — *Punicae Granati* 1250.
 — *putaminum Juglandis* II. 158.
 — *Pyrethri Roman* II. 704.
 — *Quassiae* II. 710.
 — *corticis* II. 710.
 — *fluidum* II. 710.
 — *solidum* II. 710.
 — *Quadracho aquosum* II. 712.
 — *fluidum* II. 712.
 — *liquidum Pentandri* II. 712.
 — *siccum* II. 712.
 — *spirituosum* II. 712.
 — *Quercus corticis* II. 714.
 — *Quillajae fluidum* II. 718.
 — *Ratanhia* II. 721.
 — *Ratanhiae* II. 722.
 — *fluidum* II. 722.
 — *Rhamni Purshiani (aqueum)* II. 725.
 — *Purshianae fluidum* II. 725.
 — *aconaticum* II. 725.
 — *Rhei* II. 726.
 — *alkalicum* II. 727.
 — *compositum* II. 727.
 — *fluidum* II. 725.
 — *solidum* II. 727.
 — *Rheis aromatisata fluidum* II. 742.

Extractum Rhoe glabrae fluidum II. 742.
 — *Rosae fluidum* II. 751.
 — *spirituosum* II. 752.
 — *Rosellae* 1945.
 — *Rubi fluidum* II. 750.
 — *Rubiae Saccorum* II. 756.
 — *Rubiae* II. 756.
 — *fluidum* II. 751.
 — *Rubiae (alcoole paratum)* II. 752.
 — *Sapindillae* II. 753.
 — *fluidum* II. 754.
 — *alcoole paratum* II. 751.
 — *fluidum* II. 754.
 — *Sedrina* II. 790.
 — *Sambuci* II. 801.
 — *Sanguinis boricis* II. 815.
 — *Sanguinariae fluidum* II. 805.
 — *Sassa fluidum* 1059.
 — *Santonici* 825.
 — *Saponariae* II. 835.
 — *Sarsae liquidum* II. 849.
 — *Sarsaparillae (alcoole paratum)* II. 849.
 — *aqueum* II. 849.
 — *compositum* II. 851.
 — *fluidum* II. 849.
 — *compositum* II. 850.
 — *natural* II. 855.
 — *Sellae* II. 855.
 — *aqueum* II. 859.
 — *fluidum* II. 859.
 — *solidum* II. 859.
 — *Scoparii* 1210.
 — *fluidum* 1210.
 — *Scordii* II. 1031.
 — *Scorpii corallii* II. 876.
 — *dialysatum* II. 877.
 — *fluidum* II. 877.
 — *solidum* II. 877.
 — *solutum (ad usum subcutaneum)* II. 877.
 — *sphaerulatum* II. 877.
 — *Senegae* II. 883.
 — *fluidum* II. 883.
 — *solidum* II. 883.
 — *Sennae* II. 887.
 — *fluidum* II. 887.
 — *solidum* II. 887.
 — *Serpentinariae fluidum* II. 891.
 — *Spartii scoparii* 1210.
 — *Spigellae fluidum* II. 912. 968.
 — *Sullingiae fluidum* II. 906.
 — *compositum* II. 907.
 — *Stramonii* 1015.
 — *duplex* 1015.
 — *fluidum* 1015.
 — *alcoam* 1015.
 — *Strophanthi alcoole paratum* II. 974.
 — *Strychni* II. 984.
 — *aqueum* II. 984.
 — *fluidum* II. 985.
 — *spirituosum* II. 984.
 — *endorficum Smith* II. 751.
 — *suprarenale haemostaticum* II. 540.
 — *Spyzyl Jambolani corticis fluidum* II. 1010.
 — *fructuum fluidum* II. 1010.
 — *Thymidodorum* II. 1012.
 — *mito* II. 1015.
 — *Turacii* II. 1016.
 — *fluidum* II. 1016.
 — *liquidum* II. 1016.
 — *Theae fluidum* II. 1041.
 — *Thalictum* II. 521.
 — *Thymid fluidum* II. 1040.
 — *Thymid fluidum saccharatum* II. 1040.
 — *Thyroideae Haaf* II. 537.
 — *Tormentillae* II. 1055.
 — *fluidum* II. 1058.
 — *Torricolendri* II. 749.
 — *Trifolii fibrini* II. 884.
 — *Turacae* II. 1065.
 — *fluidum* II. 1065.
 — *Uthi corticis* II. 1066.

Extractum Uvaeursae 1199.
 — *Urticae* II. 1099.
 — *fluidum* II. 1099.
 — *Uvae Ursae* 302.
 — *fluidum* 302.
 — *solidum* 303.
 — *Valerianae (alcoole paratum)* II. 1103.
 — *fluidum* II. 1103.
 — *Veratri viridis fluidum* II. 1116.
 — *Veratrid fluidum* II. 1118.
 — *Verbenae fluidum* II. 1118.
 — *Viburni Opuli fluidum* II. 1120.
 — *prunifolii fluidum* II. 1120.
 — *Violar tricoloris* II. 1148.
 — *Vitis pampinorum* II. 1149.
 — *Zingiberis* II. 1177.
 — *fluidum* II. 1177.
 — *Yerba santa* 1056.
 — *Zoea fluidum* II. 368.
 — *Extrait alcoolique de cantharide* 967.
 — *Hamamelis virginica* II. 4.
 — *noix de Kola* 918.
 — *Straphantus Kouba* II. 974.
 — *Cannabis* 539.
 — *catuolique* II. 737.
 — *d'absinthie* 408.
 — *d'aloe* 219.
 — *d'anne* II. 6.
 — *de lardum* II. 250.
 — *Belladonna (avec le suc)* 449.
 — *(Racine)* 469.
 — *beuf* 550.
 — *Cascar Sagrada* II. 729.
 — *Cassa* 674.
 — *chamvre de l'inde* 501.
 — *Charbon de bois* 824.
 — *Chloride* 838.
 — *algae (Semenes)* 948.
 — *avec le suc* 947.
 — *ac* 947.
 — *Coca alcoolique* 969.
 — *esthique (Semenes)* 978.
 — *avec de l'acide* II. 918.
 — *de cubbe (offensif)* 978.
 — *deux de bois* II. 1016.
 — *diplote (alcoolique aqueux)* 1041.
 — *ac* 1041.
 — *deux-ambre* 1047.
 — *d'Eryonimus atropurpureus* 1072.
 — *de l'oe de Calabar* II. 697.
 — *de l'oe de bœuf (Gall.)* 1081.
 — *l'ingère melle* 1158.
 — *l'ingère* 1165.
 — *garron (d'acide)* II. 388.
 — *gayac (Gall.)* 1201.
 — *gaulther (Gall.)* 163.
 — *gentiane* 1213.
 — *granulise (alcoolique)* 1250.
 — *d'Hydrocotyle* 857.
 — *d'Hydrocotyle (alcoolique)* II. 150.
 — *de Jaborandi alcoolique* II. 281.
 — *Jusquiamine (Semenes, Gall.)* II. 35.
 — *avec le suc (Gall.)* II. 35.
 — *ac (Holv.)* II. 84.
 — *lactucarium alcoolique* II. 871.
 — *lactus culivide* II. 372.
 — *virane (avec le suc)* II. 370.
 — *maif* II. 342.
 — *Mucic* 421.
 — *muguet (aqueux)* 950.
 — *(avec le suc)* 956.
 — *Néroli* 859.
 — *noix vomique* II. 894.
 — *d'Opium* II. 501.
 — *d'Opium alcoolique* II. 1006.
 — *de patience* II. 700.
 — *perot l'ane* II. 506.
 — *placidi* II. 1016.
 — *polygala alcoolique* II. 839.
 — *Quanta* II. 710.
 — *Quinquina* 734.

Ferro-saccharosulphur 1123.

- solis varia 1159.
- solisplat 1159.
- sublakat 1116.
- subvolcanat 1151.
- Sulphur 1141.
- exsiccatus 1149.
- granulatus 1143.
- solat 1149.
- Gehaltstabelle 1148.
- Lösung 1147.
- Magma 1152.
- saturat 1149.
- Teresphas 1149.
- Valerianus 1151.
- valerianus 1151.

Ferrichlorid 1107.**Ferrichlorid** II. 114.**Ferridcyanallium** II. 106.**Ferrisulphur** 1124.**Ferrisulphur** 1121.**Ferro-Ammonium-sulfuricum** 1144.

- arseniat 107.
- bromatum crystallinum album 1029.
- bromid, wasserfreies 1028.
- — wasser 1029.
- Chininum hydrojodatum 773.
- — peptonatum 1125.
- chlorid 114. 1124.
- cyanhydrat de Quinine 773.
- cyanidatum II. 105.
- — Gehaltstabelle II. 106.
- — Isobutylal II. 106.
- cyanid II. 1159.
- cyanum de potassium (Gall.) II. 125.
- cyanure de zinc II. 1159.
- — ferrique 1129.
- cyanwasserstoffadur II. 126.
- ferri-cyanid 1129.
- — phosphat 1126.
- harnsal Merck II. 117.
- hypophosphit 1129.
- jodid in Lactosem 1119.
- — wasserfreies 1111.
- Kalium cyanatum flavum II. 106.
- — tartaricum crudum 1121.
- karbonat, rockenthaltiges 1101.
- lakat 1114.
- Natrium pyrophosphoricum 1128.
- — sulfatum 1146.
- oxinat 1123.
- phosphat 1126.
- phosphinat Solair of Genthian 1114.
- solat 114. 1141.
- — arseniat 1149.
- — Gehaltstabelle 1142.
- — getrocknetes 1143.
- — rohes 1144.
- — solat 1140.

Ferrisulphur 1121.**Ferrisulphur** 1123.**Ferrisulphur** II. 12.**Ferrisulphur** 1082.

- album lamellatum 1072.
- — album 1099.
- — solutum 1092.
- albumatum 1090.
- — cum Natrio citrico 1097.
- — solutum 1095.
- arseniatum 107.
- bromatum 1096.
- Peruvianum 1129.
- bromatum anhydricum 1091.
- carbonicum 1100.
- — saccharatum 1101.
- cinereum 1159.
- chloratum crystallinum viride 1104.
- — insolutum paratum 1104.
- — oxydatum crystallinum 1104.
- — chloratum album 1104.
- — citricum ammoniacum 1107.
- — cum Magnesia citrica 1108.
- — effervescent 1108.

Ferrum citricum effervescent Davum 1108.

- — oxydatum 1105.
- — granatum 1109.
- — — solubile 1110.
- — electricitate reductum Collas 1083.
- — et Magnesium lactatum 1116.
- — Natrium pyrophosphoricum (Aust.) 1128.
- — glycerinophosphoricum 105.
- — hydricum 1119.
- — hydricum in aqua 1119.
- — Hydrogenio reductum 1084.
- — hydroxydatum distillatum liquidum 1128.
- — in Aqua 1118.
- — hypophosphoricum oxydatum 1129.
- — hypophosphoricum 1129.
- — oxydatum 1120.
- — oxydatum 1129.
- in filis 1082.
- — pro analysi 1081.
- — purissimum 1082.
- — jodatum anhydricum 1111.
- — crystallinum 1113.
- — lamellatum 1113.
- — saccharatum 1112.
- — lactum 1114.
- — oxydatum 1116.
- — malicum 1117.
- — spirituosum oxydatum 1131.
- — nitricum 1115.
- — nuch-albuminatum 1153.
- — obliquum 1152.
- — oxalicum oxydatum 1153.
- — oxychloratum solutum (dihydratum) 1120.
- — oxydato-oxydatum 1122.
- — oxydatum (Holtz) 1129.
- — fuscum 1119.
- — hydricum 1118.
- — rubrum 1120.
- — saccharatum 1120.
- — — solubile 1120.
- — oxydatum album 1122.
- — peptonatum 1124.
- — perchloratum crystallinum 1101.
- — phosphoricum 1128.
- — album 1125.
- — ceruleum 1125.
- — cum Natrio citrico 1127.
- — — pyrophosphoricum 1128.
- — oxydatum 1124.
- — oxydatum 1128.
- — solubile 1127.
- — pulveratum 1095.
- — pyrophosphoricum 1127.
- — cum Ammonio citrico 1127.
- — solubile 1127. 1128.
- — reductum 1084.
- — reductum 1084.
- — solisplat 1159.
- — solutum 1152.
- — asquibromatum solutum 1100.
- — asquibromatum 1151.
- — anhydricum 1181.
- — — rubrum 1181.
- — cum Lactosio Kato II. 278.
- — solutum 1182.
- — subcarbonicum 1190.
- — succinum 1128.
- — suboxychloratum II. 114.
- — sulfuricum 1141.
- — ammoniacum 1146.
- — crudum 1143.
- — crystallinum 1144.
- — exsiccatum 1143.
- — oxydatum 1146.
- — — ammoniacum 1148.
- — album 1146.
- — — solutum 1147.
- — oxydatum ammoniacum 1148.
- — purum 1144.
- — album 1142.
- — sulfuratum 1146.
- — fuscum 1142.

Ferrum sulfatum hydratum purissimum 1141.

- lamellum 1182.
- tartaricum 1149.
- — asquibromatum 1149.
- — cum Ammonio 1149.
- — tartaricum 1149.
- — thalhydratatum sulfatum (in solubile) II. 114.
- — valerianicum 1151.
- — album 1182.

Ferula Asa foetida L. 473.

- ceratophylla Regel et Schumacher 1280.
- — cerulea Boissier 1189.
- — galbanifera Boissier et Buhse 1189.
- — Nastur Boiss. 412.
- — rubicunda Boissier 1189.
- — Schair Boissier 1189.

Fervid 1081.**Festuca Caryophyllorum** 564. 569.**Fetid Spirit of Ammonia** 411.**Fette** 550.**Fett-Öle** II. 619.**Fett-Öle** aus Membr. 555.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.**Fettigkeit**, Pellen gegen 1183.

- Fliegen-säfte 1065, 1066
 — Sirogipster 1066.
 — teller, Tschirch II. 711.
 wasser II. 713.
 Fliesen-papier 720.
 Flieswurzel 280.
 Flohr's, Otto, in Frelburg, Basel-Stadt
 mittel 1163.
 Flusamen II. 653.
 — schiden II. 653.
 Flus's Stropus lentivus II. 401.
 Florence's Reaktion auf Sperma II. 1096.
 Florentiner Lack 885.
 Flores Andas II. 694.
 — germanicus II. 694.
 — Achillone II. 394.
 — Alcanes II. 346.
 — Alluane 384.
 — Althaus 293.
 — Anemaria lutea 1206.
 — Antimonit II. 952.
 — argentat antimonitum II. 952.
 — Arnicus 884.
 — Arnicum 840, 850.
 — Balsamit 1250.
 — Benzons 15.
 — Brasperne II. 231.
 — Calatrappa 1091.
 — Calendulae 377.
 — Carthami 659.
 — silvestris 682.
 — Caryophylli 668.
 — Caryophyllum rubescens 1026.
 — Cassiae 634.
 — Chamomellae 712.
 — Chamomilla 715.
 — Chamomilla romana 718.
 — China 632.
 — Cicut 636.
 — Croci hortensis 659.
 — Colchici 924.
 — Convallariae 566.
 — Cynid 663.
 — — majores 689.
 — Parfura 1077.
 — Gentiane 1216.
 — scopariae 1210.
 — Graphit 1235.
 — Graminis 197.
 — Grana 1200.
 — Grindelae 1232.
 — Hageniae II. 231.
 — Jacae nigrae 683.
 — Rosa II. 231.
 — Lami II. 274.
 — albi II. 274.
 — Larentulus II. 384.
 — romanae II. 386.
 — Liliorum alborum II. 234.
 — convallium 686.
 — Lupuli II. 911.
 — Mucidis II. 411.
 — Mulvae II. 345.
 — — arborea II. 346.
 — — sine calycibus II. 346.
 — — corollae II. 345.
 — — hortensis II. 346.
 — — majoris II. 346.
 — — rubrae II. 346.
 — — silvestris II. 345.
 — — vulgaris II. 345.
 — Millefolii II. 394.
 — Naphae 850.
 — Nymphaeae II. 423.
 — — luteae II. 423.
 — Paeoniae II. 563.
 — Panacis II. 274.
 — Papaveris erratici II. 557.
 — — Rhoeodae II. 557.
 — Paralyticae II. 698.
 — pedis cati 1235.
 — Peristearum II. 694.
 — Plantaginis montanae 584.
 — Primulae II. 698.
 — Pruni spinosae II. 694.
 — Reginae prati II. 913.
 — Rhoeodae II. 557.
 — Rosa benedictae II. 563.
 Flores Roman damascensis II. 749.
 — — domesticae II. 749.
 — — rubrae II. 749.
 — — bracteatae II. 748.
 — — pallidae II. 748.
 — — saliti II. 749.
 — Rosarum rubrae II. 748.
 — Salla ammoniaci montanae 1176.
 — Sambuci II. 806.
 — — saliti II. 801.
 — Santolineae II. 934.
 — — spardi scoparii 1110.
 — — spinae II. 934.
 — — Splanthis II. 912.
 — — sterculatorum 934.
 — — Stoechadis amarae II. 236.
 — — — purpureae II. 236.
 — — Stoechadis citrinae 1236.
 — — — Germanicae 1236.
 — — Sulfuris II. 994.
 — — — lutea II. 995.
 — — Tanacet II. 1013.
 — — — Tillae II. 1051.
 — — — sine bracteis II. 1051.
 — — Tuberosa hortensis 1026.
 — — Tussilaginis 1077.
 — — Urticae II. 913.
 — — Urticae montanae II. 274.
 — — Verbasci II. 1117.
 — — Viola II. 1147.
 — — Zinci II. 1163.
 Floridan II. 748.
 Floridawasser 657, II. 155, 238.
 — Water 862.
 Floriline, Alb. Möller II. 705.
 Flus Chinae 632.
 — — Rosa II. 231.
 — — Malvae II. 345.
 — — Rosae II. 743.
 — — Sambuci II. 806.
 — — Spinae II. 913.
 — — Tillae II. 1051.
 — — Verbasci II. 1117.
 Flowers of west-Indie II. 1117.
 Flowery Orange Pekoe II. 1040.
 — — Prakes II. 1040.
 Fluaril 1270.
 Flügge's Myrrhenessence II. 420.
 Flügge's Bitter II. 908.
 Flügge's Kosmetikum, Dornier II. 280.
 Flügge's, Cadet'sche 421.
 Fluid Beef, Johnston's 659.
 — — (Savary and Moore's) 656.
 — — extrakte 1074.
 — — extracta 1073.
 — — Extract of Actaea racemosa 823.
 — — — Aspidosperma II. 712.
 — — Bitter Orange peel 453.
 — — Buchu 511.
 — — Calamus 537.
 — — Cassella II. 1041.
 — — Cassia Sagrada II. 728.
 — — Coca 669.
 — — Colchicum Seeds 825.
 — — — Root 324.
 — — — Conium 948.
 — — — Convallaria 956.
 — — — Cotton root bark 1226.
 — — — Dulcamara 1049.
 — — — Eucalyptus 1062.
 — — — Eupatorium 1069.
 — — — Ergot II. 877.
 — — — Fraegula 1181.
 — — — Gelsemium 1069.
 — — — Gentian 1218.
 — — — Geranium 1217.
 — — — Ginger II. 1177.
 — — — Glycyrrhiza 1227.
 — — — golden Seal II. 79.
 — — — Grindelia 1223.
 — — — Guncana 1267.
 — — — Hamamelis II. 4.
 — — — Hope II. 343.
 — — — Hydrastis II. 79.
 — — — Hyoscyamus II. 95.
 — — — Indian cantabie 591.
 — — — Ipecacacantha II. 150.
 — — — Iris II. 157.
 Fluid-Extract of Jalap II. 405.
 — — Juglans II. 161.
 — — Junciper II. 163.
 — — Kava II. 639.
 — — Kouser II. 349.
 — — Krameria II. 728.
 — — Lactucarium II. 273.
 — — Lappa II. 396.
 — — Lobelia II. 669.
 — — Lappula II. 814.
 — — Malico II. 361.
 — — Menyanthes II. 384.
 — — Meserius II. 384.
 — — Nux vomica II. 376.
 — — Parley Root II. 376.
 — — Phytolacca Root II. 641.
 — — Phlocarion II. 101.
 — — Podophyllus II. 687.
 — — Quassia II. 710.
 — — Quilla II. 718.
 — — Rhamnus Purshiana II. 728.
 — — Rhubarb II. 725.
 — — Rhiz glabra II. 743.
 — — Rose II. 750.
 — — Rubus II. 752.
 — — Rumex II. 741.
 — — Sangulnaria II. 805.
 — — Sarsaparilla II. 819.
 — — Savina II. 764.
 — — Scoparius 1210.
 — — Senna II. 587.
 — — Serpentina II. 591.
 — — Spigelia II. 912.
 — — Stillingia II. 906.
 — — Urtica II. 1089.
 — — Valerian II. 1102.
 — — Varnarum viridis II. 1119.
 — — Verbascum II. 1118.
 — — Verbena II. 1116.
 — — Viburnum Opulus II. 1196.
 — — Viburnum prunifolium II. 1196.
 — — — Wm Cherry II. 385.
 — — — Zea II. 363.
 — — Lignum II. 908.
 — — Magnesia II. 383.
 Fluids meat, Scotchman Green 656.
 Fluor II. 1161.
 — — ammonium 64.
 — — benzol 1161.
 — — calcium 65.
 — — Naphthalin 1162.
 — — natrium 64.
 — — phenetol 1162.
 — — pseudocumol 1162.
 — — fluamin, Valentiner & Schwarz
 1162.
 — — linalol 1162.
 — — wasserstoff 62.
 — — sture 61.
 — — saures Ammon 64.
 — — Natrium 64.
 Fluorocid 1160.
 — — Natrium 1161.
 Fluorescens-Schirmer, Roentgen'sche II. 657.
 Fluoride 953.
 Fluorit 65.
 Fluorform 1163.
 — — wasser 1163.
 Fluorol 64.
 Fluss, grauer II. 207.
 — — schwarzer II. 207.
 — — wasser II. 207.
 — — stüchelpulver 478.
 — — sture 65.
 — — spat 65.
 — — tinktur, Salaberger 328.
 — — tropfen, algemaine 320.
 Foenicul Fructus 1163.
 Foeniculum 1163.
 — — capillatum GHB 1163.
 — — dulce D. C. 1164.
 — — officinale AB 1163.
 — — Panormum D. C. 1167.
 — — piperitum Sweet 1167.
 — — vulgare MDI 1163.
 Foenum Graecum II. 1056.

- [illegible]

- Galla, Spizius (Alcockia) 295.
Gall-Äcker 171. II. 872.
— Inkrustat II. 480.
— Koble 625.
Nitrogenium II. 483.
— Nitrogensium II. 484.
Oxygatum II. 516.
— Reibungsmasse, Cyan-Restruierung 1110.
Gaasien II. 572.
Gasoline II. 572.
Gasoline II. 572.
Gasometer Thon II. 890.
Gasparin II. 564.
Gastrophilum, Fürst II. 711.
Gâteau de lin II. 298.
Gaulthier-Salzen 900.
Gautenkraut 195.
Gaub, Infectio antigonorrhoeae 224.
— Filulas resolventes 294.
Gauguin 627.
Gauger's Caementum dentarium II. 360.
Gaultheria-Amytal II. 117.
— fragransissima Wall. 1201.
— leucocarpa Bt. 1201.
— El 1205.
— procumbens L. 1200.
Gause's, Gies, Präservierungsweise 954.
Gautier's Papier II. 143.
Gawinski, Guttae odontalgicae 807.
— Konservierungs-Fähigkeit 855.
Gay, Bromoform-Raum 810.
— Stütz-Schale cornuti ferratum II. 578.
— Zinnische Chlor-Grade 630.
— Mixtura Bromoformi 810.
Gaze au sulfurate de phenol II. 796.
— Linden 1240.
— terique 10% (Gall.) 92.
— hydrophile 1240.
Gazolinum 259.
Geay, Unguentum antineuralgicum 156.
Gebhardt's Schmelzextrakt II. 749.
Gebirgsbaum von O. Schmidt, Berlin 1182.
Gelbtopfener 809.
Gedacht II. 690.
Geddah-Gummii 1269.
Geffium 587.
Gela & Co., Labypulver II. 252.
Gehäusethaphilen, Leidenitser's II. 741.
Gehirnkrüden II. 810.
Gehirn II. 537.
— anhang II. 538.
Gehirnsamen 1092.
— Hochze 717.
Gehörll 565.
— — von Brackelmann II. 968.
— — Clupp II. 969.
— — Fischer II. 860.
— Méne Maurice 582.
— Robinson 583.
— Snyder 585.
— Spielmann's 1092.
— Vogt II. 568.
Geldenther 383.
Gellman's Wasser 355.
Gelfenzel 306.
Geller's Kapparat 34.
Geltacher Thon II. 600.
Geltig-aromatisches Wasser II. 287.
Gelanthem II. 1067.
— Unna 1205.
Gelatin II. 1201.
Gelatina Acidi acetici Unna 1207.
— — salicylici Unna 1207.
— — sutherae II. 547.
— alba 1203.
— Aluminii acetici Unna 1207.
— amygdalata 1208.
— animalis 1203.
— Argillae Unna 1207.
— Arnicae 885.
— atropinata 429.
— Balsami Copalivae Martini 447.
— Camphorae Unna 1207.
— carbolata 28.
Gelatina Carboneum (Argemone) 608.
— Carosina Unna II. 629.
— Chlorali hydrati Unna 1207.
— Chrysarobiti Unna (U-) II. 829.
— Cornu Cervi artificialis 1206.
— de Helminthocorti II. 9.
— Liehenae taludico II. 293.
— Gum Beladurii 1208.
— — Mielck 1208.
— Ergolini lamellata II. 878.
— Extracti Physostigmatis II. 607.
— glycerinata 1208.
— — cum Zinclo II. 1184.
— — et Alumino seifeich-thynite (Ind. Taxe, Minch. Ap.-V.) II. 119.
— Hydrargyri bichloridi Unna II. 86.
— Iponica 1203.
— Ichthyoli Unna II. 115.
— Jodoformi Unna II. 145.
— Kroeneli II. 237.
— Lacca, Sigment-Lieberkühn II. 256.
— Lichenis islandici (Ergem.) II. 203.
— — succisa nica (Ergem.) II. 200.
— Lithargyri Unna II. 679.
— Liquiritiae pulchella 1209.
— mollis Heladurii 1208.
— Naphtholi Unna II. 845.
— Old Ricini II. 747.
— physostigmatosa II. 607.
— Plumbi acetici Unna II. 665.
— — carbonici Unna II. 678.
— — jodati Unna II. 674.
— Polvis II. 743.
— nigri II. 744.
— roborans 1200. II. 1147.
— Robi idaci II. 759.
— Salep II. 791.
— Salicylata Schwimmer 101.
— Sulfuris Unna II. 1003.
— vermifuga Marcellini II. 9.
— Xinci (Hamb. V.) II. 1164.
— — cum Flice liquida II. 1164.
— — Gum Unna 1207. II. 1164.
— — Ichthyolata II. 1164.
— — molles Unna II. 1164.
— — salicylata (Hamb. V. u. Unna) II. 1164.
— — salicylic (van Itallie) II. 1169.
— — sulfurata (Hamb. V.) II. 1164.
— — vulgaris Unna 1207.
— Zinclo-Ichthyoli Unna II. 115.
— — Thioli II. 119.
Gelatinae medietati in lamellis 1202.
Gelatine 1201.
— animal 1206.
— diaka II. 129.
— Folien 1205.
— kapseln, elastische 612.
— harte 611.
— Lamellen 1202.
— Lösung zur subkutanen Injektion nach Laurence & Paulsen 1203.
— papier 1205.
— perlen 612.
— seide 1245.
— Test Solution (U-84) II. 111.
Gelatin-plastique 1205.
Gelatinum 1209.
Gelatoipapire 1206.
Geluti II. 1067.
Gelutole Emulsion of Zinc Oxide II. 1164.
Gelb W II. 614.
— beeren II. 726.
— perlach II. 727.
— faser II. 898.
— über II. 604.
— flammensaft II. 125.
— guss 987.
— holzende 1179.
— komposition II. 944.
— schüttbe 1177.
— nicht der Minder, Trunk 227.
— wurd 1006.
Gell-wurzel 1206.
— — canadische II. 77.
— — extrakt, flüssiges II. 79.
Gelle Heilmittel 637.
— Salts 907.
Gellen chromomane Kali II. 190.
Gellin 462.
Gelle 1201.
— du Baume de Capahu Caillet 448.
— corne de cerf 1202.
— Fichen d'Islande II. 295.
— mousses de Corne (Gall.) II. 9.
Gellakches Kornbrot II. 654.
Gells et Condé's Dragees au lactate de fer 1116.
Gelson 122. 1204.
Gelsenin 1202.
Gelsamin 1208.
Gelsinum 1203.
— elegans Benth. 1210.
— Root 1208.
— sempervirens Ait. 1208.
— stictic 1209.
— wurzel 1208.
Gellulin II. 408.
Gemmige II. 685.
Gemme Find II. 631.
— Populi II. 699.
Gemme melle II. 1918.
Gembolum 284.
Gendrie's Extrait tonique II. 419.
— Potus sulfuricos 127.
— Pulveris antidyspeptici 691.
Gendé à bulais 1210.
— das selzwurzel 1210.
Gendrer II. 164.
Genover II. 103.
Genovier's Balsam 584.
Genser Balsam 287.
Gensch, schwächer 411.
— weicher 411.
Gempil vral 411.
Gempilvral II. 394.
Gentiana apoplex II. 1210.
— monoperma Lam. 1210.
— ovata W. et K. 1210.
— purpurea L. 1210.
— ramosissima Poir. 1210.
— angustalis L. 1210.
— opuntia Bohl. et Zeyn. 1210.
— victoria L. 1210.
— tridactyla 1210.
— virgata D. G. 1210.
Gentiane 1210.
Gentian's Fungorum 1145.
Gentle's Lösung II. 1087.
Gentian Root 1211.
Gentiana 1211.
— Karroo 1218.
— lutea L. 1211.
— ochroleuca Frö. 1218.
— pannonica Scopoli 1211.
— punctata L. 1211.
— purpurea L. 1211.
— contra Bunge var. c. Haegeri Max. 1216.
— blan G. B. II. 016.
— share 1212.
Gentiane Radix 1211.
Gentiane 1212.
Gentiana 1212.
Gentianizin 1212.
Gentia 1212.
Gentiana Americana sapie Sugar II. 774.
Georgia Heming 1176.
Geographisches Salz II. 194.
George's Pasta pectoralis 1222.
— Pate pectoralis 1222.
Gesant 1255.
Gesant 1299.
Gerard II. 749.
Geranium II. 615.
— maculatum L. 1217.
— Robertianum L. 1217.
— El, indicum 305. 1217.
— — thirtiche 305.
— sanguinale L. 1217.
Gerard's Apparatus 306.

- Grimschit, Cigarettes indiennes 886.
— Injection végétale au Matico II. 682.
— Sirupus Armaracae iodatus 890.
— — Chinae ferrata 788.
— A Co., Calciumhypophosphitirup 658.
— — Guayana 1267.
Grismert's, Franziskus-Augustinus 997.
Grisebale-Fluiderakt 1252.
— glutinosa Daniel 1252.
— hirsuta Hook et Arn. 1252.
— integrifolia D. C. 1252.
— lauboides Willd. 1252.
— robusta Nutt 1252.
— rubricandis D. C. 1252.
— squarrosa Daniel 1252, 1253.
Grisebale II. 1252, II. 889.
— glaucosa II. 1254.
Grisebale's Pilulae contra Incontinentiam urinae II. 998.
Grühl, Glycyrrhizina oleifolium 122.
Grödek's Digeatipillen 935.
Grödel's Kaiser-Zahnwasser 1262.
Grob & Wuland's Chinadithier 37.
Grösch, Crème II. 62, 1156.
Groschitzki's Kopfgelei 882.
— Syllitus cephalicus 585.
Groes, Futtermehl für Forellen und Karpfen II. 999.
Groppler's Maceratum II. 817.
Gross' antiscorbutic Pills 765.
— Pilulae antiscorbuticae 766.
Grosche II. 763.
Grosche's von Mecklenburg, Epi-
scopium 555, II. 642.
Grosche's Kaffeegurget 997.
Grosche-Itz 1218.
— aut 960.
— Oil 960.
Grosche's Element II. 622.
— Glycyrrhizina 1254.
Grosche, Apoth., Patis II. Roma II. 840.
Grün Arnica 823.
— Baumzweig II. 188.
— Siter II. 604.
— für Speichen II. 612.
— Gulgnet 823.
— Jungferngrün 879.
— Laubgrün 823.
— Mädelgrün 823.
— Neapigrün 823.
— Oregan 823.
— Pomeran 823.
— Pomer 823.
— Rappan's 823.
— Sackisch-Grün 823.
— Seesaggrün 823.
— span 960.
— — basischer 960.
— — kristallinischer 960.
— — Seesaggrün 960.
— — selbe 960.
— — wache 960.
Grüne Besser II. 902.
— Heilwale II. 284.
— Bensewale II. 284.
Grüne Einbrot 823.
Grüne Öl II. 497.
Gründrals II. 941.
Grundlage zur Zahnpaste II. 155.
Grundmann's Valerian 37.
Grundmann II. 1119.
Grundwale, Unna's überfettete II. 839.
Grün's Kappspulver II. 1057.
Grutrum 435.
Gucumara 526.
Gucumaphol-Healing 1256.
Guaceta 1169.
Guaca 1253.
Guacetal 1253.
Guacale 1253.
— Mixture, Fennel's 1261.
Guacale-Mixture, Fennel's II. 37.
Guacetal 1253.
Guacale Lignum 1260.
— Rinde 1261.
Guacaleure 1253.
Guacaleure 1253.
— absolutum 1254.
— acetylum 1254.
— benzoicum 1253.
— carbonicum 1255.
— chinamyllicum 1256.
— jodifloratum r. Monodig 1256.
— phosphoricum 1254.
— salicylicum 1256.
— valerianicum 1255.
Guacaleure 1261.
— Mixture 1263.
— resin 1261.
— — Losenge 1265.
— officinale L. 1260.
— sanctum L. 1260.
— wood 1260.
Guacale 1258.
Guacale 1261.
— alkohol II. 750.
— hars 1261.
— — sere 1262.
— — selbe 1264.
— — tinktur 1263.
— holz 1260.
— — extinkt 1261.
— — Öl II. 750.
— — tinktur 1261.
— Kupfer-Papier 62.
— tinktur 1262.
— — ammoniakalische 1263.
a-Guacale 1254.
Guacale-äthylenther 1254.
— Anytol II. 117.
— benzont 1255.
— Benzylther 1254.
— Chlorinther 1254.
— Jodolther II. 129.
— Jodolther v. Monodig 1256.
— Karbonther 1267.
— Salol 1256.
— sulfonther Calcium 1258.
— o-sulfonther Kalium 1259.
— sulfonther 1257.
— synthetisches 1254.
Guacale-sere 1262.
Guacaleure 1254, II. 841.
Guacaleure 1254, II. 841.
Guacaleure 1254, II. 841.
Guacale II. 750.
Guacaleure-Gummi 1276.
Guacale 1258.
— Chokolade 1267.
— depurata 1267.
— Elixir 1267.
— von Grimaldi & Co. 1267.
— paste 1265.
— Pastillen 1267.
— sirup 1267.
— Tabletten 1267.
— tinktur 1267.
Guacale 908, 1256.
Guacale-Indigo II. 122.
Guacale-Ratania II. 781.
Guacale's Oxymenthoretum 1042.
Guding's Unguentum antihæmorrhoidale II. 402.
Guenther, Aqua dentifricia 224.
Günter's Mittel gegen die Trunk-
sucht 415.
— Sedative Pills 471.
Günter's Dr. Chromwasser II. 191.
Günter's Resonanz-Reaktion II. 1097.
Günter'sche Salbe 899.
Günter's & Co., Tord-bayana II. 861.
Günter's Aqua cosmetica II. 35.
— Eau cosmetique 479.
— — de II. 35.
— Sommersprosswasser 479.
Gut Grass 1259.
Gutbour, Eau de Passy 859.
Gutbouria copallina Benz 559.
Gulgnet's Grün 823.
Gulgnet's Diamant 1274.
Guttemann Kew-ture 1012.
Guttemann, de, Elixir unique antilithique II. 108.
Guillermann, Baume de Conchine 948.
— Linimentum Conch 949.
— Liqueur d'Injection de Conchine 949.
— Liqueur Conch ad Injectiones 949.
— Pilulae ciculatas mitiores 949.
— Pilulae ciculatas 949.
— Sirup de conchine 948.
— Sirupus jodo-tinctus 128, II. 141.
Guillot's Cataplasma odontalgicum II. 899.
Guitt, Anthra-Cure, Green Mountain 1017.
Guitt's Sal aperies II. 467.
— — descolant II. 467.
— Ichus Sals II. 467.
Guitt's Pfeffer 600.
Guitt's 1260.
Gum Acacia 1267.
— arabic 1267.
— Benjamin 475.
— lac II. 363.
— plant 1262.
— Tree 1262.
Gummi Acacia 1267.
— adstringens Fothergill II. 390.
— arabicum 1267.
— — Strata 473.
— Lösung 1272.
— arabisches 1267.
— cyrenensis 829.
— Cepal 937.
— Crème II. 719, 818.
— de Goa 1278.
— elasticum 889.
— Elemi 1059.
— essenc 1024.
— Galbanum expurgatum 1191.
— gambense II. 292.
— gottan 1274.
— Guacale 1261.
— gutt 1278.
— Guttas 1278.
— haemorrhoidales 1053.
— Kino II. 230.
— lack II. 263.
— — wasser 1278.
— Lanthol II. 369.
— Mastiche II. 338.
— Miconia 1267.
— mixtur 1272.
— Myrrha II. 417.
— pastillen 1273.
— plaster 1261.
— pulver 1274.
— — zusammengepresste 1274.
— resina 258.
— — Ass foetid 412.
— Euphorbia 1009.
— Galbanum 1269.
— Guttas 1278.
— Myrrha II. 417.
— Olibanum II. 611.
— — Scammonium II. 855.
— rubrum II. 200.
— schinim 1278.
— — chromicir II. 191.
— sirup 1272.
— teig 1272.
— Tragacantha II. 1054.
— sals 254.
Gummi 1264, 1066.
Gumprecht's Decem Frangula 1181.
Gux Cotton 909.
— powder II. 1041.
Gundel-kraut II. 892.
— rebe 1218.
Gundermann 1218.
Gundel Takal II. 476.
Gungah 691.
Gundling's Aceton-Reaktion 7.
Gurjanbalum 412.
— — Öl 450.
Gurke 970.
Gurkney 1066.
Gurken-Cold-Cream 979.
— Kraut 936.
— milch 479, 977.

- Hagebinder II. 144.
 Hagenius Kconversenz 259.
 Hagenius chymische Willkoren II. 231.
 Hager's Katarth-Pillen 714. 757.
 — — — No. I. 856.
 — — — No. II. 856.
 — — — No. III. 856.
 Migne-Pulver 744.
 Officinellum antiscorbuticum 29.
 — — — ferdin II. 1025.
 Plume solutacuribus 744.
 — Chinali cum Ferro 765.
 Copel oxydat 995.
 — benedictus 995.
 — Scrupus Ferri oxydat solidus 1122.
 Hager's Stochpionotor 1822.
 Hager's, Gehr, Edelsteinwurzelart 1216.
 Hahnemann's Keiliches Quechzailber II. 59.
 — — — Mercurius solubilis II. 58.
 — — — sches Zinkpulver II. 159.
 Hahn-Wachs 600.
 Haldenung II. 344.
 Haldsch-leber 217.
 — — — Thras 418.
 Haldstadius II. 750.
 Haine's Lösung II. 1087.
 Hais-Dye II. 708.
 — — — Regulator, physiological, Tabett's II. 690.
 — — — Komer, vegetable Sicilian von Hall II. 608.
 — — — Restorative Americana vegetable, Lebert's II. 609.
 — — — Restorative, Singer's II. 672.
 — — — Washington's Martha II. 665.
 — — — Wood's II. 609.
 — — — Restorer of America, Brien's II. 669.
 — — — Tonique, Indian, Knittel's II. 669.
 — — — Vigor v. Ayer & Co. II. 669.
 — — — Wash Dr. Leslie 601.
 Hai-tai II. 374.
 Halb-milch II. 349.
 — — — rotation II. 777.
 — — — silber 370.
 Hale's Desinfectonsmittel II. 354.
 Halina sanguinea II. 809.
 Hall's Dinner Pills 1285.
 — — — Knochmarkextrakt, rothes II. 528.
 — — — Halb-Romer, vegetable Sicilian II. 609.
 — — — Falsae ad prandium 1226.
 — — — solution of Strucholine II. 1082.
 Halle's Mixtura Alutrica 1012.
 — — — sches Bittere Kaseus 400.
 — — — Pulver 229.
 — — — Polychresttropfen II. 737.
 — — — Tinctura salina 1215.
 — — — sches Blutreinigungsmittel II. 659.
 Halleschen Wundschmerzplaster II. 684.
 Hallesches Saier 127.
 Hallescher Löss und Anhydrit (Potsd. Hospital-V.) II. 38.
 Hallesque, Antacidummittel von Pierron 400.
 Halozytin, Sprunggpulver II. 197.
 Halviva 768.
 Hamamelidis Cortex II. 4.
 — — — Felix II. 4.
 Hamamelin II. 4.
 Hamamelis II. 4.
 — — — Bark II. 4.
 — — — Blätter II. 4.
 — — — extrakt II. 4.
 — — — Phloextrakt II. 4.
 — — — Laues II. 4.
 — — — rinde II. 4.
 — — — virginica II. 4.
 — — — Wurz II. 4.
 Hamamelis II. 4.
 Hamburger Augenwasser II. 53.
 — — — Rhen 1110.
 — — — Leberalt, gelbes 266.
 — — — Magenbitter 848.
 — — — Plaster II. 680. 684.
 — — — Pastillen Br. Schmidt II. 858.
 — — — Thee II. 869.
 — — — von Fresse & Co. II. 890.
 — — — Tropfen 228.
 — — — wundenwunde Kaseus II. 400 (Jenny'sche).
 Hamilton's Galias alkalina II. 184.
 Hammerling II. 664. 865.
 Hammer'sches Streichschien II. 315.
 Hammer'sches Mignepulver II. 584.
 Hammoniaum thymianum 269.
 Hamster-Pilzen II. 1031.
 Hanks, Plume antiscorbutica II. 1158.
 Hand-lad 440.
 — — — kaltem Rinder 1234.
 — — — leuchte 387.
 — — — pain 258.
 — — — salbe, Lassar's II. 725.
 — — — Waschpulver 266.
 — — — wasser, Kreplin's II. 845.
 Hand 590. 1243.
 — — — indischer 690.
 — — — mamon 598.
 — — — Körner 595.
 — — — kratz, indisches 590.
 — — — wulch 599.
 — — — ol 599.
 Hannay's Unguentum rubefacens II. 158.
 Hannon's Esss bementalisch II. 878.
 — — — Electuarium Chetichus 682.
 — — — Signor hamostaticus II. 878.
 — — — Pasta calleyhan 107.
 — — — Plume Ferri ad Margual carbonat II. 849.
 — — — Strupus anodylicus 107.
 Hantterfest 160.
 Happer's Fiebermittel für Kinder II. 741.
 Hapogen-Membran II. 248.
 Harndt, Hays's Aschmannmittel II. 1097.
 Harburger Antikrebstleimittel 680.
 Haridideik 597.
 Harid-Pareffia II. 689.
 — — — Soap II. 890.
 Hardy, Plume Ferri arseniat 598.
 — — — Pulvis inspersionis leucina II. 1165.
 Harlequin II. 578.
 Harlemer Balsam II. 299, 562, 1029, 1027.
 — — — Oil II. 1097.
 — — — Kalkr saluta II. 109.
 Harless, Eisenmittel ad succum II. 454.
 — — — Liquor antipneumonic 992.
 — — — Nitrit arsenicall 322.
 Haru II. 1076.
 — — — Acetone-saline II. 1090.
 — — — Aceton II. 1090.
 — — — Albumen II. 1090.
 — — — Alkalibisulphat II. 1078.
 — — — Alund'sche Blut-Probe II. 1091.
 — — — Nylander'sche Probe II. 1095.
 — — — Bary II. 1091.
 — — — Nymphodure 16.
 — — — bestandtheile, normale II. 1077.
 — — — pathologische II. 1077.
 — — — blumen 1236.
 — — — Blut-Nachweis II. 1091.
 — — — Boeckler's Probe II. 1093.
 — — — Boettger'sche Probe II. 1095.
 — — — Calcium-karboas II. 1099.
 — — — oxalat II. 1099.
 — — — phosphat II. 1092.
 — — — Chlorbestimmung II. 1079.
 — — — Cylinder II. 1093.
 — — — Cystin II. 1092.
 — — — Disaccharide II. 1090.
 — — — Harnsäure II. 1090.
 — — — Gomb-hells II. 1099.
 — — — Eisenbestimmung II. 1093.
 — — — Eisen-Bestimmung II. 1093.
 — — — Nachweis II. 1093.
 — — — Epithelien II. 1093.
 — — — Erythrocyten II. 1093.
 — — — Kalk'sche Albuminometer II. 1093.
 — — — Farbe II. 1077.
 — — — Fehling'sche Lösung II. 1088.
 — — — Probe II. 1085.
 — — — Feste Bestandtheile II. 1079.
 — — — Gährungsprobe II. 1055.
 — — — nachweis-mittel nach Hirsch II. 1093.
 — — — Gallenfarbstoff, Nachweis nach Gmelin u. Hupfer-Jules II. 1091.
 — — — Geruch II. 1077.
 — — — Geschmack II. 1077.
 — — — gries, Catana's-Pulver gegen II. 391.
 — — — Hauser'scher Koeffizient II. 1079.
 — — — Harzessenz II. 1092.
 — — — Bestimmung II. 1080.
 — — — harnsaures Ammon II. 1093.
 — — — Natron II. 1092.
 — — — Harnstoff-Bestimmung II. 1081.
 — — — nach Hühner II. 1082, 1083.
 — — — Liebig II. 1089, 1092.
 — — — Pflüger II. 1082, 1083.
 — — — Hühner'sche Probe II. 1088.
 — — — (Blut-)Probe II. 1081.
 — — — Hentibuminoas II. 1080.
 — — — Indican, Indigo bildende Substanz II. 1091.
 — — — Jodnachweis II. 1093.
 — — — Karbonsäurenachweis II. 1095.
 — — — Knochprobe auf Weis II. 1088.
 — — — konkrement II. 1094.
 — — — kratz II. 9.
 — — — wursel II. 591.
 — — — krenatille II. 1082.
 — — — Lencia II. 1095.
 — — — Leukocyten II. 1088.
 — — — Magnesium-Ammoniumsulfat II. 1092.
 — — — Marz'scher Koeffizient II. 1079.
 — — — Mikroscopische Untersuchung II. 1092.
 — — — Mineralbestandtheile II. 1079.
 — — — meng II. 1079.
 — — — Musin II. 1090.
 — — — Oxalidure II. 1091.
 — — — Poyton II. 1090.
 — — — Phenylhydrazin-Probe II. 1085.
 — — — Phosphorsäure-Bestimmung II. 1080.
 — — — Pikridsäure-Probe nach Eabach II. 1089.
 — — — Polarisation II. 1087.
 — — — Propagation II. 1090.
 — — — Queckhiller-Nachweis II. 1095.
 — — — Reaktion II. 1077.
 — — — Roch's Probe II. 1089.
 — — — Ruge'scher Koeffizient II. 1079.
 — — — Salicylsäure-Nachweis II. 1095.
 — — — säure 143.
 — — — Schargrad II. 1078.
 — — — saures Ammon 798.
 — — — Schwefelsäure II. 1090.
 — — — Schwefelsäure, gepurtes II. 1079.
 — — — gesammte II. 1079.
 — — — geklärte II. 1079.
 — — — Sedimente II. 1091.
 — — — Spec. Gewicht II. 1078.
 — — — Spiegler's Probe II. 1089.
 — — — Stigma II. 1089.
 — — — steins II. 1094.
 — — — Stickstoffbestimmung II. 1079.
 — — — stoff II. 1079.
 — — — citraur II. 1072.
 — — — citrat II. 1072.
 — — — China, saures 754.
 — — — im Harn II. 1

- Helleborus* II. 7.
Helleboreus II. 7.
Helleborella II. 7.
Helleborin II. 7.
Helleborus foetidus L. II. 8.
 — *niger* L. II. 7.
 — *viridis* L. II. 7.
Helleborus L. 1091.
Heller, Entomographus 454.
 — *Lacus concoloratus* 1277.
 — *Leichenlack* 1277.
 — *sehe Probe* II. 1088.
Hellmich's Lebensbitter 229.
Hellmuth, Unguentum arsenicum 393.
 — — *narcotico balsameum* II. 665.
Hellmuth's Real Australian Meat-Preparation 254.
Helmreich's Pomade antiparique II. 1009.
Helmithenextrakt, Kewitzki-Preisak 1129.
Helmithotheton II. 9.
Holmgångs's Thierheilmittel 1215.
Holmgångs II. 616.
Holstein, Aqua epithimata 593.
 — *Pilula aluminosa* 237.
 — *Pilula alutacea* 237.
 — *Tinctura Cupri bichlorati* 594.
Holsteinia II. 594.
Holothria variatrix Berk. et H. 310.
Hornbach 945, 946.
 — *Leaves* 945.
Hornp 590.
 — *seed* 593.
 — — *oil* 593.
Hornst, l'air de guimane soufflé 239.
Hortense Leaves II. 93.
 — *Seed* II. 94.
Hortel's Heilchande 109.
 — *Universal-Wachsmittel* II. 441.
 — *Wachsende* II. 441.
Hornah 219.
Hornig in Berlin, Handwurmsmittel 1129.
 — *'s Brustthee* 1234.
 — *Species pectorales* 1234.
Horning, Methilthyl 182.
Hornig's Antiputris II. 424.
Hornig's Mixtura contra purpurae haemorrhagicae II. 378.
Hornig's Solutio salis amari II. 355.
Hornig's Balsam 657, 1197.
Hornig's Carbolic-Solus 593.
 — *Commodeum* 668.
 — *Magnolia* II. 529.
Hornig's Antiputris II. 424.
 — *Præparatum* II. 523.
Hornig's Nervenzin 274.
 — *physiologische Sals* II. 517.
 — *Tonicum-Ereath* 1094.
 — *Hämato-Eisen* 1094.
Hornig, Dunschiqueur 1216, II. 590.
Hepar II. 545.
 — *Antimonii* II. 555, 603.
 — *arsenatum* II. 528.
 — *Sulfuris ad usum interosse* II. 215.
 — — *calcereum* 576.
 — — *martiale* 1143, II. 216.
 — — *volatile* 276.
Heparaden Kysel & Co. II. 538.
Hersbol-Myrrha II. 417.
Hersbolium Spondylium L. II. 430.
Herba Abrotani 411.
 — *Abrotan* 195.
 — *Abrotan* 408.
 — — *alpin* 411.
 — *Acetabulum germanici* 664.
 — *Achillea* II. 394.
 — *Aconitum caribaei* 154.
 — *Adiantum* 160.
 — — *caudatum* 161.
 — — *majus* 160.
 — — *nigrum* 160.
 — — *vari* 160.
 — — *vulgare* 160.
 — *Agrimonia* 196.
Herba Altheae II. 344.
 — *Altheae* II. 338.
 — *Amarellae* II. 690.
 — *Anserinae* II. 628.
 — *Antirrhini* II. 235.
 — *Apurinae* 1193.
 — *Apur hortensis* II. 575.
 — *Argentinae* II. 699.
 — *Artemisiae* 410.
 — — *spinosa* 411.
 — *Asellae* 195.
 — *Asperulae* 429.
 — *Athanasiae* II. 1014.
 — *Balleae tonatiae* 440.
 — — *nigrae* 440.
 — *Bardanae* II. 280.
 — *Basilici* II. 439.
 — *Belladonnae* 467.
 — *Betonicae albae* II. 1119.
 — *Bismalvae* 232.
 — *Botryes mexicanae* 724.
 — *Bursae pastoris* 604.
 — *Calaminthae* II. 572.
 — — *montanae* II. 573.
 — *Calceolapae* 681.
 — *Calendulae* 577.
 — — *silvestris* 577.
 — *Callitae sativa* 577.
 — *Cannabae apocinae* 1060.
 — — *Indica* 500.
 — — *silvestris* 1132.
 — *Candul stellatae* 683.
 — *Cappili Veneris* 160.
 — *Capsellae* 504.
 — *Cardaminis* II. 433.
 — *Cardui benedicti* 661.
 — — *sanati* 661.
 — *Carthami silvestris* 583.
 — *Centauri* 684.
 — — *lutei* 684.
 — — *majoris* 685.
 — — *minoris* 684.
 — *Centumnodii* II. 691.
 — *Cardoli bipendii* 701.
 — — *antivi* 701.
 — *Chenopodii* 701.
 — *Chamaedryos* II. 1091.
 — *Chelidoni* 725.
 — — *majoris* 725.
 — — *minoris* 725.
 — *Chenopodii ambrosioides* 725.
 — *Cibellae Indicae* 750.
 — *Chiratae* 758.
 — *Chiratae* 758.
 — *Chironiae* 684.
 — *Chloridi* 628.
 — *Citronellae* II. 370.
 — *Cicli sancti* 664.
 — *Cicutae* 945.
 — *Cochleariae* 688.
 — *Columbariae* II. 1118.
 — *Concordinae* 195.
 — *Conil* 945.
 — — *maculati* 945.
 — *Convolvulae germanicae* 161.
 — *Convolvulae* 556.
 — *Cordalla* 422.
 — *Cotyledonia aquatica* II. 84.
 — *Cuma floribus Antirrhini* II. 355.
 — *Cynocymbas* II. 385.
 — *Cynoglossi* 1009.
 — *Dactylinae* II. 1006.
 — *Datura* 1018.
 — *Diapensiae* II. 819.
 — *Dicentra cretici* 1027.
 — *Digitalis* 1097.
 — *Droserae* 1045.
 — *Ephedri* 130.
 — *Erythri officinalis* II. 1081.
 — *Euphorbiae* 195, 1069.
 — *Filipendulae* II. 613.
 — *Fumariae* 1185.
 — *Galeopsis* 1162.
 — — *grandiflora* 1163.
 — — *oblonga* 1192.
 — *Gallii albi* 1193.
Herba Galii lutei 1093.
 — *Gallitrici* II. 709.
 — *Gayotae* 362.
 — *Genipi albi* 411.
 — — *vari* II. 394.
 — *Gradoles* 1261.
 — *gracile* del 1261.
 — *Grindelia* 1262.
 — *Hedera tercentia* 1218.
 — *Hepatica stellatae* 422.
 — *Herniaciae* II. 9.
 — — *Millegranae* II. 9.
 — — *multigranae* II. 9.
 — *Hibiscus* 202.
 — *Hirundinaria* 735.
 — *Horodul protensis* II. 739.
 — — *salvi* II. 739.
 — *Hydrocotyles asiatica* II. 84.
 — *Hydrophila* II. 691.
 — *Hysocyami* II. 93.
 — *Hyperici* II. 98.
 — *Hysocyami* II. 99.
 — *Intybi angustis* II. 370.
 — *Iris* II. 308.
 — *Iris* II. 304.
 — *Jacosa* II. 1145.
 — — *nigra* 683.
 — *Lactuca* II. 270.
 — — *sativa* II. 273.
 — — *viridis* II. 270.
 — *Lamii lutei* II. 274.
 — *Lappae minoris* II. 1150.
 — *Lappulae hepaticae* 195.
 — *Ledi palustris* II. 289.
 — *Leonuri laevi* 440.
 — *Libericae* 1192.
 — *Linariae* II. 295.
 — *Lobeliae* II. 308.
 — — *inflatae* II. 308.
 — *Lycopodi* II. 514.
 — *Majonicae* II. 538.
 — — *in banchella* II. 308.
 — *Malvae* II. 345.
 — — *vici* 232.
 — *Mari vari* II. 1031.
 — *Marmosellae* 195.
 — *Marrubiatra* 440.
 — *Marrubi* II. 557.
 — — *albi* II. 557.
 — *Marrubi foetidi* 440.
 — — *nigri* 440.
 — — *pergrini* II. 558.
 — *Maucae* II. 361.
 — *Matricariae* 429.
 — *Mellati* II. 329.
 — — *citri* II. 349.
 — *Mellissae citratae* II. 370.
 — *Menyanthes crispae* II. 377.
 — — *piperae* II. 372.
 — *Mercurialis annua* II. 385.
 — — *montanae* II. 385.
 — *Melissae* 1018.
 — *Millefolii* II. 394.
 — — *nobilis* II. 396.
 — *Musci clavati* II. 314.
 — — *terrestria* II. 314.
 — *Nepell* 154.
 — *Nasturtii* II. 433.
 — — *aquatici* II. 433.
 — *Nicotianae Virginiana* II. 476.
 — *Onimi citati* II. 493.
 — *Organi* II. 541.
 — — *Cretici* II. 541.
 — — *vulgari* II. 541.
 — *Oxyrida* II. 295.
 — *Panzerina lanata* 440.
 — *Paragay* II. 191.
 — *Parietariae* II. 563.
 — *Parthenoclae urentis* II. 691.
 — *Peti* II. 476.
 — *Plantaginis (cum radice)* II. 608.
 — *Polegi* II. 606.
 — *Polypogon* II. 606.
 — — *amara cum radice* II. 606.
 — *Pulmonariae archanae* II. 603.
 — — *maculosa* II. 606.
 — *Pulsatilla* II. 607.
 — *Quinquafolia minoris* II. 604.

- Herba regia* 410.
 — *Rhols radicans* II. 713.
 — *Toxicodendri* II. 742.
 — *Rosellae* 1045.
 — *Roris folia* 1045.
 — *Rosmarinae silvestris* II. 283.
 — *Rosarii* 1217.
 — *Rosae* II. 761.
 — *hortensis* II. 761.
 — *Sabinae* II. 764.
 — *Sabina* 1079.
 — *Salviae hortensis* II. 759.
 — *Sampsonii* II. 338.
 — *sanguinalis* II. 691.
 — *Sanguinalis* 1217.
 — *Santalinæ* II. 919.
 — *Saturejae* II. 854.
 — *Saxifragae rubrae* II. 913.
 — *Scabiosae* II. 854.
 — *Scandiae* 761.
 — *Scleranthi* II. 799.
 — *Scordii* II. 1031.
 — *Scrophularianae foetidae* II. 854.
 — *— vulgaris* II. 864.
 — *Saluginis* II. 816.
 — *Sespylli* II. 892.
 — *Silybii* II. 908.
 — *Solidago* II. 841.
 — *Solidi foliosi* 457.
 — *Sophiae chirurgorum* II. 868.
 — *Spartii Semplici* 1210.
 — *Splanchis* II. 912.
 — *— olivaceae* II. 912.
 — *Talaci* II. 476.
 — *Tanacetii* II. 1013.
 — *Taraxaci cum radice* II. 1014.
 — *Tenorii Chamaedryos* II. 1031.
 — *Thymi* II. 1042.
 — *— Cicutae* II. 1031.
 — *— crudi* II. 1051.
 — *— in foliis cum flore* II. 1049.
 — *Thymae* II. 1045.
 — *Trifolii aquatilis* II. 834.
 — *Trinitatis* II. 1148.
 — *Trizagidis* II. 1031.
 — *Tussilaginis* 1078.
 — *Urticae* II. 1098.
 — *— majoris* II. 1098.
 — *— crendis* II. 1096.
 — *Verbasco* II. 1118.
 — *Verbena* II. 1118.
 — *Veronicae* II. 1119.
 — *Verrucariae* 577.
 — *Vincae pervinae* II. 1121.
 — *Viola odorata* II. 1143.
 — *— tricoloris* II. 1148.
Herbaria *Neurophylla* II. 1097.
Herbar anarum 864.
 — *anthelmintica* 1017.
 — *bechica* 1218.
Herbal embrocation for the horpog-
cough II. 831.
Herbe à pauvre homme 1251.
 — *sax chautia* II. 908.
 — *culleis* 888.
 — *d'Argentine* II. 693.
 — *d'Arenaria rubra* II. 911.
 — *de Brinsvilliers* II. 912.
 — *grindelle* 1252.
 — *menthe frisée* II. 877.
 — *romarin* II. 759.
 — *roe* II. 761.
 — *sauvicle* II. 819.
 — *tansie* II. 1014.
 — *thymie sauvage* II. 899.
Herbs of excellent cataplasm. 232.
Herbat-lis 923.
 — *seidone* 923.
Herbat, Haubstam 823.
Herbat, Kathreiner's 440.
Heraud, Rayon de Harpée II. 404.
Hestrich's Nährlebung für Chamae-
dryos II. 913.
Hesperis *littoralis* *Dryander* 913.
H/Gärtner's Mixture (Chamaedryos) II.
 459.
Hestrich's Gichtleiste 937.
Hermite's Bleichlebung 932.
Hermite's Salvia Thymoli II. 1048.
Hernaria glabra L. II. 9.
Herostom II. 494.
Hieracinae *Apoth. Sont* II. 639.
Hieracini II. 493.
Hierle's Perchaum II. 816.
 — *'s Phlois contra pruritus* 29.
Hierwig, Elettarium camphoratum 567.
 — *— stimulant* 537.
 — *— stypticum camphoratum* 567.
 — *Liquor restaurans* 200.
 — *Polvis Cephalotica* 645.
 — *Respirations-Fluid* 200.
Hier-troude 472.
 — *frühle* 861.
 — *stärkungstropfen* 845.
 — *inkur* 847.
 — *— Königsecker* 848.
Hierb, Kalktropfen 828.
Hess, Dr., Anthems 868.
 — *Kräuter-Malz-Brustast* 1295.
Hesperidia 892.
Hessbach, Lapia styptica 237.
 — *— vulneraria* 237.
Hêtre 1076.
Hette's Augenwasser II. 249.
Hieu-blumen 197.
 — *samen, griechischer* II. 1054.
 — *extrakt, ätherisches von*
Leopold 1187.
Hessler's Polvis purpureum II. 834.
Hives brasiliensis 803. *Arg.* 689.
Hives 684.
Hivemoid 885.
Hexachloritana 621.
Hexamethylenamin II. 10.
Hexamethylenamin-Aethylbromid
 II. 11.
 — *gahnwasser* II. 11.
 — *Jodoform* II. 134.
 — *Tanuli* II. 11.
Hexamethylenaminum II. 10.
 — *salicylicum* II. 11.
Hexen-kraut II. 96.
 — *mehl* II. 314.
 — *schneepflaster, Schottens* II. 680.
Heyden, Nährstoff II. 489.
Heymann in Berlin, Trunksuchtmittel
 1216.
Hibiscus Abelmoschus L. 1.
Hieracini 125.
Hidradial-Gummi 1269.
Hienfong-Kassia, Schimper's II. 384.
Hienfong-Kassia II. 383.
Hildebrand's Gulae durissima 1042.
Hilfemut 239.
Hilfswurzel 239.
Hill colic-cure 999.
 — *leber Hilfsholzm* 457.
 — *'s Mixture antihemorrhagica* 1209.
Hilke, Enterokeim II. 244.
 — *Schmieröl* II. 720.
 — *Unguentum opiate-mercuriale* II.
 253.
Himbeer-Kassia II. 759.
 — *essig* II. 759.
 — *gelbe* II. 759.
 — *salt* II. 759.
 — *alup* II. 759.
 — *wasser* II. 759.
 — *wenn* II. 760.
 — *sucker* II. 760.
Himbeeren II. 757.
 — *Kassia* 184.
Himle's Elettarium mundificans II.
 888.
 — *Polvis mundificans* II. 689.
Himnischfloss II. 493.
Himrod, Asthma-Cure 1012.
Hindischkrautengel 1047.
Hinkle's Pastillen gegen Halsleiden 975.
Hippocras 842.
Hippuraria 14.
Hips II. 759.
Hirsch II. 867.
Hirsch, Baron, Goldsalz, phthalosphäth.
 II. 210.
 — *— Lufthalz* II. 219.
Hirsch-brust 1186.
 — *gewelch, Hals* für II. 191.
 — *horn, gebrauchtes* 569. 1298.
 — *gelb* 565.
 — *graspeltes* 1209.
 — *St* II. 522.
 — *milch, reines* 954.
 — *— rotes* 987.
 — *teig* II. 984. 987.
 — *trüff* 1136.
 — *weilch* 219.
 — *wurzel* 1211.
 — *sauge* II. 861.
Hirtensack 834.
 — *inkur, Rademacher* 694.
Hirndüsen II. 12.
Hirudo II. 12.
 — *carena* II. 12.
 — *fusa* L. II. 14.
 — *granulosa Savigny* II. 15.
 — *javica Wahlberg* II. 12.
 — *medicinalis* L. II. 12.
 — *myonecta Henry* II. 12.
 — *octoculata Berger* II. 14.
 — *officialis Savigny* II. 12.
 — *quimperensis Schrenck* II. 12.
 — *sanguinea* L. II. 14.
 — *stigma Hübner* II. 12.
 — *tristitia Johnson* II. 12.
 — *variana* II. 12.
Hirundines satas 219.
Hirud, Feine, Gewebe, gas- und
wasserleichte 1276.
Hirsch, Eau de Quinine 734.
Hirsch, Mixture antiarrhythmica 1232.
 — *Propolis* II. 892.
Hive-ayran, Grosse's II. 861.
Hjaene, Elett. anarum 220.
 — *Elettarium camphoratum* II. 841.
Hjaerner's Lebenselixir 230.
Hjerne, Specie ad longam vitam 225.
 — *'s Testament* 225.
Hochstetter's Antine 10.
Hochstetter, Lamentum contra cal-
ritum 971.
Hoden II. 596.
 — *Extrakt von Egeas u. Bourd*
 II. 596.
Höckertank 1189.
Hoeffel, Sommerproseummittel 583.
Höllen-öl II. 494.
 — *stein* 374.
 — *fern* 376.
 — *pöten* 530.
Hofe, Dr., Specie laxantes II. 699.
 — *Choe* II. 899.
 — *Grassien, Legung f. Chicks* 532.
Hoff'sches Maleniztrakt-Gesundheits-
ber 1292. II. 491.
Hoffmann's Anodyne (Hoff. U-82) 171.
 — *Dr., Aqua distillata* II. 419.
 — *Calx Antimoni cum sulfure* 572.
 — *Docetum* 578.
 — *Elisir vinale* 854.
 — *Gicht- u. Rheumatisches-Spiritus*
 II. 578.
 — *Dr., Gicht- und Rheumatisches-*
Tropfen 937.
 — *Glandula* II. 539.
 — *leber Lebensbalm* 454.
 — *Liquor antipodagrica* 376.
 — *anodyna* 171.
 — *Mixture antihemorrhagica* 95.
 — *Dr., Mund- u. Zahnwasser* II. 419.
 — *Phlois anodyne* II. 37.
 — *Polvis antiphtisica* II. 419.
 — *restorative Balsam* 454.
 — *Thietum Antona* 232.
 — *trophen* 171.
 — *Wine- und Magenstropfen* II. 394.
 — *Zahnbalm* 680.
 — *La Roche & Co. Linsen* II. 428.
Hornmeister'sche Himnischfloss II. 493.
Hospitalapothek 819.
Hospital 127.
Hott's Bismutungspräpar 1936. II.
 956.
 — *Eisenpräpar* 1921.

- Holsteinkraut 1179.
 Holstendree II. 800.
 Holländisches Balm II. 209.
 — Haarwasser 698.
 Holländisches Wundöl 228.
 Holloway's Pillen 222.
 — Salbe 695.
 Holly II. 120.
 Holstein, salusures II. 18.
 Holsteinum hydrochloricum II. 18.
 Holunder-beeren II. 801.
 — beerwein II. 801.
 — bitters II. 802.
 — blüthen II. 809.
 — wasser II. 801.
 — mos II. 804.
 — rinde II. 802.
 — saise II. 801.
 Holz-anstrich, rothbraun II. 197.
 — holz, rothbraun II. 197.
 — holz, schwarz II. 2.
 cellulose 1247.
 — essig II. 321. 959.
 — geräucher II. 1.
 — roher II. 1.
 — geist 901.
 — Aceton-Bestimmung 309.
 — steuerungliche Prüfung 293.
 — lupfgrünung II. 1152.
 — wale 548.
 — kist 342.
 — kohl, gepulverte 537.
 — lack 940 II. 325. 804.
 — schiff II. 1247.
 — schube, Firnis II. 1026.
 — strumchi zum Brobacken II. 554.
 — theer II. 846.
 — arten-Unterscheidung II. 550.
 — thee 1244.
 — tinktur 1265 II. 994.
 — — Königseer 1265.
 — trank 1284.
 — trofen, Königseer 1265.
 — weile 1249.
 — wasser 1240.
 Holz 1172.
 Holstein 1172.
 Homatropine Hydrochloridum II. 17.
 Homatropine-bromhydrat II. 17.
 Homatropine-sulfat II. 17.
 — salicylsäure II. 18.
 — salicylsäure II. 18.
 — schwefelsäure II. 18.
 Homatropine II. 18.
 Homatropine II. 17.
 — hydrochloridum II. 18.
 — hydrochloridum II. 18.
 — salicylsäure II. 18.
 — salicylsäure II. 18.
 Homberg's Sal natrium 19.
 — salivum 19.
 Homberg, Elisabethkrumme 224.
 Home's Gleichmittel 502.
 Homeier II. 691.
 Homey's Haematogen II. 491. 416.
 Home-Arsen II. 695.
 — leucoscutin-Methylacetat 1254.
 — chloridum II. 805.
 — cochin II. 805.
 — fujukol 1254.
 — salicylsäure 45.
 Homole, Pinus antipochondriana 222.
 Honduras-Sarsaparilla II. 547.
 Honey II. 863.
 — of rose II. 761.
 — water II. 307.
 Honig II. 368.
 — balzen, Honig 457.
 — hime II. 370.
 — cream 715.
 — geräucher II. 695.
 — klee II. 688.
 — Mandelpasta 220.
 — meth II. 307.
 — pfaster II. 307.
 — seife II. 307. 340.
 — thee-Honig II. 688.
 Honig-Brunn, Jacob's II. 1019.
 — blücher II. 367.
 Honora, Haarfärberfink II. 517.
 Hooper's Mixture antacidum II. 509.
 — Female pills 228.
 Hop Bitters II. 314.
 Hope's Mixture II. 520.
 — Putus antipochondriana 79.
 Hopea micrantha Hooker 1011.
 — splendens de Vries 1011.
 Hopen II. 311.
 — bitter II. 312.
 — artem II. 312.
 — edler II. 313.
 — essenz II. 313.
 — extrakt II. 319.
 — Fiedlertrakt II. 313.
 — haxe II. 312.
 — kätzchen II. 311.
 — mel II. 312.
 — roth II. 312.
 — spanischer II. 541.
 — strob II. 312.
 — strogis 708.
 — tinktur II. 311.
 — wein II. 313.
 — wurst II. 314.
 — zapfen II. 311.
 Hopla farinosa 594.
 Hopplemura II. 643.
 Hope II. 311.
 Horap II. 532.
 Hordeum distichum II. 18.
 — hexastichum II. 19.
 — mundebum II. 19.
 — perlatum II. 19.
 — salivum Japan II. 18.
 — spontaneum G. Koch II. 18.
 — vulgare II. 19.
 Horseband II. 367.
 Horion's Pinus stypticus II. 879.
 Horio's Guttae anapoptoticae II. 765.
 — Liquor pectoralis II. 97.
 — Pinus digestiva II. 178.
 Horob II. 628.
 Horn by steam cooked natural 440.
 Horn-Kitt II. 529.
 — spatulace 445.
 — stoff II. 337.
 Hornsirtes Pulver 331.
 Horne-radial 330.
 — Root 330.
 — heel-Root II. 5.
 Horow purging balls 1872.
 Horford-Liebig's Bismuth II. 564.
 Hot Drops II. 419.
 — Sodawater II. 411.
 Houtden II. 311.
 Houston's Liquor anodyne II. 225.
 Hound's Tongue II. 225.
 Houz II. 120.
 Hoyer's, F. Blumendünger II. 908.
 Huaco 1253.
 Hub's Nusschalen-Extrakt II. 101.
 Hubbard's Pinus haematologica II. 879.
 Huddingfeld, Lustine Atencione 715.
 Hühnerchens Folsch II. 507.
 Hueckel's Zahn- und Mundwasser 328.
 Hühneraugen-Kollodium (Hamb. Vorsch.) 931.
 — mittel, Radner's 522.
 — pfaster, David II. 337.
 — Bellerad II. 522.
 — Boxberger's II. 679.
 — der Frau Grimmer 391.
 — Hebra II. 330.
 — Lechner II. 1027.
 — Richter II. 931.
 — stoff 301.
 — stoff 355.
 — stoff Landerbach 304.
 — tinktur Birkwieser 301.
 — Unguent 595.
 — Essig 502.
 — kohlensäure 302.
 — Kramich 391.
 Hufenzogenpulver Sikowski 302.
 — — Württemberg 592.
 Hufenzogen II. 344.
 — elixir, Württemberg 197.
 — fott 160.
 — Pulver 558.
 Hufenzogen's Tanninbalsam II. 344.
 Hülse II. 120.
 Hufenzogen II. 800.
 Hufenzogen II. 801.
 Hufenzogen II. 11. 1156.
 Hufenzogen 219.
 Hufenzogen, Aqua Calcarea sulfureo-
 — stibata 273.
 — — Eleuterium antipochondriana 594.
 — Elxir antipochondriana 1048.
 — — pectoralis II. 469.
 — — viscera 1214.
 — Gutta antipochondriana II. 174.
 — — antipochondriana II. 1158.
 — karmelischer Trank II. 318.
 — Kirschenpulver II. 324.
 — Linctus diureticus II. 315.
 — — emetica II. 151.
 — Liquor antipochondriana II. 467.
 — — Belladonna cynica 478.
 — Nusspulver 592.
 — Pinus antipochondriana 237.
 — — apertus 1032.
 — — Celi albidus-sulfur II. 578.
 — — maceratus II. 37.
 — Pulvis albidus 36.
 — — maritimus 1151.
 — antipochondriana II. 207.
 — — ceruleus II. 324.
 — — dentifera 777.
 — — eridiana 957.
 — — infans II. 324.
 — — nectaria 598.
 — — Specimen maritima II. 1105.
 — — Tinctura antipochondriana II. 174.
 — — diuretic 1042.
 — — Fulgida 1154.
 — — Unguentum ad perianthes 509.
 — — antipochondriana II. 1053.
 Hufenzogen's Augenbalsam 365.
 Hufenzogen, Sarsaparilla II. 1151.
 Huf-Pulver 114.
 — kist 354. 1877.
 — — Delia's 1277.
 — lach 1078.
 — — blücher 1078.
 — — blüthen 1077.
 — — stoff 331.
 — — stoff II. 642.
 — — schiere 30.
 Hufenzogen's Lebenswecker 1065.
 Hugo's Bacilli pectoralis 1232.
 Hufenzogen 1232.
 Hufenzogen II. 490.
 — — véritable II. 490.
 — — blanche II. 586.
 — — camphre 581.
 — — chloroform II. 496.
 — — cristallin, Bernack II. 752.
 — — d'abricier de Biancon II. 594.
 — — d'Acce vni 395.
 — — d'Amade 279.
 — — d'arschide 390.
 — — de Belladone (Gall) 472.
 — — de Belladone 482.
 — — Cacao II. 715.
 — — rade (Gall) II. 165.
 — — Camomille 719.
 — — — camphre 718.
 — — cantharide 597.
 — — chanvre 598.
 — — cholevia 593.
 — — cigné 249.
 — — Cocos 391.
 — — cotton 1243.
 — — Cution Tipton 959.
 — — Dile II. 488.
 — — d'Amier II. 494.
 — — d'Amier 1071.
 — — de leongre II. 1057.
 — — fein de Nectan 419.
 — — — source 418.

- [illegible]

- Kacharia 609.
Kackerrinde 609.
Kackine 707.
Kaiser Oel II. 879.
Kaisersmark 674.
Kaisers, siehe 674.
Kaisersextrakt aus Kaseg 676.
Kaist, Dr., Magenstropfen 658.
— Tinctura stomachica 658.
Kaisersacker II. 779.
Kalagamba 1129.
Kataplasma, Kurrall's II. 895.
Katharischchen, Isidori's 276, 816
— De Müller 1235.
Katharsmittel, Dr. Simpson 1235.
— pillen, Kaiser 1274.
— — Bager 744, 767.
— — No. I. 836.
— — II. 836.
— — III. 836.
— — Van derbeke 767, 836.
— remedy, Dr. Sago's 682.
Katedin 1129.
Katerfett 180.
Katherin 681.
Katharol II. 82.
Kathreiner's Herule 440,
— Malakaloe 908.
Kaych II. 253.
Keis, Kien-Lauolin II. 278.
— Ferrum asaphoratum cum
Lauolin II. 278.
Katzengaugenhare 1011.
— feti 120.
— gift II. 1109.
— krat II. 1051.
— pöschken, gelbe 1286.
— reihe 1282.
— weisse 1285.
— wurt II. 1100.
Kaufmann's Zahnwasser II. 527.
Kan-pasollen II. 959.
— pulverate, Dr. Bergmann's 959.
— stücken II. 960.
Kane-Kopal 959.
Kauschin 681.
Kautschuk 620.
— schulle 682.
— schwedische 681.
— Pillules 692.
— für Holzkork 682.
Leipziger 681.
— weissen 682.
kette 682.
zinnischer 682, II. 298.
Lauolin II. 278.
Lening, Rheumatism 682.
— Masse zum Einreiben von Gelen-
kflächen 682.
— plaster, amerikischer 681.
— Körper 682.
— stumpel, Kampferfarben II. 620.
— vulkanisches 681.
Kava-Kava II. 628.
— Fludeextrakt II. 639.
Kavaler-Glas 408.
Kaw-lure, Gullbenanti 1018.
Kesting's Cough-Tobacco 1255, II. 278.
— Hustenpulver 1255.
Kebos-Kubelen 974.
Kelley's Goldroue 408.
— Tranksaftmittel 740.
Kelle II. 332.
— ferment II. 552.
— Körner II. 259.
Kellhois, Emplastum ad clavo pe-
dum 509.
Kesselscheide II. 244.
Keten 189.
— Methyl II. 886.
Keto in Berlin, Tranksaftmittel 1215.
Ketler's Digestion 1081.
— Ergotin II. 877.
— Injectio Secula comuti II. 278.
Ketterbalende II. 387.
Ketty, Colloidum benzoifundum 478.
Kammerich's Argent. Fieleschertrakt
654.
- Kammerich's Fieleschertrakt II. 460.
509.
— kondensirte Fieleschertrakt 654.
Kennedy-Plaster 591.
Kent's, Dr., Pectus 1274.
Kephalgine 614.
Kepher II. 252.
— Pastillen II. 253.
Keratin II. 227.
— Röntgen, amniotophalle II. 228.
— — eugenerale II. 228.
— Filzen II. 228.
Keratina II. 227.
Kernale II. 227.
Kerkel, seker 705.
Kernse-beeren II. 611.
— beerblätter II. 612.
— konfekt 822.
— minerale II. 602.
— par voie humide II. 602.
— selt 822, II. 611.
— wurzel II. 611.
Kern's Kataplasmen II. 899.
Kerosoline II. 828.
Kernol's Kataplasmen II. 828.
Kerner'sche Cholel-Prole 738.
Kerosoline II. 272.
Kerr, liquor Ferri nitrici 1118.
— Tinctura Ferri nitrici 1118.
Kernstoffe II. 872.
Kesselschmelze II. 712.
— Riley's II. 712.
Kesse II. 1104.
Keschlasten-Mischung 474.
— Inhalent von Koch II. 521.
— mittel 675.
— Apoth. Frass II. 1037.
— Neumann 475.
— v. Rande II. 469.
— mixer 682.
— pfunder II. 521.
— sal 907, II. 390, 657, 861.
— Bernhart's 482.
— sirup, Almeida 227, II. 902.
— Trink 472.
Keyser's Drops II. 31.
— Pillules mercutiales II. 31.
Keyser'sche Pillen 1270.
Khant vol majon 825.
Kharkur 314.
Kicksia africana Benth. II. 972.
Kichter Saucel, Aschmilde und Fo-
nignting pastilles 471.
Kidney, Safe Cure 1291.
Kinder-milch-hat 442.
— lakrose II. 506.
— spreizen II. 631.
Kiel's Aschips mineralis praecepta-
tion II. 65.
— Pulvis hyponitris II. 65.
Kiennoyr's Analgin II. 25.
Kiennys 1184.
Kiesel-salz 107.
— Fluorwasserstoffsalz 66.
— Flusskre 46.
— gahr 108.
— Kopal 958.
— sirup 107.
— utrophie 107.
— breiförmlige 107.
Kinow's Lebenswasser 220, 229.
Kiss & Co. Pillules Paris II. 858.
Kiki II. 748.
Kilian's Digitalin 1095.
Kindbettthe 1208.
Kinder-balnen II. 287.
— beräugungspulver II. 156.
— (Wiener Specköl) 555.
— beräugungspulver 1500.
— bethe 822.
— erhaltung II. 255.
— mahl Kafeka II. 420.
— Nette II. 493.
— Rademann II. 420.
— mehl 391.
— Zusammensetzung 901.
— mahl II. 288.
- Kinder-silik v. Schacht II. 241, 242.
— sterilisirte v. Schacht II. 241.
— silik II. 480.
— silikpulver, Lehmann 597.
— nährgang Liebig II. 240.
— Liebig'sche, in Pulverform II.
341.
— pillen, Klingner II. 531.
— pulver II. 531.
— Riemer'sches 744.
— gelbes II. 321.
— Goch II. 414.
— Hofland II. 324.
— mit Chloridiannat 714.
— von Hinks II. 325.
— selb II. 588.
— saugenextrakt von Liebig II. 344.
— thuse 230, 1208.
— tinktur, schmerzstillende von
Fouquet Courmes 669.
— wurzel II. 154.
King's Dandelion and Quinine Billets
and Liver Pills II. 741.
— Mixtura Carboni trilemat 622.
Kingsel & Ziegler, Desinfektions-
mittel 940.
Kino II. 220.
— bengalische II. 221.
— de Lunde II. 220.
— gum II. 220.
— indianum II. 220.
— Palam II. 221.
— roth II. 220.
— tinktur II. 220.
Kinsin II. 220.
Kipp'scher Apparat 114.
Kirchenbare II. 611.
Kirchenbare's Mittel gegen Euthanasie
II. 687.
Kirchman's Pilules Ferri oxydati
1125.
Kirchner & Menge's Andropiron II. 109.
Kirby's Iperacantha II. 128.
Kirkland, Emplastum volatile 969, II.
841.
Kirsch 699.
Kirsch-karamelle, virginische II. 699.
— braunwein 699.
— kerberblätter II. 290.
— öl II. 281.
— wasser II. 281.
— selt 699.
— wasser 282, 699, 699.
Kirschen-Essenz 184.
— sirup 699.
— stube 698.
Kislagen-Panicle (Mineralwasser) 956.
— Rakewy (Mineralwasser) 956.
Kissinger Salz, heussendes Essigsalz
II. 781.
— Mineralien II. 791.
Kiss, chemischer II. 637.
— Olden's für Eisen und Marine
II. 1092.
— für Heilmittel 960.
— Dampfapparate II. 351.
— Dampfdruck II. 951.
— Eisen II. 1000.
— essense Apparate II. 677.
— Griffe II. 865.
— Helven II. 831.
— Effekten 1207.
— Glas 962.
— gepresste II. 859.
— Holz, Metall, Stein etc. II. 1158.
— auf Glas 1207.
— mit Glas 1207.
— Metall 1207.
— Augen 929.
— Horn und Schliffpat II. 929.
— Irdisen Gefässe II. 1000.
— Kutschen 1207.
— Lederkleiden 1207.
— schuhe 1277.
— Lächer zu Metall u. Stahl 100.
— Messerhefte 969.
— Metall II. 677.
— Perlmutter 1207.

- Kesselscher Lebensessenz 338.
 — Mitterkolk-Besene 678.
 — Paragol II. 705.
 — Salicinkter 1365.
 — — Tropfen 1865.
 — Wasserpflanzen 1978.
 Kärbelkraut 701.
 Körner 1951.
 — Lack II. 360.
 — — tinktur, alantalkige II. 367.
 Knechtische Zahl II. 506.
 — Verzeihung II. 506.
 Koca, Senega-Extrakt II. 889.
 Kohle 687.
 — Bicculia 629.
 — — Filter 825.
 — für elektrische Zwecke 685.
 — hydrate 950.
 — papier, dunstfahrendes 688.
 — plastische 632.
 — Tabakton 629.
 Koblen-Dioxyd 31.
 — oxychlorid 86.
 — oxybismutoglobin II. 806.
 — Moxen 629.
 — oxyd, Nachweis im Blute II. 815.
 — — in Luft 167.
 — saure 543.
 — — schydrid II.
 — — Bad 443.
 — — Röder 441.
 — — Benennung 33.
 — — in der Luft 166.
 — — in Wasser 637.
 — — chlorid 36.
 — — Sene 32.
 — — fäulnis 32 u. 345.
 — — Guadecylinther 1255.
 — — β -Naphthylmethyl II. 437.
 — stückelkohle 97.
 — stoff-oxyd 86.
 — — saurechlorid 631.
 — — weinchlorid 630.
 — — nillid 632.
 Kohlmann, Ergothum-Holzm II. 877.
 Kohler's Schwefelpulver II. 107.
 Kiesel 1185.
 Kokain, homoeop. 377.
 Kokkaleum 825.
 Kokkoruk 016.
 Kokos-Äther 177.
 — Butter 801.
 — — milch, Metabolisch 828.
 — — nass II. 801.
 — — — soda II. 437.
 — — Öl 891.
 — — selt II. 807.
 — — pulve 691.
 — — seife 892. II. 807.
 Koka-Bleender 339.
 Kokam-Butter 1200.
 — Öl 1200.
 Koka-Butter 016.
 — citromenbuttabletten 220.
 — — Nigellabesin 030.
 — — essenz 030.
 — — extrakt 010.
 — — Fluidextrakt 012.
 — — Kaffee 020.
 — — Lakor 020.
 — — metulische 018.
 — — Maltextrakt 020.
 — — Metulien 020.
 — — nass 015.
 — — Indebg 017.
 — — Frisch 019.
 — — geröstete 018.
 — — Panthen 020.
 — — Pepsin-Butter 020.
 — — Pfefferminztabletten 020.
 — — Pflanz 020.
 — — roth 012.
 — — sassa 015.
 — — sirup 020.
 — — tabletten 020.
 — — tannin 012.
 — — tannin 019.
 — — wein 017.
 Kolbenzucker 920.
 Kolanin 010.
 Kolanin-Kamel 021.
 Kolarum 016.
 Kolbenbeschlag 110.
 Kollin-essenz II. 531.
 — — für Pferde 414.
 — — — nach Harvey II. 531.
 — — latwage 225.
 — — mittel, Arndt'sches für Pferde 227.
 — — mixer, Trakehner 414.
 — — Öl 717.
 — — pulver 717.
 — — — für Pferde 530. II. 531.
 — — — Seife II. 380.
 — — pille für Thiere 226.
 — — trank für Pferde II. 779.
 — — tropfen 943.
 Kolkur, Lepidolyl, Antikemal-
 mittel 680.
 Kollidion, blasenziehendes 596.
 — — seide 1945.
 — — wolle 930.
 — — Mure'sche 932.
 Kolloxypin 930.
 Kolobenzucker II. 770.
 Kolophonium 028.
 Kolophonack 040.
 Kolper's Antikemalsteinmittel 680.
 Koloquithen 022.
 — — tinktur 934.
 Koltcharew's Inhalationspräparat
 II. 634.
 Kommodatilis II. 898.
 Kommodatilis II. 156.
 Komposition, Dingler'sche II. 944.
 — — vegetabilische, Burdett's 1197.
 Koncentrationen 1076.
 Kondiogrün II. 185.
 Konstanti-Fritsch, Helmintheneextrakt
 1159.
 — — in Berlin, Trankmittel 1166.
 — — 'Th in Stettin, Handwurmmittel
 1159.
 Konfekte II. 774.
 Kongo (Farbe) II. 1034.
 — — Kaffee 903.
 — — roth II. 615.
 Konfierungelat II. 603.
 — — Radlauer's II. 1027.
 Konopli, Citrus antidiysentericum
 971.
 — — Kunze antidiysentericum 971.
 Konservator von Sars 954.
 Konserve 040.
 — — Salz 21. 133.
 — — — Rockmann 053.
 — — — stinkendes, Hagen 053.
 Konserve 950.
 Konservierungs-Fähigkeit für gefärbte
 animalische Organe 309.
 — — — Nahrungsmittel v. Wickers-
 heimer 955.
 — — Gawalski 955.
 — — mittel 950.
 — — Färbung v. E. Drosel 953.
 — — — ad v. Dr. H. Langhans & Co. 953.
 Konstitutions-pillen II. 44.
 — — pulver II. 44.
 Kontinenzmittel 598.
 Kontor-Gummi 1278.
 Kopal 957.
 — — Seife 960.
 — — gekochter 958.
 — — gummi 957.
 — — harz 957.
 — — junger 958.
 — — lack, ätherischer 960.
 — — brauner 960.
 — — einlecher 960.
 — — farbiger 960.
 — — für Buchbinder 958.
 — — — Photographen 960.
 — — goldfarbig 960.
 — — weingelber 960.
 — — weisser 960.
 — — sorten 958. 959.
 Kopf-gold, Grommick's 500.
 Kopf-kollimittel, Rhodol 1166.
 — — Krampfadern 250.
 — — schuppen, Haarwasser gegen II.
 425.
 — — — wasser II. 718.
 — — und Herosenn 847.
 — — — Bismut 926.
 — — weipulver 767.
 Kopfthio 1197.
 — — für Schreibmaschinen II. 618.
 Kopnick'sche Tinte II. 1022.
 Kopon II. 1058.
 Kopp, Liquor Argenti chloridi ammu-
 nialis 171.
 — — Mixturen Chinesen Salina II. 785.
 — — — exsiccans II. 785.
 — — Flusse depositivas II. 66.
 Korndin, rothe 554.
 — — weisse 553.
 Korallen-tropfen 555.
 — — wasser 1100.
 — — Zahnpaste II. 154.
 Korallin II. 816.
 — — Methylenblau II. 1906.
 — — Spektrum II. 818.
 Karbalk II. 865.
 Kartellatris apyphitica Arnet 557.
 Kardofan-Gummi 1208.
 Karsel II. 1173.
 Karlander 861.
 — — Öl 963.
 — — römischer II. 492.
 — — saurer 963.
 Karthaus II. 1142.
 Kark II. 715.
 — — eiche II. 715.
 — — topf II. 228.
 Korn-branntwein II. 904.
 — — blume 689.
 — — brot, Grolm'sches II. 504.
 Kornberger's Vish-Nahr- und Heil-
 pulver II. 1001.
 Kornpolder's Blutreinigungsmittel.
 Funct-Potential 1071.
 Kornzinn II. 956.
 Koscin II. 930.
 Kosin II. 933.
 — — krystallisiert II. 934.
 Kosin (Ergänze) II. 934.
 — — krytallisiert II. 933.
 — — — Merck II. 934.
 Kosmetikon, Göttinger, Docler II. 928.
 — — Pinke, Dr. 455.
 Kosmin II. 380. 420.
 Koso-Flüddextrakt II. 932.
 — — blüthe II. 931.
 — — toxis II. 932.
 Koso-blüthe II. 251.
 — — Öl II. 243.
 Koth's Zahnwasser II. 981. 987.
 Kotoride 965.
 Kousale-Merck II. 938.
 Kousale II. 939. 994.
 — — Bodall II. 933.
 Kousale II. 931.
 Kovats's Trank gegen Wasserverdunst 216.
 Kowli seeds 972.
 Krähnaugen II. 082.
 — — tinktur II. 986.
 Kratke's Heilmittel 986.
 Kratze, Heil-Wundpflaster II. 679.
 Krätz-holzm II. 849.
 — — mittel, Lassar II. 425. 1002.
 — — pomade Willm's II. 1001.
 — — seife (Ergänze) II. 1003.
 — — — Helmsche II. 1003.
 — — — Jauer II. 1172.
 — — seife, Lassar II. 1001.
 — — tinktur, Helms II. 1002.
 — — wasser 1001.
 — — wasser II. 8. 1114.
 Krätzer-Alan, Schenck's 101.
 — — aromatische II. 979.
 — — balsam, persischer II. 1027.
 — — biter v. Grottschick II. 592.
 — — biter 408. 561.
 — — Brunsdrup, Helms II. 233.
 — — — Dr. Lassar II. 1245.

- Kiesel-Alther's Bruchplaster II. 1007.
Kiesel's Waschpulver II. 839.
Kieselstein II. 579.
Kraamholz II. 489.
Kroyen, Dialysator 1159.
Kryofin II. 582.
Kryohydrin II. 447.
Kryowas II. 581.
Krysal-blau II. 125.
— nachbar II. 769.
— rubin 1265.
— Soda II. 498.
— Zucker II. 779.
Krysalin II. 910.
— elastisch 1022.
Krysalin II. 759.
Kubeben 979.
— extrakt 979.
— öl 979.
— plaster 979.
— säure 979.
— von Baugel 974.
Kubik's Stangen II. 319.
Kubik's Carbodioxidgebilde 761.
— Wasserprobe 761.
Kubik's reine Frangulasäure 1180.
Kuckuck, weisser II. 979.
Kuchenmeister's Liqueur cantillon II. 459.
— — — Inhalatorien II. 459.
— Mixture antidiaphoretica II. 449.
Kuchen-erbsen 499.
— schale II. 957.
— schalenextrakt II. 698.
Küdd-erdt II. 697.
— pfaster II. 1057.
— selbe, Unge 296.
— wasser v. Heger 625.
— wasser II. 696.
Kühnewald, Antipyren 504.
Kühn's Desinfektionsmittel II. 211.
Kümmel 669.
— ägyptischer 979.
— Bismuthen 669.
— gelb 661.
— langer 979.
— Liqueur 669.
— öl 661.
— schwarz II. 482.
— süsser 318.
— römisches 979.
— weicher 979.
Kürbis-kerne 977.
— kernpaste 978.
— Samen 977.
Kufsch's Kinnerezepte II. 499.
Kugel-bohn II. 576.
— Kopf 989.
— lack 985.
— trommel II. 698.
Kuh-luth-Salz 996.
— milch II. 949, 954.
Kühn's Blutreinigungsthe II. 999.
Kukukusant 885.
Kulla, Jos., Flechtentzittel 1182.
Kumarin 978.
Kumulin II. 269.
Kummerle's Presse II. 1004.
Kummerle'sches Waschwasser II. 1002.
Kumys II. 263.
Kungunlokrant 1009.
Kunkel's antihypertische Pillen 1018.
Kunst-butter 518.
— gemalt 1270.
— heilig II. 366.
— kaffee 909.
— Koken-Käse 892.
— leder 932.
— melk 901.
— weis II. 1194.
— wies 361.
Kuntz's Balsamum Styracis II. 251.
Kupfer 999.
— essig 999.
— alau 999.
— arsenig 988, 11. 37.
— ammoniakalisch 999.
— bad-galvanisch 989.
— bismuth-kobalt-sauer 1001.
— Bestimmung 999.
— als Kupferbestand 984.
— elektrolytisch 999.
— mannigfaltig 984.
— beständig n. Falsch II. 1003.
— — Galway 1009.
— chlorid 992.
— chlorür 992.
— Lösung, ammoniakalische nach Hempel 999.
— — — nach Winkler 999.
— — — salzsäure nach Winkler 999.
— essigsaure 999.
— glanzwasser 1002.
— lüth II. 417.
— kammerschlag 581.
— kometen II. 984.
— hydroxyd nach Senner 999.
— in Nahrungsmitteln 982.
— jodür 1007.
— kalkbrühe, gezeichnete 1009.
— karbonat 1004.
— — bittre 1906.
— — selbige 1009.
— nitrat 1001.
— ölsäure 1004.
— oxyd 994.
— oxyd-ammoniak 996.
— — — Ammoniak, schwefelsaures 998.
— — — arsenigsaures 1003.
— — — benzoinsäure 1003.
— — — boraxsaure 1003.
— — — hydrat 999.
— — — phosphorsäure 1009.
— — — salpetersäure 1003.
— — — salpetersaures 1001.
— oxydul 994.
— — — hydrat 994.
— paraphosphorsäure 1004.
— phosphorsäure n. Falsch II. 1003.
— — — Galway 1009.
— phosphorsäure 992.
— ranch, weisser II. 1170.
— reinigt 1004.
— roth, weisser II. 1170.
— schwefelsäure 999.
— spiritus 991.
— stiche-lack II. 969.
— subkarbonat 1001.
— sulfat 996.
— — — ammoniakalische 998.
— — — entwässert 997.
— sulfidkarbonat 1004.
— Versäuerung II. 989.
— vitriol 995.
— — — rober 997.
— — — silber 997.
— wasser 1142.
— — — weisser II. 1170.
— zuckeralkali-pulver 1009.
Kupfer's Stuhl-kräutermasse 949.
Kupka, Brauspulver 1293.
— Latwerg II. 897.
Kurren 1006.
— — — tucker 1007.
Kurt's Unguentum opthalmicum II. 58.
Kuss II. 377.
Kuss II. 939.
Kuss II. 934.
Kussman, anaphron II. 253.
Kussmuth II. 931.
Kustische II. 3429.
Kutach 628.
Kwden's Bismuthstanz II. 1027.
Kwden's Lehnstanz 962.
Labarraque'sche Bleichflüssigkeit 989.
Labarraque'sches Galleum 949.
Labradur 951.
Labrony, Manges de espado et cu-
linaire 977.
Labrony's Pastilli Trinitatis 1042.
— — — Scirpus Trinitatis 1042.
Labrony II. 251.
— ferment im Magen II. 1028.
Lab-Kasser von Brikman & Rupert
II. 359.
— pulver von Giese & Co. II. 363.
Labordi, Baum 908.
— Meconit II. 439.
— Mixture Karofin II. 439.
— Platte antiseptische 769.
Labordi 768.
Labrador tea II. 289.
— thee 1291.
Lac II. 249.
— — — Ammoniak 251.
— — — arsenicum II. 769.
— — — Calcii phosphoricus 692.
— — — Calcis 241.
— — — capillaria II. 252.
— — — Coccia 698.
— — — dyer II. 252.
— — — ephraim II. 262.
— — — formicatum (Nat. Form.) II. 252.
— — — Ficus (Hamb. V.) 1129.
— — — cum Calcia phosphorica (Hamb.
V.) 1129.
— — — pyrophosphorici (Kupferstein) 118.
— — — Galbani 1191.
— — — jolatum II. 141.
— — — Angustina Mille II. 339.
— — — Marcori II. 39.
— — — Cassium 569.
— — — schium II. 269.
— — — Paracum 555.
— — — Scandium II. 256.
— — — Sulfur II. 999.
— — — vasculum II. 342.
— — — Virginia 493.
Lac II. 253.
— — — ad formam 478.
— — — pilula 479.
— — — conservatrix Heller 1277.
— — — Galbapicula ad documenta ad
libram 1277.
— — — in grana II. 263.
— — — ramula II. 269.
— — — tabula II. 269.
— — — alba II. 264.
— — — nigra II. 765.
— — — Mosci II. 269.
— — — musca II. 269.
Lachenbrosch II. 1091.
Lachgen II. 454.
Lack, bigener 692.
— chinensis II. 369.
— farblos II. 265.
— für anatomische Präparate II. 999.
— — — Aquarien II. 999.
— — — Bismuthen II. 299.
— — — Hirschbellen II. 299.
— — — Kugeln II. 266.
— — — Karburen II. 266.
— — — Leder II. 266.
— — — Lithographien und Kupfer-
stiche II. 269.
— — — Oelgemälde II. 904.
— — — schilder II. 804.
— — — Papierschilder II. 266.
— — — Stempel II. 949.
— — — Stiche II. 949.
— — — vergoldete Gegenstände 1079.
— — — Wandtafel II. 266.
— — — gelber, für Porzellan II. 266.
— — — harz II. 269.
— — — japanischer II. 266.
— — — Metall- u. Universallack II. 266.
— — — Mischmasch 266.
— — — Pariser II. 267.
— — — schwarzer, für Geschirre II. 266.
— — — Glas 424.
— — — Wiener 665.
Lack für Photographen II. 904.
Lactaria II. 908.
— — — Lactin II. 309.
— — — Lactin, reiner u. Staven II. 269.
— — — Lactin II. 269, 969.
Lactin II. 724.
Lactin, Myonophor II. 709.
Lactaria synchra 412.
Lactaria Ammoniac 252.
Lactamin-Quemalier II. 724.

- Lactale de chaux purifié 564.
 — magnésia II. 297.
 — Quinqué 736.
 — soude II. 459.
 — strontiane II. 949.
 — sine II. 1161.
 — ferreux 1114.
 Lactated Popeline von Parke Davis & Co. II. 569.
 Lactic acid 68.
 Lactifer Thorley's II. 300.
 Lactin 701. II. 219.
 — Schweinfurche 449.
 Lactosacchar II. 777.
 Lactosum II. 776.
 Lactol II. 427.
 Lactosaphthal II. 497.
 Lactonia II. 717.
 Lacto-plasma II. 567.
 — phénis II. 561.
 — phosphate de chaux en solution 564.
 Lactone II. 777.
 Lactolin II. 846.
 Lactaria altissima Schreb. II. 772.
 — canadensis L. II. 778.
 — elongata Mühlberg II. 773.
 — sativa L. II. 771.
 — Scariola L. II. 771.
 — vicia L. II. 770.
 Lactosium (Gall.) II. 272.
 — anglicum II. 272.
 — aetiacum II. 272.
 — canadense II. 272.
 — canadense II. 272.
 — cinetisches II. 272.
 — englisches II. 272.
 — gallicum II. 272.
 — germanicum II. 272.
 — geminum II. 272.
 — österreichisches II. 272.
 — optimum II. 272.
 — parisiense II. 272.
 — rissicum II. 272.
 — russisches II. 272.
 Lacten II. 270.
 Lacton II. 270.
 Lactopikrin II. 270.
 Lactyl-p-Pheutidil II. 581.
 Lämmer-Milch-Mittel von Seer 1145.
 — schwarz 1069.
 Lämmer-schwarz 194.
 — serpentin 309. II. 1019.
 Lase-eaig II. 769.
 — Körner 1080.
 — kraut 1080.
 — mittel der Harnstiere II. 479.
 — pfeifer 1080.
 — pulver II. 769.
 — salbe II. 26. 763.
 — samen 885. II. 762.
 — wasser 309.
 — 10-fache 390.
 Lasele-Chloral 797.
 — Chloralose 797.
 Laseulose II. 424. 774.
 — Bestimmung II. 785.
 Laseute-Mixtur II. 288.
 Laseute-Mixtur de II. 851.
 Laseut's Aspidophila II. 52.
 — in Braunsch., Bandwurmmittel 1159.
 Laseut, Emplastrum Pelti 559.
 Laseum, Nervenkapeln II. 997.
 Laseandra benedicta Thw. II. 148.
 Lasearia, vulgaris Ser. II. 379.
 Lasearia's Nibralakko 524.
 — Sals Pflanzennährsalze II. 492.
 Lase dea aziles 558.
 Lasein 549.
 Lasein, Waldwelle 1080. II. 324.
 Lait II. 242.
 — autopheliques II. 26.
 — de chaux 541.
 — de coucombres 977.
 — de Manilla 479.
 — perles II. 673.
 — roses II. 782.
 Lait virginal 480.
 Laites officinales II. 272.
 — virens II. 370.
 Laktin v. Desot 953.
 Laktin-malt 1229.
 — Mischchen 1244.
 Laktin 1229.
 — gallerte, durchsichtige 1228.
 — helg, gelber 1229.
 Laktokrit-Säure 71.
 Lallemand's Blatreinigungstheo 1182.
 — Zahnlak II. 1153.
 Lallemand's Iberica Flachet May II. 903.
 Lamballe, Ran de la Duchesse 950.
 Lambhart's Listerine II.
 Lambhertouss 861.
 Lameilar percha 1276.
 Lameiliated gutta-percha 1276.
 Lamin II. 374.
 Laminaria bracteata II. 374.
 — Clusoni Edm. II. 373.
 — digitata (L.) Lamx. II. 275.
 — japonica Arach. II. 374.
 — Regel II. 373.
 — saccharina Lamx. II. 374.
 — stäbchen, antiseptische II. 375.
 — stenophylla Harvey II. 373.
 — stübe II. 373.
 Laminum album L. II. 374.
 — Gelenkschmerz Cruz II. 374.
 Lammlein II. 325.
 Lamotte's Goldtropfen 1133.
 — Tinctura aurea 1133.
 Lameous, Symp pectoral 233.
 Lame's Kräuter-extr 863.
 — Heilmittel II. 330.
 — Res II. 331.
 Lampenrus 1189.
 Lampert's Gicht- und krampfkünder Balsam II. 1050.
 — Aches Hult- u. Zugpflaster II. 800.
 Lana gaseyria 1297.
 Lanna II. 274.
 Lana Igri 1240.
 Lanna II. 274.
 Lana philosophica II. 1191. 1192.
 Lanceran u. Paulsen, Gelatinslösung zur subkutanen Injektion 1203.
 Landreck 196.
 Landerer's Electrum antiepilepticum II. 8.
 — Haarbalsam 668.
 — Spiritus crinalis 648.
 Landell, Phloas bromata 597.
 Landell, Camicum 480.
 Landolphin comorensis (Boj.) K. Sch. 880.
 — gummifera (Lam. et Pelt) K. Sch. 880.
 — Kirck Thist Dyer. 680.
 — ovarienale Reau. 680.
 — Petersiana (El.) Thist Dyer 880.
 — variae species 680.
 Landshof & Moyer, Rarythol II. 539.
 Lanesin II. 274.
 Lantana, Collyre 400.
 — Liqueur 400.
 Lang's Olenum cinereum II. 29.
 — Hydrargyri carboli II. 61.
 — chlorati II. 48.
 — diphenyldi II. 61.
 — Hydrargyri oxydali flavi et rubri II. 57.
 — oxydali nigri II. 59.
 — salicyli II. 66.
 — resorcin-acetali II. 71.
 — thymol-acetali II. 71.
 — tribromphenol-acetali II. 71.
 — Dr. Heiligungspillen 1279.
 Langhein, Dr. A. Co., Knechtlinger-oale 953.
 Lange's Mixtura scripta II. 270.
 Lange root II. 415.
 Langell's Asthma remedy 471.
 Langenbeck's Injektion Soda carnat subcutanea II. 879.
 Langenthaler Thee 1206.
 Langheld, Sanochin II. 755.
 Langhebert, Injektio alba 447.
 — Pulver carboli 976.
 — Spidula contra alopeciam apyphidiana 500.
 — Unguentum resorcin 948.
 Lantich II. 374.
 Lantol II. 374.
 Lantique, Raphael-Gingivina 740.
 Lantofers II. 378.
 — Crème II. 378.
 — Stimpulver II. 378.
 Lantol II. 378.
 Lantol II. 374.
 Lantofers von Buz II. 390.
 Lantofentum Belladonnae Dier. 471.
 — Benzylchlorid 32. II. 378.
 — Radische Taze 33.
 — Chrysanthol extensum 688.
 — Coel 948.
 — Hyocyan (Dieterich) II. 37.
 — Iodine II. 378. 379.
 — Radische Taze II. 328.
 — Salfest II. 379.
 — Meserit Dieterich II. 388.
 — opium II. 625.
 — Sabinus II. 765.
 — Thiol II. 379.
 Lantol-alkohol II. 378.
 — Crème II. 379.
 — Jaffé & Darmadid II. 379.
 — Salfest II. 379.
 — Hedschere II. 378.
 — Kälte nach Uuna II. 379.
 — Misch II. 378.
 — pader von Quing II. 378.
 — Rosen-Crème II. 379.
 — Stimpulver II. 379.
 — Wachspaste Stern 397. II. 379.
 Lantolium II. 374.
 — benzoatum 460.
 — boron in Iodine 20. II. 378.
 — carbolinum in bacilla II. 378.
 — cum Zinc oxydali II. 1154.
 — pro receptura (Misch. Ap.-V.) II. 377.
 — santon II. 752.
 — salicylium 141.
 — in bacilla II. 379.
 Lanthop II. 518.
 Laps causticus chirurgicus II. 163.
 — Denmar 377.
 — Liqor 1000.
 — Sigment II. 174.
 — Calcanaris II. 1156.
 — Canerum 559.
 — dylina St. Tros 999.
 — Hamatilis 1120.
 — Internis 874.
 — nitigatus 377.
 — nitrat 377.
 — mediammentous ferratus 429.
 — Kroll II. 1173.
 — Schütz 287.
 — mirandus 257.
 — sphalmicus 999.
 — Franelle II. 209.
 — Puma II. 769.
 — Puntala II. 700.
 — Salula Kroll II. 1173.
 — Spidula 349.
 — speculata 576.
 — styptica camphorata 288.
 — Heendach 397.
 — Knepp 1144.
 — vulneraria Homelbach 357.
 — stictus II. 1157.
 Laps's Karbol-Schwefelsäure 88. II. 844.
 — Schwefel-Karboläure 68 II. 944.
 — Soling Sublimat II. 97.
 — Sublimierung, saure II. 97.
 Laps II. 280.
 — edula Stok. II. 280.
 — glabra Link. II. 279.
 — officinale Allou II. 279.
 — tomentosa Lam. II. 279.
 — Link 1079.
 Laps en laien II. 283.

- Lignum 474.
 Lignum II. 579.
 Lignumum II. 799.
 Likör von Mine Amplexor 849.
 Likörwein II. 1129.
 Liliaceae II. 294.
 — saft 161.
 — salzig (Frau M. Schubert) 479.
 — si II. 499.
 — si, weisses II. 394.
 — wasser II. 942.
 Lilioneae 478.
 Lilioneae 503.
 Lithium bolibarum II. 11. 394.
 — canadense II. 294.
 Lily White and Rose Bloom, Lavet's 344.
 — superior 556.
 Limestone de fer purpurine 1093.
 Limestone 441.
 Limestone Ferri 1099.
 — Martia purpurata 1093.
 — Stann II. 928.
 Limes 599.
 — tree flowers II. 1091.
 — water 541.
 Limon 526.
 Limonada Acidi lactici 71.
 — atrata laxans II. 549.
 — Citri 864.
 — mentata II. 338.
 — purgans cum Magnesia atrata II. 324.
 — stoca 142.
 — Tamarindorum II. 1014.
 — tartarica 142.
 Limonada acetique 79.
 — chlorhydrice (Gail) 59.
 — citrique 49.
 — commune 83.
 — gaseuse 599.
 — natrique 79.
 — purgative au citrat de magnésie II. 326.
 — de la Giro II. 327.
 — soda 142.
 — sulfurique 127.
 — tartarique 142.
 Limonade 552.
 — Sachens 95.
 — vana 45. 561.
 — Pastillen 55.
 — pulver, Morison 208.
 — Streip 561. II. 769.
 Limon 556.
 — stila II. 326.
 Limonier 559.
 Limonier cortex 559.
 Limonum, Radix Oel Crotonia 971.
 Limonum von Hoffmann La Roche & Co. II. 592.
 Limone II. 295.
 Limaria Linaria (L.) Wats. II. 394.
 — vulgaris Mill. II. 294.
 Liska, Isopoda styptica 334.
 — Isopoda antiscorbutica II. 1164.
 — Liquor Isopodum antiscorbuticum II. 1164.
 Linnetus antipapavicus Schneider 352.
 — antipapavicus Wundt 367.
 — auriferus Legrand 559.
 — Blumii subultrici 491.
 — Chloridi hydrati 799.
 — communis Mecklenae II. 343.
 — Semulorum 345.
 — diuretica Hofland II. 315.
 — statiens Form. Coloniae II. 151.
 — — und Hofland II. 151.
 — gummosa 1271.
 — laevis 286.
 — Paganini Martens II. 591.
 — pectoralis 1279.
 — Rhul von Gies II. 747.
 — — aromatica Tade II. 797.
 Linolaur Brauerpoch 477.
 Linden-biflora II. 1091.
 — Rod 441.
 — saft 281.
 Linden-biflora II. 1092.
 — — koncentriciter II. 1093.
 — — stipes II. 1093.
 — flowers II. 1091.
 — holsteins 427.
 — houl II. 864.
 Linden's Haarponade 718.
 — Unguentum pseudicum 715.
 Linden, Oleum odoriferum 862.
 Lindharat's Malariawasser II. 585.
 Pipernia - Lithium - Wasser II. 643.
 Lindner's Glyster Perisidhydr II. 569.
 Glycolal II. 1045.
 Linimentum 1040.
 Liniment antiscorbutic 681.
 — ad Chloroform (Gail) 807.
 — calcaire (Gail) 843.
 — calmant II. 97.
 — de Rosen 683.
 — de styria II. 969.
 — stoca 556.
 — siliciverschleim II. 378.
 — of Belladonna (Belt) 821.
 — Croton Oel (Belt) 971.
 — Mustard (Compositum) II. 907.
 — Opium II. 556.
 — soft soap II. 841.
 — Turpentine II. 1029.
 — — and Acetic Acid II. 1024.
 — Roche 683. II. 497.
 — savonous II. 847.
 — — camphr (Gail) 841.
 — St. John Long II. 1025.
 — venetianisches, Thoma 669.
 — volatile 259.
 Linimentum sedum Bala 79.
 — Acetici (Belt) 156.
 — et Chloroform (Nat. Form.) 807.
 — — compositum 156.
 — ad combustionem Schwarz II. 299.
 — — opiatum II. 299.
 — capsicines remans 379.
 — decubitus Aetheris II. 686.
 — mammillae Martia 454.
 — album II. 1025.
 — Armoniac 299.
 — ammoniac - camphoratum 581.
 — 585.
 — — phosphoratum II. 609.
 — anacardium 259. II. 729.
 — anagallidum 176.
 — anodynum II. 529.
 — antiscorbuticum Oesterle II. 982.
 — antiscorbuticum Thielmann II. 1024.
 — antiscorbuticum 607.
 — antiscorbuticum II. 97.
 — antiscorbuticum II. 378.
 — antiscorbuticum Adler 490.
 — antiscorbuticum II. 1003. 1026.
 — — chrysanthinum 466.
 — — Sundewall 569.
 — antihyperidroticum Gaffard II. 667.
 — antihyperidroticum 2000.
 — antipapavicus Schuster 765.
 — antipapavicus Gray II. 1024.
 — antipapavicus II. 569. 648.
 — — Abel's II. 754.
 — — Bourgeois II. 1002.
 — antipapavicus Americanum 259.
 — — Lebert 176.
 — — Schott 807.
 — antipapavicus Wundt II. 366.
 — antipapavicus Gambrovi 271.
 — arsenicula eopurum 399.
 — aphthicum 992.
 — Belladonna 471.
 — bromatum Pringer 567.
 — cadicum saponatum Bala II. 105.
 — calmarum Bostley 545.
 — — aquatum Bostley 545.
 — — Bostley 545.
 — Chlorine (Gerganz, Dose V) 545.
 — — opiatum II. 299.
 — — Chlorine (Belt) 545.
 — Camphora 581.
 — camphoro-terebinthinum 587.
 — Cantharidis 597.
 — Capaci compositum 607.
 — carbolatum 25.
 — Cantharis sulfuris, Water 434.
 — castoreum Bala II. 174.
 — Chloridi hydrati 799.
 — Chloroform 807.
 — Chloroform II. 498.
 — — (Belt) 807.
 — — (U-St.) 807.
 — Colocynthis Bala 291.
 — Coll. (Galliermond) 549.
 — contra angina Pringle 718.
 — — calidum Hochstetter 971.
 — — combustionem (Form. Dose) 545.
 — — — Form. Bala, et Coloniae II. 279.
 — — peroxide, Terebinth 822.
 — — — Roche II. 729.
 — — — II. 1024.
 — — posum eximiale 377.
 — — sabbem Bala 1021. II. 149.
 — — — Bala 39.
 — — compositum 491.
 — — Bala II. 1029.
 — Croton II. 344.
 — crinale 592.
 — Crotonia 971.
 — cupressum 292.
 — dialytem antiscorbuticum Bala 100.
 — — exanthema Pick II. 1059.
 — Ferri mirtis 1118.
 — Hydrargyri (Belt) II. 28.
 — — compositum II. 28.
 — Hydrargyri Bala 100.
 — — iodatum 271.
 — Jodi (Nat. form.) II. 141.
 — — iodatum vanae Nöfgen II. 141.
 — — Jodum compositum II. 140.
 — — — 1125.
 — — mentatum 13. 378.
 — — mirtis 441.
 — Myrtis saponatum II. 414.
 — — nectareum II. 97.
 — — adrum 378.
 — — olivaceo-calcareum 545.
 — — Oyl (Belt) II. 529.
 — — — compositum (Nat. form.) II. 526.
 — — Pide Lesser II. 659.
 — — phlebicum - camphoratum II. 607.
 — — phlebicum II. 607.
 — — — opiatum II. 669.
 — — Plumbi cum Glycerin, Roche 1223.
 — — — stercoratus (Nat. form.) II. 667.
 — — Pennard Jodii cum Sapone (Belt) II. 299.
 — — resovens Post II. 1024.
 — — — rathierum 608.
 — — Rosen (Gail) 668.
 — — Saponis Martia 1082.
 — — saponatum - ammoniacum II. 845.
 — — — terebinthinum II. 1024.
 — — — camphoratum 114.
 — — — anilinum Jodelot II. 315.
 — — saponatum - camphoratum II. 338.
 — — Saponis II. 841.
 — — — melle II. 841.
 — — — rubicundum 568.
 — — — sabbem Bala 100.
 — — — Saponis II. 997.
 — — — compositum II. 907.
 — — — stimulum Bala 454.
 — — — Anglica II. 1025.
 — — — Nylgum II. 889.
 — — Stoca II. 1025.
 — — — Extrac II. 992.
 — — — sabbem Bala 100.
 — — — Terebinthine 1002.
 — — — Terebinthine antiscorbutica II. 1002.
 — — — — compositum II. 1002.
 — — — — Roche II. 1025.
 — — — terebinthinum II. 1025.
 — — — Tigid (Nat. form.) 971.

- Limentum Tigili compositum** (Nat. form.) 371.
- trichopathicum 765.
 - vesicans Swediaur 699.
 - vitellinum II. 547.
 - volatile 300, II. 729.
 - Winkler 12.
 - Zinc oxydati (Hamb. V.) 1141.
- Linke, Tinctura odontalgica** 698.
- Links-Asparagin** 421.
- cooker II. 776.
- Lindeum** II. 798, 719.
- Bolhemense 694.
 - klebstoff II. 1027.
- Linnæi** II. 295.
- cake II. 996.
 - Oil II. 297.
- Lithæotheca** 395.
- Lithium antirrhithicum** II. 398.
- masala 627.
 - paraffinum II. 561.
- Lithis** 1230.
- Livum** II. 295.
- continent II. 296.
 - crepitans II. 295.
 - antistissimum L. II. 295.
 - vulgare II. 295.
- Liver's Antacid** 1609.
- Lapis calcæus 1609.
- Liparin** 410, II. 491.
- Liparis monacha** II. 947.
- Lipochena** II. 249.
- Lipochena** 417.
- Lipowitz' Legirum** 460.
- Lipp's Balsam auf Dextrin** 1026.
- Lipp's-Jacke aus Paris** 882.
- Pennée 580, II. 752.
 - rotbe 714.
- Lippia adensis Hochst.** II. 309.
- chlorodora (Lam.) Kunth II. 309.
 - dulcis Trevir. II. 309.
 - mexicana II. 309.
 - sessiflora Rich. II. 309.
- Lipyl** II. 309.
- Lippman's Hydromel-Wasser** 1230.
- Lippspringe, Arminiusquelle** 356.
- Lippspringer Thee** 1679.
- Lipstock** II. 399.
- Lipolyxhydrat** 1819.
- Liquamen cinereum cavellatum** II. 152.
- Myrrhas II. 419.
- Liquor antisepticus de Pennée** 807.
- Bernhard 1063.
 - des cailloux 108.
 - de Cassis II. 744.
 - Honovan 398.
 - goudron Guyot II. 649.
 - Injection de Concline Guilhaumond 342.
 - de la Grande Chartreuse 308.
 - Laville 923.
 - Villate 1060.
 - désinfectante de Rophand et Ledoyen II. 675.
 - dorée 968.
 - étiologique de Delcours II. 828.
 - orbitique II. 508.
 - résinifiant II. 526.
- Liquorcinus formosanus Hance** II. 399.
- macrophylla Guss. II. 399.
 - orientalis Miller II. 967.
 - strychnia L. II. 399.
- Liquid Extract of Cascara Sagrada** II. 728.
- — — Coca 862.
 - — — Ergot II. 877.
 - — — Hamamelis II. 4.
 - — — Hydrastis II. 79.
 - — — Ipecacuanha II. 150.
 - — — Johannis II. 130.
 - — — Liquiritæ 1238.
 - — — Mala Fern 1158.
 - — — Nux vomica II. 985.
 - — — Opium II. 822.
 - — — Ratanum Pershiana II. 738.
 - — — Sarsaparilla II. 842.
- Liquid fuel, Morduck** 656.
- Liquid meat, Bart's** 656.
- Liquide masticifuge** 418.
- Liquid Besset** II. 251.
- Liquor** 171.
- — — Acidi crotonici (U.-St.) 399.
 - — — acidos plantarius 125.
 - — — Haller 127.
 - — — ad condimentum, Plenk II. 36.
 - — — potum antisepticum 59.
 - — — vulgare gargaricum 607.
 - — — adstringens viscosus Kleud 187.
 - — — alkalus Brandeb. II. 174.
 - — — Aluminos albulus 210.
 - — — Aluminii acetici 245.
 - — — — cridus (Barov) 246.
 - — — sulfurici basici 256.
 - — — aluminosus henseius Meisel 259.
 - — — — boracis = carbisatus Brunner 260.
 - — — Ammoniac 255.
 - — — Ammonii acetici 261.
 - — — anisatus 259.
 - — — aromatisatus 259.
 - — — benzoici 262.
 - — — carbonici 265.
 - — — — pyro-chlori 267.
 - — — anhydricus 265.
 - — — caustici 265.
 - — — spiritus 262.
 - — — citrici 270.
 - — — foeniculatus 260.
 - — — Picris 146.
 - — — quinquies sulfurici 274.
 - — — succinici 115.
 - — — valerianici 146.
 - — — vinosus 258.
 - — — Amyli cum Zinci iodati II. 1161.
 - — — anacardiacus Frobenius 876.
 - — — anodynos Hoffmann 171.
 - — — anodynos II. 595.
 - — — maritimus II. 595.
 - — — Paris II. 595.
 - — — Teller 678.
 - — — antichoreus Wessel II. 479.
 - — — antirrhithicus Rier 116.
 - — — Salvia-Maria II. 114.
 - — — antiphephidicus II. 81.
 - — — antiphephidicus Hufeland II. 607.
 - — — Anthracis acetosus II. 450.
 - — — compositus Fuschel II. 726.
 - — — antirrhithicus Tureck 240.
 - — — antirrhithicus Waidenburg II. 1065.
 - — — antiscorbuticus Ross 377.
 - — — antiscorbuticus Jenter 199.
 - — — antiponticus de Dr. Laville 925.
 - — — antihydropsicus 499.
 - — — antihydrochloricus Branden 69.
 - — — antilaxativus Belser 964.
 - — — Knoch 924.
 - — — antineuralgicus Batley 759.
 - — — antiparonychiæ 30.
 - — — antipyræticus Lemaire 28.
 - — — antipodagrus Hoffmann 270.
 - — — antipruritus Hober II. 1002.
 - — — antipruritus Harless 392.
 - — — antisepticus Barret II. 1158.
 - — — Martius 28.
 - — — Penes 32.
 - — — Perle II. 1049.
 - — — Volkman II. 1048.
 - — — antiscrophulosus Niemann 669.
 - — — antispasmodicus 116.
 - — — Bénard 414.
 - — — arpentarium II. 231.
 - — — Argent chlorati ammoniacus Kopp 271.
 - — — aromatisatus 228.
 - — — arsenicalis (Brit.) 391.
 - — — ad infestationes Raval 327.
 - — — Blatt 328.
 - — — cum Ferro Cassia 392.
 - — — Purson 397.
 - — — Valangin 391.
 - — — arsenicatus cautium squarum 399.
 - — — Arsenici bromati Clemens 392.
 - — — hydrochloricus (Brit.) 392.
- Liquor Arseni et Hydrargyri iodati** 386.
- — — arthriticus Pott II. 1024.
 - — — arsenici contra perniciem 1195.
 - — — Auri ammoniac chlorati Furnari et Delcours 436.
 - — — nitro-martius 436.
 - — — barocaples 260, 385.
 - — — Belladonna cyanica Hufeland 473.
 - — — Belloni II. 52.
 - — — Besset 487.
 - — — citrici Indicus 487.
 - — — concentratus 1225.
 - — — et Ammonii Citratus 487.
 - — — natrio-glycerinatus 487.
 - — — blennorrhæus ad capillos 487.
 - — — Hæmorrhæi Kalli iodati 497.
 - — — Bromi chlorati 507.
 - — — perchlorati 507.
 - — — Hurwit 248.
 - — — Cadute Kalli iodati 704.
 - — — Calcaris phuridan 822.
 - — — — natrio-cis Rademacher 500.
 - — — Calcii chlorati Rademacher 500.
 - — — iodati mit 10 Proc. 563.
 - — — natrio-cis-phosphorici Guich 670.
 - — — sulfurici 572.
 - — — Calcis (Brit. U.-St.) 541.
 - — — chlorinatus 622.
 - — — saccharatus 544.
 - — — Calendula Schmidt 572.
 - — — Cantharus 682.
 - — — Calomela deterpens II. 659.
 - — — causticus Inhalatorius Kichenmeister II. 456.
 - — — causticus Kichenmeister II. 456.
 - — — Chlorini hydrochlorici Biss 725.
 - — — Chlorinis concentratus 728.
 - — — Chlorini aluminosus Buchner 351.
 - — — bromatus Fellner 708.
 - — — Chlori 812.
 - — — Chlorodan compositus Anger 807.
 - — — Columbe concentratus (Brit.) 957.
 - — — Colebel comp. Dr. Mylles 827.
 - — — Cusi ad Injections Gulliermand 349.
 - — — coarctatorius ad pelles 237.
 - — — Jacobson II. 198.
 - — — contra ophthalm. Swediaur 603.
 - — — Purionis II. 1026.
 - — — tympanum 260.
 - — — cæteris (Englsh.) 1009.
 - — — camphoratus Friburg II. 39.
 - — — Peak II. 80.
 - — — cæteris Gowlan's II. 44.
 - — — crinitis 765.
 - — — Copal chlorati ammoniacus 924.
 - — — sulfurici Purly 1000.
 - — — desinfectans II. 248.
 - — — Guaiacalis Bernati II. 1158.
 - — — Himmell II. 754.
 - — — Pennée 597.
 - — — digestus Buchard (Hamb. V.) II. 179.
 - — — electrophorus II. 822.
 - — — electroposus II. 822.
 - — — epispasticus 309.
 - — — Ergoliti Vidal II. 878.
 - — — Extract Glycerinæ (Nat. form.) 1222.
 - — — Ferri Acetatis 1059.
 - — — acetici 1022.
 - — — ammoniac 1085.
 - — — Brause 1067.
 - — — cum Natrio citrico 1097.
 - — — cum Phosphore II. 660.
 - — — dialysati 1087.
 - — — Dres 1097.
 - — — Gramm 1097.
 - — — bromati 1099.
 - — — Ferri 1100.
 - — — chlorati 1105.
 - — — Chloridi 1389.
 - — — Cusca (U. St.) 1107.

- Liquor Ferri cum Cassia (Hamb. V.) 1123.
 — et Bismuthi citrici 457.
 — — Ammonii Acetatis 1096.
 Hypophosphitis (Nat. form.) 1130.
 — Jodati 1111.
 — Jodici 1113.
 — — (Nat. form.) 1113.
 Mangani peptonati (Rad. Tene) 11. 354.
 — aurati oxydati 1133.
 Nitratis (U. St.) 1113.
 nitrici Kerr. 1113.
 oxychlorati 1130.
 oxydati dialysati 1128.
 oxyaniferi 1126.
 peptonati 1125.
 — (Ergleich.) 1125.
 — cum Cholina 1125.
 — cum Mangano II. 354. 369.
 — — (Hamb. V.) II. 354.
 perbromati 1130.
 perchlorati 1133.
 perchloridi 1133.
 — fortis (Brit.) 1123.
 pendulatis (Brit.) 1113.
 peroxychlorati 1134.
 persulfati 1147.
 phosphorici acidi 1123.
 — Scheibeli 1127.
 Protocloridi 1106.
 pyrophosphorici 1123.
 saccharati cum Mangano II. 353.
 — — (Hamb. V.) II. 354.
 selenochlorati 1133.
 subacetati 1096.
 Subaceticis 1128.
 subnitricis 1148.
 sulfurici oxydati 1147.
 Tersulfatis 1147.
 fumans Boyle 276.
 Gouland II. 36.
 Guttas Perchloras 1976.
 Guttal alkalinas 1279.
 Haemalburnati II. 316.
 Haemacellulose II. 4.
 haemostaticas Adrian 1135.
 — Bonjean II. 375.
 — Hancock II. 375.
 — Monell 1143.
 hollandicas 186.
 Hydrargyri aluminati (Ergleich.) II. 30.
 — bichlorati 907.
 — carbamidati II. 35.
 — et Potassi Jodici (Nat. form.) II. 50.
 — formamidati (Ergleich.) II. 72.
 — Kali Jodati 905.
 Nitratis (U. St.) II. 32.
 nitrici oxydati II. 33. 53.
 — oxydati (Hamb. Vorsehr.) II. 52.
 — peptonati II. 329.
 — (Ergleich.) II. 36.
 — ammoniacali (Delspeck) II. 30.
 Hydrogeni Peroxidi (Brit.) II. 37.
 Hypophosphitis (Nat. form.) II. 449.
 — Jodici II. 125.
 Inhalatoribus autostomatibus Waldenburg II. 526.
 — carboidatis, Boike 22.
 — cortex cassia convulsivum Wild 172.
 — ems. Natrii chloratis Waldenburg II. 447.
 — Schuetz 307.
 — salubris 128.
 — Thyroli Warren II. 1048.
 injectorius antiepilepticus Rust II. 326.
 — injectorius antepilepticus Jucks II. 1154.
 — Bismuthi ratanhiandei Transdaniens II. 722.
 — sandiani Sebde 18.
 Liquor injectorius Lister 28.
 — — plumbicus ad urethram Ricard II. 355.
 — — ad vaginam Ricard II. 355.
 — — Schmeiz II. 1172.
 Jodatis Lugoli ad usum internum II. 141.
 Jodi carboidati (Nat. form.) II. 141.
 — — causticus (Nat. form.) II. 141.
 — — compositus (U. St.) II. 141.
 Jodo-iodicus 137, II. 141.
 Kali aceticus (Berm.) II. 175.
 — — crudus (Hamb. V.) II. 175.
 — arsenicosus 324.
 — carbonici (Germ.) II. 182.
 — caustici (Germ.) II. 171.
 chlorati (Hamb. V.) II. 184.
 hypochlorosi 321.
 Jodo-Jodati 305.
 — arsenicati II. 237.
 — stictici 108.
 Kilio aluminati II. 330.
 — Krummsteins concentratus (Brit.) II. 722.
 — Krenoli asperatus II. 343.
 — Lauriano 405.
 Lithanthracis acetosatus Sack II. 355.
 Magnesi aceticus II. 318.
 — — Rognault II. 318.
 — Carbonatis (Brit.) II. 325.
 citrici, 20 Proc. II. 325.
 — Kali tartarici II. 337.
 — Sulfatis effervescentes (Nat. form.) II. 335.
 — Mangani glycerati II. 353.
 — mercurialis Van Swieten II. 26.
 — Minderlet 361.
 — Morphinas Amata II. 395.
 — Citratis (Nat. form.) II. 398.
 — Hydrosulphidici II. 401.
 — hypodermicus (Nat. form.) II. 402.
 — — Tartarici (Brit.) II. 409.
 — Myrrhine II. 412.
 — Natrii acetylatis, Richardson II. 457.
 — — arsenici (Ergleich.) 987.
 — arsenicosi Hachas 524.
 — caustici II. 455.
 — — crudus II. 456.
 — hypochlorosi 320.
 — phospho-molybdemici 304.
 — stictici 108.
 — nervinus Bangii 584. 588.
 — — Peerboom II. 184.
 — oleosus Sybel 209.
 — ulfactorius balsamatus Beck II. 1025.
 — — Wild II. 1025.
 — Ophi oedodvum Butting II. 343.
 — pancreatici II. 551.
 — pectoralis (Form. Hans.) 259. 260.
 — — Horn II. 97.
 — Potassi (Nat. form.) II. 567.
 — — aromatics (Nat. form.) II. 567.
 — Phosphori (Nat. form.) II. 600.
 — Pice alkalinas II. 649.
 — Plumbi hydrici-aceticus II. 655.
 — — Subacetatis dilutus (Brit. U-St.) II. 656. 657.
 — — subaceticus II. 655.
 — — Subaceticus II. 655.
 — — fortis (Brit.) II. 655.
 — Potassae (Brit. U-St.) II. 171.
 — Potassae Arsenicatis Bromidi 328.
 — — Arsenitis 324.
 — prophylactica antirypthilitica II. 56.
 — pyroloensis s. calidula vegetabilis 725.
 — pyro-tartratis II.
 — Quassine concentratus (Brit.) II. 711.
 — resorcinus 920.
 — resinsas Horticis 260.
 — Rubi concentratus II. 728.
 — Rubi detergens II. 321.
 Liquor Saccharati II. 728.
 — — sulfis amari acidos von Jannasch II. 536.
 — — Cornu Cervi succinatis 115.
 — — Tartari II. 483.
 — atropinici II. 565.
 — Saponis atramentarii II. 528.
 — Sassa compositus concentratus II. 551.
 — Scheibeli 1127.
 — sodani von Parke, Davis & Comp. II. 80.
 — Sanguis concentratus II. 383.
 — Sennae concentratus II. 383.
 — Sennati 1129.
 — serpens II. 354.
 — Serpentinae concentratus II. 321.
 — Seiae (U-St.) II. 455.
 — chloratis 320.
 — chloricatus 320.
 — Sodii Arsenatis (Brit.) 297.
 — — Boracis compositus II. 443.
 — — Ichthyolici II. 457.
 — Sulfis chlorati II. 351.
 — Symplicibus Acetatis II. 321.
 — Symplicibus Brighten 1124.
 — — Loeffli 1125.
 — — Ruspini 137.
 — Tincturae Picis Waldenburg II. 348.
 — — tinctus Jodoferratus Zuercher Path 137.
 — — Monell 137.
 — — Torani foliatis Tartari II. 175.
 — — tinctorius ad butyrum II. 534.
 — — concentratus II. 534.
 — — — coccus II. 534.
 — — Trinitrophenolici II. 1053.
 — — Villars 1099.
 — — vulnerarius stypticus 1135.
 — — Warner II. 1026.
 — Zinc bromati II. 1155.
 — — et Aluminati compositus II. 1172.
 — — et Ferri compositus II. 1173.
 — — Zingiberis (Nat. form.) II. 1173.
 Liquores anæsthetici Scheibeli 879.
 Liquores Rori 1223.
 Lithon Dist Drink II. 351.
 Lithane, Cyrena camphoratus 584.
 Lithon-Saccharati II. 348.
 Lister's Catgut 31.
 — Doppelstein II. 47.
 — Emulsipt-Gase 1961.
 — Liquor injectorius 29.
 — Penta carbolici 29.
 — Perocidulanti II. 39.
 — Unguentum Acidi borici 31.
 Listerine II.
 — — Lambert 31.
 Lithon von Tollner II. 304.
 Lithanode II. 650.
 Lithanthracis 626.
 Lithanthracis simplex 626.
 Lithargyrum II. 675.
 Lithomer Balsam 432. II. 648.
 Lithi Benzoes II. 300.
 — Bromidum II. 301.
 — Carbonas II. 302.
 — Chloridum II. 304.
 — Citras II. 304.
 — — effervescentes (Brit.) II. 305.
 — — — (U-St.) II. 305.
 — — Follidum II. 306.
 — — Salicylas II. 307.
 Lithon-Wasser II. 303.
 Lithon-Wasser II. 303.
 — — kohlensaures II. 328.
 Lithon-Benzoes II. 300.
 — kohlensaures II. 300.
 — benzoicum II. 300.
 — bromatum II. 301.
 — bromid II. 304.
 — bromwasserstoffsaures II. 301.
 — carbonas II. 304.
 — chloratum II. 304.
 — — effervescentes (Ergleich.) Hamb. V.) II. 303.
 — chloratum II. 305.
 — citras II. 306

- [illegible]

- Mercuria and Zinc Cyanide II. 47.
 Mercuria vulgaris 1176-1179 II. 317.
 Metacetal II. 27.
 Metanurum nucleum II. 51.
 — nikubon II. 27.
 — oarbons II. 27.
 — oarbons Black II. 50.
 — — Muskat II. 58.
 — — Spandor II. 50.
 — cyanurum II. 45.
 — dulcis II. 49.
 — ferrous II. 57.
 — guanoosum Plouki II. 77.
 — iulatus ruber II. 48.
 — — viridis II. 47.
 — niger Moscati II. 55.
 — oxydatus Davis II. 52.
 — nitrosum II. 51.
 — praeoxydatus albus II. 52.
 — — flavus II. 52.
 — — niger II. 52.
 — — per se II. 52.
 — — rufus II. 52.
 — phosphoratus, Fuchs II. 61.
 — — Schaeffer II. 61.
 — saccharatus II. 57.
 — solubilis Hahnemannus II. 52.
 — — Muscati II. 59.
 — — Moscati II. 58.
 — virus II. 19.
 Mesuro-mesat II. 21.
 — bromid II. 54.
 — chlorid II. 49.
 — jodid II. 47.
 — nitrat II. 51.
 — — Isomg II. 52.
 — — kyd II. 58.
 — — phosphat II. 61.
 — — antioxiat II. 55.
 Mercury II. 19.
 — — Tinctura II. 69.
 — — with Chalk II. 28.
 Merleita Liquor antisepticus 29.
 Merklina, blanc II. 619.
 — schwaaz II. 629.
 Merklinten II. 618.
 Meslanges carbonatus Cox, 318.
 Meslay's Kräutertheil II. 591.
 Mesulin 519.
 Messing 472.
 Mesulapitol 4.
 Mesulapophane protinus Nees 564.
 — Sarsdian Molator II. 553.
 Messing-lad, galvanisches 222.
 — gewöhnliches 287.
 — rothes 287.
 — weisses 287.
 Messig, Grains de vie 279.
 Mesochloral 782.
 Mesochlorphenol II. 586.
 Meta-dioxybenzol II. 723.
 — benzoylsäure 45.
 — — Jod-Oriso-Oxyhematin-azo-Säure II. 319.
 Meta-Kresol II. 766.
 — Kresolum II. 846.
 — — bromylsilylat II. 796.
 — — mesochlorphenol II. 586.
 — nitrosum II. 615.
 — phosphorsäure 23.
 — wasser II. 71.
 — wasserlösliche 71.
 Metall, Balthus's II. 908.
 — cement, leuchtstoffsamender II. 629.
 — — Kitz II. 677.
 — putzpaste 110.
 — — Putzpaste II. 828.
 — — Queen's II. 909.
 — — sibirum II. 954.
 — — schwarze 486.
 — — Stempelfarbe II. 208.
 — Universalblack II. 626.
 — — Salzkitt 532.
 Metalle 187.
 Metallgelb II. 615.
 Metanol II. 117.
 Methacetonum II. 593.
 Methanogelatin II. 908.
 Methalyl-Hennig 189.
 Methanol II. 393.
 Methoxymethyläther 1237.
 Methoxyäthyläther 1237.
 Methylo-actinid II. 6.
 — — Äthyläther 173.
 — — aldehyd 1168.
 — — alkohol 201.
 — — acetat 382.
 — — chlorid 315.
 — — chlorid II. 355.
 — — cumin 344.
 — — glyoxalid II. 611.
 — — hydrochlorid 201.
 — — kresol II. 624.
 — — morphin 899.
 — — paroxybenzoesäure 14.
 — — phenacetin II. 579.
 — — propylthiobisäther II. 1075.
 — — Protocotin 248.
 — — pyrocatechin 1253.
 — — saccharin II. 762.
 — — salol II. 759.
 — — sulfonid II. 909.
 — — sulfonol II. 929.
 — — Tyrosin II. 721.
 — — urethan II. 1073.
 — — violett II. 614, 616, 701.
 — — Spektrum II. 618.
 Methylation 3.
 Methylat ether 179.
 — — spirit 202.
 Methylen 898.
 — — blau II. 618, 705.
 — — chlorid II. 388.
 — — bisantipyrin 322.
 — — chlorid, englisches II. 287.
 — — — Richardson II. 287.
 — — chlorid II. 388.
 — — diantipyrin 322.
 — — dimethyläther 3.
 — — Diamin 199.
 — — protocatechinaldehyd II. 614.
 Methylen II. 287.
 — — Chlorid II. 388.
 Methylen chloratum II. 386.
 Methylen Alcohol 201.
 Methylen chloratum II. 386.
 — — salinatum 103.
 Methylen II. 629.
 Metol II. 602.
 — — Hydrochinon-Entwickler II. 602.
 — — Potasche-Entwickler II. 602.
 — — Soda-Entwickler II. 602.
 Metolin 318.
 Mettner, Apertus II. 1109.
 Met's Malum 321.
 Metzger's Ochtwasser II. 692.
 Meum athanasianum Jacq. 1145.
 Mexikan Hair-Renewer Oulup II. 667.
 Mexikanische Vanille II. 1106.
 Mexikanisches Mehl 200.
 Meyer's Aqua amara II. 325.
 — — dentifricia II. 718.
 — — scharfe Butterwasser II. 305.
 — — 's Brustsaft II. 908.
 — — Cholesterin II. 428.
 — — Guttes antipneumonie II. 1109.
 — — Kren-Aethyl II. 289.
 — — Trichthelium II. 624.
 — — Dr. Unterleppfaffen 1688.
 — — Fofin, Rheumatismsmittel 511.
 Moyra II. 908.
 Mozzoli Cortex II. 287.
 Mozzon Bark II. 287.
 Mozzonum II. 287.
 — — Ointment II. 388.
 Mozzonid II. 287.
 Mosquito-Gummi 1270.
 Mulska's Lac Magnesia II. 325.
 Mühle, Médecine blanche II. 939.
 — — Polva dentifricia tannica 388.
 — — Tinctura gingivitis 489.
 — — Unguentum Carboni trichlorati 632.
 — — Zahnkitt 489.
 Mies paste alid II. 553.
 Minale Guaco Humb. 911.
 Michalewski's Glycerolatum coitus-
 strumum II. 202.
 Micks, Zinksaft II. 1167.
 Micrococci Acidi paracetici 74.
 Micrococci adjumenta II. 202.
 Mische, Olearum cinereum II. 39.
 — — Nagebaum durius II. 1068.
 — — — melle II. 1069.
 Miel II. 283.
 — — borat II. 732.
 — — dépuré II. 381.
 — — roset II. 751.
 Mielok, Gelatina dura 1208.
 — — melle 1208.
 — — Tinctura Lichantheus II. 651.
 Mierenagelatin 1177.
 Mierenagelatin, Schoenfeld's 207.
 — — gelat 266, 586, II. 379.
 — — mittel Kaplick 746.
 — — Pastillen, Senkenberg 221.
 — — von Schellius II. 584.
 — — Pulver, Hager 744.
 — — nach Hammerschlag II. 584.
 — — tropfen 847.
 — — umschlag 585.
 Mirkale 220.
 Mirkol 1260.
 Mirkosine von Mentzer II. 383.
 Mirkula Guaco II. 5, 1255.
 Mirkulwert 1225.
 Mirkulo II. 426.
 — — Uthen nach Heyer 226.
 — — Klyssa 1222.
 — — membran-Filter, Heyer 226.
 — — spirra commun II. 299.
 Misch II. 249.
 — — abgekochte II. 256.
 — — bitter II. 254.
 — — blasse II. 252.
 — — blutige II. 252.
 — — coctin 670.
 — — Origan II. 559.
 — — stiel, Stiel II. 445.
 — — extrakt II. 249.
 — — lauge II. 249.
 — — fälsch II. 251.
 — — gelbe II. 252.
 — — Gelde nach Sigmund-Lichtenfeld II. 256.
 — — kondensirte II. 249.
 — — Konserv II. 249.
 — — Konservierungsmittel nach Thier-
 ner II. 255.
 — — hestische, von Dr. Rose II. 255.
 — — Markkontrolle II. 261.
 — — Nachweis von Konservierungs-
 mitteln II. 259.
 — — pasteurisirte II. 259.
 — — pilzen 254.
 — — pulver 558, 661, II. 259, 254, 968.
 — — — idel II. 499.
 — — von Bachmann II. 255.
 — — rothe II. 252.
 — — schne 68.
 — — aktive 71.
 — — Colloidum (Misch, V.) 931.
 — — — in Magnesia, Nachweis von
 Uffmann II. 1088.
 — — Phenol II. 661.
 — — milrige II. 262.
 — — schneige II. 262.
 — — Schutz 502.
 — — weisse, Fische II. 639.
 — — milrige II. 262.
 — — sonstige II. 489.
 — — spec. Gewicht (Tabellen) II. 257.
 — — sterilisirte II. 259.
 — — talen II. 259.
 — — thee 1156.
 — — und Nahrungspulver 558, 1168.
 — — Untersuchung II. 256.
 — — veredlungspulver 714.
 — — veredlungspulver, braunes 254.
 — — Zucker II. 777.
 — — Bestimmung II. 785.
 — — sterilisirte II. 778.
 Mild Chloride of Mercury II. 40.
 Mild II. 227.

- Misteca haemorrhoidalis* Schönb. II. 678.
— *Waldenburyi* II. 678.
— *Hydrargyri biphosphatis* Griseb. II. 80.
— *hydrocyanica* Latr. 975.
— *hypocistis* Waldenbury 709.
— *Ipecacuanha asiatica* (Münch. Noskum-Vorschr.) II. 151.
— — *asiatica* (Münch. Noskum-Vorschr.) II. 151.
— *Jodatis* Boerne II. 308.
— *Jatropha* II. 306.
— *Kaffi acedib.* II. 378.
— — *Jodatis* (Münch. V.) II. 302.
— *Kreosoti* II. 307.
— *krassica sum* Coffea 307.
— — *brutici* (Boerne) II. 356.
— *lithocristina* J. Hoffm. II. 428.
— *Ure* 35.
— *Whytt* II. 1093.
— *Ludwigiana* 269.
— *Magnolia campochama* Marchison 331.
— — *et Asia foetida* (U-S.) II. 304.
— *Morphin* (Münch. V.) II. 301.
— *Moschi* II. 409, 409.
— *Narcosis* Labovitz II. 436.
— *Natri chloratum* II. 443.
— *narcosis* (Farm. Boerl.) II. 138.
— *nitrica* (Farm. Boerl.) II. 297.
— — *albiata* II. 297.
— *nitrica* II. 297.
— — *albiata* II. 297.
— *chlorotica* Boerne II. 879.
— — *Waldenbury* 504.
— *odorata* 357.
— *opiana* 357.
— *Old-Jenchi Aschi compocata* 419.
— — *Pice* (Nat. form.) II. 618.
— *oleobalsamica* 451.
— *oleosa* 353.
— — *antidartaria* Waldenbury II. 490.
— *oleo-balsamica* 451.
— *opiana* II. 397.
— *oscula* *maritima*, *clausenii* 35.
— *pectoralis* *antidartaria* Waldenbury 353.
— — *Jensen* II. 192.
— — *Phoebea* II. 3.
— *Bayes* 419.
— *Papain* (Farm. Boerl.) II. 367.
— *Phosphorid antiphoterica* II. 433.
— *Phosphorus asiatica* II. 630.
— *Physalis amara* *composita* II. 600.
— *pyro-tartarica* 12.
— — *tartarica* *composita* 12.
— *velutana* II. 304.
— *Rhei* (Münch. V.) II. 796.
— *rubra* *Standeri* II. 577.
— *rutacea* *campochama* Volger II. 762.
— *salina* *Breweri* 35.
— *Saponia* *terrestris* II. 1095.
— *Sassafras et Opil* (Nat. form.) II. 353.
— *Schmollii* II. 356.
— *Sellula* *composita* *Markenii* II. 307.
— *Sedae et Menthae* (Nat. form.) II. 379, 448.
— *Semula* *emulsi* II. 379.
— — — *Grisebachi* II. 379.
— *serena* *Formey* II. 525.
— *sedativa* *Justkowi* 799.
— — *pro canibus* 799.
— *Sesquic* *asiatica* II. 385.
— — *sum* *Morphina* II. 383.
— *simplex* 12.
— *solena* 369.
— — *Berndt's* II. 8.
— — *albiata* 369.
— *spontanea* (Nat. form.) 765.
— *stibina* *epula* *Graves* II. 953.
— *Stechend* 347.
— — (Münch. Ap. V., *Handb.* V.) II. 347.
— *stomachica* 1914 II. 305.
Misteca stomachica *Waldenburyi* 377.
— *vinosa* 797.
— *stiptica* *Lange* II. 979.
— — *Flonck* 937.
— *subfurca* *acida* 137.
— *stomatoga* *Curie* II. 331.
— — *Fluobromid* *natric-salicylat* II. 1045.
— *Telebomani* II. 506.
— *tonico-nervina* *Schul* 110.
— *Turmalinische* *Boerne* II. 603.
— *Uvae Ursi* 562.
— *vinosa* II. 924.
Misteca *Boerne* 1090.
— *ethiodica* (Nat. 459).
— *Chapmanii* II. 283.
— *Goldberry* 795.
— *Lafayette* II. 283.
— — *of Acacia* 1372.
— — *Rheubarb* *and Soda* II. 738.
— — *Soda* *and Spencianit* II. 778.
— *oleobalsamica* 454.
Miscary, Vetterlicher *Boerne* 300.
Modellir-Wachs 404.
— — *für Zahnfülle* 114.
Moderately firm extreme 1073.
Möbel-lack, höllendischer II. 804.
— *paste* *u. Boglich* II. 1097.
— *Pulver* II. 305, 304.
— — *weiche* 105.
Möhrliche, *Pillen*, *blutreinigende* 299.
Möhringssol II. 678.
Monile de bois II. 808.
Mönsch-puppen, *Pills*.
— *wurz* 153.
Moerle, Dr., Mangelberger Kermes-salz 958.
Moerle & Sjoelund, Bestimmung der Salzsäure im Magen-saft II. 1008.
Mogelin's Zahnpulver 829.
— — *Pulvis dentifricus* 829.
Mogelin-Kaffee 800.
Mohn-emulsion II. 357.
— *fruchte* II. 555.
— *kanne* II. 555.
— *kapseln* II. 555.
— *kapseln, unte* II. 555.
— *keulen* II. 555.
— *mit* II. 555.
— *samen* II. 555.
— — *milch* II. 557.
— *strop* II. 556.
Mohr's Chlorbestimmung 39.
— *aches Salz* 148.
Mohr, mineralisches II. 65.
— *vegetabilisches* 133.
Mohr'sche *Hohl- und Wandplaster* II. 679.
Mohrman in Berlin, Sandwurmmittel 1150.
Mohrswasser II. 318.
Moiré métallique II. 235.
Mokka 306.
Mokk'scher Thee II. 743.
Mokk'sches Silber 367.
Molken 677.
— *Molken* II. 255.
— — *Lohnwasser* II. 351.
— — *sauren* II. 255.
Mollin 592, II. 842, 1087.
Mollitum stylicum II. 983.
Mollin II. 641, 1069.
Mollin II. 1067.
Molybdäa-Baum (Ruggena) II. 1186.
— *Moche* 93.
— *ruksände-Anfarbentung* 272.
— *silur* 73.
— *saure Ammon* 279.
— *schwarze* 307.
— *thite* II. 819.
— *teixyd* 73.
Molybdic acid 73.
Mondamin II. 564.
— *Corn Flour* 301.
Mondire's Pulvis *substantia* *inven-tum* *arica* II. 302.
Monometylresorcin 55, 795.
Monobromanthran 197.
Monobromant *Chapier* 382.
Monobromanthran 382.
Monobromanthran 382.
— *chlorotica* *acid* 13.
— *chlorotica* 138.
— *chlorotica* 13.
— *chlorotica* II. 385.
— *Citryl-p-Phosphat* 1035 II. 501.
— *Jodidum* 380.
— *phosphat* *Citronellae* II. 661.
— *salure* *de sodium cristallis* (Nat.) II. 404.
Monobromide *Salts* II. 57.
Monodora *Maritima* *Bun* II. 417.
Monopol *u. Ziffer* 354.
van Mons, Essule *Cantharidin* 300.
Monsel's Aqua haemostatica 137.
— *Liquor haemostaticus* 1149.
— — *laudan* 137.
— *Solution* 1149.
Monsel's Res haemostatica II. 282.
Mond, Gellie *laudan* II. 389.
Mond's Kalium-Sale II. 14.
Montpellier's Capsula 163.
— *Schenomont* II. 355.
Moos's Sandwurmmittel 1261.
— — *in Berlin, Sandwurmmittel* 1150.
Mour-lad 412.
— — *Sale* (Käufliches) 448.
Moos-leeren II. 1089.
— — *salt* II. 1090.
— —

- [illegible]

- [illegible]

- Oleum Quinassum* 796.
— *Vernicium* II. 1114.
Zinci II. 418d.
Petre and 80.
Melissae II. 851.
Oleocretinum II. 930.
Oleo-Resinae de Sassa cordis 833.
Oleoresin of Cubebs 975.
— — *Ginger* II. 1177.
— — *Lupuli* II. 918.
— — *Pepper* II. 898.
Oleoschnia Aspidii 1169.
— *Capivi* (U-S.) 607.
— *Cubebae* 975.
— *Kino* II. 933.
— *Lupulini* II. 918.
— *Matico* II. 841.
— *Piperis* II. 898.
— *Singiberis* II. 1177.
Oleo-resinae de Copahu 444.
Oleo-saccharum de canella (Gall.) 847.
— — *cervi* (Austri. Helv. Germ. Gall.) 801.
— — *citron* 801.
— — *Jessui* 1169.
— — *S'orange* 658.
Oleosaccharatum Aurantii 823.
— *Concomidi* 817.
— *Citri* 801.
— *eum Oleo Aneli* 316.
— *Menthae* II. 978.
— *Valerianae* II. 1108.
Oleum Absinthii 410.
— — *cortex* 408.
— — *infusum* 408.
— — *tinctobithinatum* 409.
Achillaea millefolii II. 894.
— *novo* 800.
— — *Bistort* 809.
— — *Gilensis* 872.
— — *saccharum* 808.
Adipis U-S. 160.
argyrum II. 928.
azethereum U-St. 171.
Alekanne concentratum 311.
Anili Capae 310.
— — *activi* 310.
— — *viridis* 310.
Anuni II. 629.
Amygdalae expressum (Helv.) 279.
Amygdalarum sathereum 282.
— *officinale* 479.
— *gallicum* 880. II. 604.
Andropogonis citrati 804.
— *Nardi* 804.
— — *Schoenanthi* 805.
— — *squarrosi* 804.
Anethi 808.
Angelicae Fructus 308.
— — *radialis* 808.
Angustura 809.
animalis sathereum II. 502.
— — *cradium* II. 809.
— — *Dippelti* II. 502.
— — *foetidum* II. 502.
Asael 814.
— — *stellati* 815.
— — *sulfuratum* 816.
Atropa II. 1009.
Anthelminticum Chabert II. 803.
Anthelmida 718.
— — *compositum* 718.
— — *(plague)* 718.
Antisei II. 755.
sathelaphrospasticum Manthor 914.
aediquum verum II. 406.
Arachidis 808.
Artemisiae II. 894.
Arracacia 890.
Artifex Nervum 880.
— — *infusum* 885.
— — *Plutonis* 886.
Ama foetidae 412.
— — — *compositum* 414.
— — *Anni europaei* 436.
Asphaldi sathereum 429.
Asperula officinalis 858.
- Oleum Auranti cortex asari* 255.
— — *dulcis* 859.
— — *florus* 851.
— — *baccato Lauranthorum* II. 293.
— — *Bullani* 817.
— — *Fulanii Coptidis* 448.
— — — *Indica orientalis* 450.
— — — *purpurei* 450.
— — *Praviani* 458.
— — *Tobiani* 457.
— — *Iudanicum Bouchardat* 480.
— — *Barlana artificiale* II. 299.
— — — *cortex* II. 299.
— — *Beladonna* 478.
— — *benzoatum* 480.
— — *benzoinatum* 480.
— — *Bergamotae* 855.
— — *Basiline empyreumaticum* 482 II. 649.
— — *bellidatum* 482 II. 649.
— — — *rectificatum* II. 649.
— — *bessardicum* 805.
— — *Britannicum* II. 674.
— — *Chico* 527.
— — — *expressum* 527.
— — — *angustinum* 527.
— — *Cadi* II. 163.
— — *cadunum* (Austri. Brit. U-St.) II. 165.
— — *Cajoputi* II. 508.
— — *Cainoy* 538.
— — *camphorum* 541.
— — *Cannabis* 593.
— — — *Indica* 592.
— — *cantharidatum* 597.
— — *Cantharidin* 599.
— — *capillatum* II. 496.
— — *carbollatum* 50.
— — *Ceri* 861.
— — *carminativum* 717.
— — *Cervi* 861.
— — *Cervi* 861.
— — — *concentratum* 861.
— — *Caryophyllorum* 864.
— — *Cassiae* 844.
— — *Castorei* II. 745.
— — *Cedrici* II. 647.
— — *Cerae* 891.
— — *Celaeni* 715.
— — *Ceti* 419.
— — *Chaberti* II. 803.
— — *Chamaemilla sathereum* 718.
— — — *citratum* 718.
— — — *infusum* 718.
— — — *romense* 718.
— — — *terebinthinatum* 718.
— — *Chartae* 722.
— — *Chemicalum Hellasacrum* 186.
— — *Chenopodi* 728.
— — *Chloroforni* (Helv.) II. 496.
— — *Chlorofornii* 808.
— — *Chrysanthemi* 825.
— — *Cinase* 824.
— — *cinereum nach Classen & Michle* 15. 29.
— — — *Lang* II. 29.
— — — *Neisser* II. 29.
— — — *Vigier* II. 29.
— — *Claniamoni* 844.
— — — *auri* 845.
— — — *cyulinii* 845.
— — *Citri* 859.
— — *Citronellae* 864.
— — *Cochleariae* 869.
— — *Coclei* 861.
— — *Cocos* 861.
— — *Colocythis* compositum 835.
— — *concreta u. simile Myristinae moschata* II. 414.
— — *Coni maculosi* (Gall.) 365.
— — *cortex laevius Chabert* II. 603.
— — *Crataegi* 963.
— — *coriatum* II. 500.
— — *Corni Cervi* II. 502.
— — — *rectificatum* II. 502.
— — *crinale* II. 406.
— — — *crinalinum* II. 752.
— — *crinale cum China* 787.
- Oleum croceae Lassar* 28. 101.
— — *Crotonis* 909.
— — — *agittatus* 911.
— — *Cubebae* 976.
— — *Cumini* 980.
— — *Curremae* 1007. 1009.
— — *de Cedro* 829.
— — — *a fructu Lauri* II. 889.
— — *Elemi* 1081.
— — *empyreumaticum Batavicum* II. 502.
— — — *a semine Icti* II. 297.
— — — *Ricini* II. 749.
— — *Eucalypti* (Helv.) 1064.
— — — *Australicum* 1065.
— — *Eucalypti dumosa* 1065.
— — — *Gibbuli* 1064.
— — — *odorata Robt* 1064.
— — — *oleosa F. v. MSH.* 1065.
— — — *entratis Schleich* 1065.
— — *Euphorbi* 1070.
— — *Fagi empyreumaticum* II. 613.
— — — *silvestris* 1077.
— — *Fenniculi* 1167.
— — *Foenugraeci* II. 1067.
— — *Ficus Judatum* 1114.
— — *Filicia maris* 1158.
— — *florus Nephoe* 851.
— — *felleum Baldo* 439.
— — *Buccae* 811.
— — *Cinnamomi* 840.
— — — *Matico* II. 342.
— — *Patchouli* II. 889.
— — *Formicarum* 1177.
— — *Gallae compositum* 1192.
— — *Gastheriae* 1204.
— — *Germi Indicum* 806.
— — *Georgii* 1241.
— — *Gomacis Indici* 308.
— — *Hardenbergi* II. 1024.
— — *Hippocrasti* 678.
— — *Hydrargyri benedicti Stukewen-* how II. 78.
— — *ichtholi* II. 61.
— — — *chlorati n. Lang* II. 48.
— — — *n. Neisser* II. 45.

- [illegible]

- Phloxidore* 97, 206, II. 619.
Picro-Aconitia 149.
Pila — *Aconitia* 149.
alioquin 161.
anona 309.
patya 309.
pedophyllin II. 687.
pedophyllinum II. 687.
pyria 321.
scitotia II. 672.
taxin 347.
taxinure 356.
Pilul II. 726.
Pilula 987.
Pila galvatica II. 621.
Pilula Mixtura anticholerica II. 526.
Pila II. 770.
Pilea electrophys II. 621.
Pila Ciboria 827.
Geocypid 1297.
stypica 827.
Pillula II. 516.
Pilula II. 544.
Pilo-carpidia II. 101.
capia II. 101.
brownianae II. 620.
Dr. Kral 1069.
Phenol II. 637.
salicylanus II. 62.
salicylanus II. 629.
Phloeripia II. 694.
Phloeripina Hydrochlorica II. 695.
Nitras II. 696.
Phloeripina II. 694.
Phloeripina II. 694.
hydrochloricum II. 620.
hydrochloricum II. 629.
nitricum II. 626.
phenylicum II. 627.
salicylicum II. 626.
Phloeripia II. 101.
Jaborandi Holmsii II. 100.
microphylla Stapf II. 100.
peruana Holmsii II. 100.
opacina 85, Holmsii II. 100.
trachylophus Holmsii II. 100.
Pila bearing spurge 1971.
of Colocynth and Hyoscyamus 855.
of Ipecacuanha with Squid II. 152.
Lead with Opium II. 528.
Pillen, analeptische, James 229.
Anticholerica, Kunkel's 1018.
von Ayr 1279.
Dr. Ayr's II. 106.
Dr. Ball II. 44.
blutreinigende, von Schenke 229.
von Boudin II. 44.
Brandreth's 1270.
von Caslin 1270.
Corliss II. 430.
Dehaut 228.
Potter's II. 680.
Frank 324.
Frankfurter 224.
gegen Fettleibigkeit 1185.
gallertförmige von Dixon 228.
Holway's 228.
von Janeway II. 683.
Linemann 224.
von Keyser 1279.
Knight 1270.
lack 457, II. 692.
Lukas'sche II. 905.
nagelstärkende, Soudner 1914.
nagelstärkende 414.
maass, plastische II. 1055.
Meglin'sche II. 97.
meil II. 414.
Misculo 228.
Morison 224.
Pearce's 228.
von Plummer II. 44.
Peschier 1183.
Schreder 229.
von Sell II. 44.
Stahl'sche 228.
sternigkeitsche II. 949.
Urban'sche 229.
Pillen, Urban'sche 229.
Warburg's, blue Aloe II. 226.
Werkel 229.
Wurckan'sche 229.
Pilla of Alois 221.
— and Asa foetida (U-St.) 221.
Asafoetida 414.
Aloes and Iron (Brit. U-St.) 221, 222.
Aloes and Mastic (U-St.) 221.
— — Myrrha (U-St.) 221.
Barbados Alois 221.
Colocynth and Hyoscyamus II. 97.
Colocynth and Podophyllum II. 688.
Jalap II. 107.
Opium (U-St.) II. 587.
— and Camphor II. 627.
Lead II. 328.
Podophyllum, Belladonna and Capsicum II. 688.
Secotinus Alois (Brit.) 229.
without Alois Warburg II. 728.
Pilula Cambogiae composita (Brit.) 1279.
Colocynthidiae Hyoscyami (Brit.) 965.
Gallani composita 1139.
Hydrargyri Subchloridi composita (Brit.) II. 44.
laxativa fortior 673.
Pilula cum Opio (Brit.) II. 528.
Rhei composita James Clark (Brit. Helv. U-St.) II. 738, 739.
Sassafras composita (Brit.) II. 597.
triplex II. 226.
Pilulae Acidii carbolic 29.
Aconiti Divergie 160.
Aconiti 162.
ad noctem II. 527.
Franchini Cole II. 107.
— (Nat. form.) II. 309.
Franchini Hall 1272.
adstringentes Capures 227.
Hufeland 227.
Récamier 227.
acutius II. 325.
Anthropica II. 29.
Algeriensis II. 663.
Alois (U-St.) 221.
Caton 221.
Barbadosis (Brit.) 221.
creatae Richter 221.
cum Gummi (Gall.) 221.
et Asa foetida 221.
et Ferri 221.
— — (Brit. U-St.) 221.
et Masticis 221.
et Myrrhae 221.
et Podophylli compositae (Nat. form.) II. 688.
Alois gelatinosae 228.
— rosatae 222.
— sapientiae 222.
— Rudolphi 222.
— Orti 222.
— simplicis (Gall.) 222.
— Socotrinae 222.
aloesinae Diderich 229.
— (Form. Berol.) 222.
— (Helv.) 222.
aloesinae ferratae (Germ. III) 222.
— (Helv.) 222.
— albinas Schrotter van der Kolk II. 963.
Alois compositae (Nat. form.) II. 688.
— Strychninae et Belladonnae II. 322.
— Strychninae et Belladonnae compositae II. 322.
— alterantia Quarin 1263.
— anilinae Helvetiae 227.
Ammonii sulfocarbonyli II. 115.
Anderson 221.
anthelmica (Mösch. Ap.-V.) 322.
anodyna II. 567.
— opiana II. 567.
Pilula antiscorbutica v. Galle II. 698.
antiscorbutica Bequaert 956.
— albæ Wolff 956.
Corliss II. 426.
Frank 1263.
Mayr 956.
antiscorbutica Wendt II. 9.
antiscorbutica Helm 952.
— Quarin 954.
— Soudin II. 272.
ante cibum (Gall.) 222.
antiscorbutica Valerius 399.
antiphysicantica Rombert II. 309.
antiscorbutica Melanor 559.
antiphysica II. 8.
— Lenz 1017.
— Récamier II. 625.
antiscorbutica Lebert II. 679.
antiscorbutica pro canibus 884.
antiphysica Selwin 971.
antiphysicantica Homelle 222.
antiscorbutica Most 1141.
antiscorbutica Dolner 1114.
— Hancke II. 1158.
— Rost 977.
antiscorbutica antiphysica Soudner II. 640.
— Hager 754.
— Markus 454.
— pauperum 899.
— Trouessart II. 1025.
antiscorbutica Dehant 228.
— Hainchen II. 1175.
antiscorbutica Kämpf 1144.
— Merschall-Hall 222.
— Pérequin II. 552.
antiscorbutica Dehryas 585.
antiscorbutica Bernick II. 309.
antiscorbutica II. 320.
antiscorbutica Boudin II. 44.
— Segond II. 44.
antiscorbutica Gallard II. 879.
antiphysica (Nat. form.) II. 122, 959.
antiscorbutica Augustin II. 479.
antiphysica Helm 578.
— Récamier II. 1165.
— Richter II. 1154.
antiphysica equorum II. 554.
antiscorbutica Seelucky 1162.
antiscorbutica 447.
— Weller II. 795.
antiscorbutica Helm 414.
— Selle 414.
— Sydenham 414.
antiscorbutica Buchan 322.
— Rutherford II. 150.
antiscorbutica Mosler II. 640.
antiscorbutica Brown-Bépiard II. 97.
— Devay II. 1175.
— Harvey Lindley 472.
— Jolly 1110.
— Gross (Nat. form.) 705.
— Lahorde 705.
— Séguin II. 97.
— Tournie II. 1175.
— Trouessart 1017.
antiscorbutica Trinius II. 964.
antiscorbutica II. 738.
antiscorbutica Hager (No 1) 880.
— (No 2) 880.
— equorum II. 959.
antiscorbutica Osterlin II. 645.
— Wolff II. 287.
antipolyuretica 1189.
— fortissima Soudner 1189.
antipolyuretica Osterlin 1017.
antipolyuretica Haldinger II. 62.
— Schenck II. 627.
antipolyuretica Helm 414.
— Bayer 678.
antipolyuretica Wurtes 62.
antipolyuretica Vincent et Heu- felder II. 179.

Fibulae Metalloformi nuncup. (Nat. form.)
 760.
 — misgarnite Robert 585.
 — Welpen 586.
 Myrtale formata 1105.
 Natus areniculus Mett., Devergn 597.
 — cholestol 1082.
 — copaviet, Gém, Loeck 418.
 Neapolitanse Renaud II 28.
 — Renaud II 29.
 norrlane Norveg 1145.
 Nisi camphorata 595. II. 207.
 nobilis Jesuitarum Praegerstus 105.
 odontalgine 668. 1764. II. 238. 597.
 odorifera 1293.
 Olai Sarsali II. 531.
 Oiland Heloux II. 512.
 opaxia II. 527.
 opaxia-camporata Tolly II. 528.
 Opil II. 527.
 — (U-St.) II. 527.
 — composita 1010.
 — et Camphora (Nat. form.) II. 527.
 — — Plumbi (Nat. form.) II. 528.
 — atalgia Plin 585.
 — Paris v. Kleis & Co. II. 528.
 — perperata II. 529.
 — Phosphori (U-St.) II. 509.
 — Wagner II. 501.
 — Wunderlich II. 501.
 Plumbi bromati van den Corput II. 574.
 — Jodis Chetren II. 574.
 Podophylli, Belladonnae et Capsici II. 538.
 Podophylli II. 528.
 — narcotica van den Corput II. 585.
 — — simplicia van den Corput II. 585.
 — polychroa balsamica 534.
 purgantes Grey II. 595.
 — Haene II. 798.
 — Helm 224.
 — Hion II. 107.
 — Iocheris II. 107.
 — mercuriales II. 107.
 purgative Bont 224.
 quadrifolios (Nat. Form.) 760.
 Raquin 448.
 rudementa Moriebundones 1293. II. 407.
 Resina elastica 523.
 resovantes Gall 224.
 — Schmitzer 1152.
 — Weickard 1092.
 Rhen II. 738.
 — (Dresd. Vonder.) II. 738.
 — (Form. Coloniens.) II. 738.
 — (Form. nung. Berl.) II. 738.
 — (Kneipp) II. 738.
 — (Münch. Vonder.) II. 738.
 — (U-St.) II. 738.
 — anglica II. 738.
 — gallicana II. 738.
 rebotantes, Sella II. 817.
 — Salsol II. 780.
 — salina camphorata Bouchot et Desprez II. 507.
 — Salsoliali, Kneid & Co. II. 817.
 — Salsoliali 224.
 — Salsoliali II. 811.
 — Salsoliali Gynochardine Huns 1289.
 — Salsoliali composita (Ber.) II. 812.
 — Sella composita II. 800.
 — sedantes Hord II. 401.
 — sedatives (Ph. par.) II. 97.
 — — Hord 586.
 — Sella II. 44.
 — sedantes 224.
 — Huns 1192.
 — Roma II. 800.
 — Selvolli (Münch. Ap.-V.) II. 824.
 — septemtes Gmel II. 529.

Fibulae minulantes Sueden 699.
 — — stansibiles 225.
 — — Moscoviticae 207.
 — — Soudner 1214.
 — — Tranchis 685.
 — Styrchni catharticae Mackenzie II. 580.
 — styphene Horion II. 579.
 — stypheno-toties Waleh II. 1025.
 — tansifuge Jesuitarum II. 1025.
 — — Hager 925.
 — hantica Perlebs 128.
 — caracena Schreiber 225.
 — Thiol II. 119.
 — tansia 925.
 — — Alken (Nat. Form.) 765.
 — — Bader's II. 9.
 — — Bell 235. 765.
 — — Whya 225.
 — triplicis (Nat. form.) II. 888.
 — — John W. Francis II. 826.
 — Volpau II. 202.
 — — Veron, Magenta II. 1114.
 — — Wunderlich II. 1114.
 — — composita Aran II. 1114.
 — rine Belzer 229.
 — — Kincetueli Rademacher II. 1164.
 — — phosphorali Vigier et Cunier II. 600.
 — — — composita II. 1165.
Fibulae Aligres van Cölas 698. II. 410.
 — — aligres 11. 300.
 — — aligres d'Helvétius (Gall.) 227.
 — — anglicus 224.
 — — ardenneus, Carpat 211.
 — — fleebler 229.
 — — bleus II. 29.
 — — endolique 225.
 — — cinctus de Guillemand 228.
 — — cinctus minores 228.
 — — d'Alce 222.
 — — et de fer 222.
 — — de Bontius 1270.
 — — bromata breux (Gall.) 1100.
 — — carbonate ferreux selon Vallet 1100.
 — — chlorate ferreux (Gall.) 1100.
 — — coliquinthe composita 225.
 — — Capul (Gall.) 447.
 — — cythosus 1015.
 — — — apices 1010.
 — — Delant 225.
 — — Duchaux 229.
 — — Dupuytren II. 37.
 — — Fumelle 222.
 — — Frankfurt 224.
 — — d'haie de fols de Merce 420.
 — — d'haie mercuriaux apices (Gall.) 11. 48.
 — — de Jussieu et de Valérien composita II. 97.
 — — de Mad. de Crespigny 229.
 — — Média (Ph. Helvet.) II. 97.
 — — résine de jalap II. 107.
 — — Rudius 925.
 — — Térébenthine II. 1025.
 — — Térébenthine suite II. 1025.
 — — Terebinthes 221.
 — — ferrugineus de Bland (Gall.) 1108.
 — — gormantes 222.
 — — mercuriales purgatives (Gall.) II. 25.
 — — savonnenses (Gall.) II. 29.
 — — simplices (Gall.) II. 29.
 — — pschymagogues 925.
 — — purgatives 224. II. 107.
 — — de Chassagne Beaudeau 924.
 — — Rion 224. II. 107.
 — — pour les chies (Gall.) 925.
 — — Dr. Sédillot II. 29.
 — — vespérales indiennes stomachi-ques de Delaroz 229.
Fila-Mucosus II. 1065.
 — — wehr von Carl Frantz II. 347.
Fimbrina II. 1109.
Fimbrina II. 687.
 — — brasilianischer II. 628.

Fiment de Cayenne 608.
 — — des inclins 405.
 — — im Pfeffer II. 407.
 — — Krant 728.
 — — meylindades II. 628.
 — — Ol II. 628.
 — — royal II. 410.
 — — spanischer II. 629.
Fimbrina II. 627.
 — — acris Sw II. 628.
 — — (Sewar) Lind II. 628.
 — — officialis Berg II. 627.
Fimbrina II. 627.
 — — Water II. 628.
Fimbrina II. 627.
 — — Imperical-root II. 629.
 — — Phosphor-inktor II. 629.
 — — wusel II. 629.
Fimbrina Andrus II. 313.
 — — angia L. II. 629.
 — — Saxifraga L. II. 629.
 — — a-birca Lact II. 629.
 — — a-nigra Willd. II. 629.
Fimbrina II. 630.
Fimbrina 308.
Fimbrina Eau de Quinine 749.
 — — Oculi pour les dents 564.
Fimbrina 1054.
Fimbrina, Chlorobiter-Elementa II. 843.
 — — Sapo dissolvens II. 843.
Fine apple ale 177.
 — — — oil 127.
Finele's Grains de beauté 1123.
Finey rosa 559.
 — — taig II. 508.
 — — tallow II. 508.
Fing-les 363.
Fingel's Benediktiner 1235.
 — — Krüster-Magenmittel-Sauer 1235.
Fingo-Fingo 1054.
Pinos sanditer Goeppert II. 990.
Pinat-colour II. 945.
Pinas, Dr. Kosmetikum 455.
Pinasy, Terpentinali Sod 449.
Pinat-riol II. 911.
 — — — salts II. 914.
Pinol II. 634.
Pinot, Pinale olagica 506.
 — — Charnipien 586.
Pinotchovis, Emplastum carbolice-um 29.
Pinus australis Michx 926.
 — — echinata Miller II. 1018.
 — — heterophylla Elliot II. 1018.
 — — Larielo Poliet II. 1019.
 — — maritima Poliet II. 1018.
 — — montana Mill. II. 634.
 — — palustris Mill. II. 1018.
 — — Picea L. II. 632. 1018.
 — — Pinaster Solander II. 1018.
 — — Pinus Hake II. 632.
 — — alvencis L. II. 631. 691.
 — — Tada L. II. 1018.
Piper II. 635.
 — — à court pédicelle 974.
 — — alvencis L. II. 631.
 — — album II. 635.
 — — angustifolium Ruiz et Pavon a-cordulatum II. 961.
 — — angustifolium Ruiz et Pavon à-Osmunda II. 301.
 — — — Ruiz et Pavon II. 961.
 — — Bells L. II. 639.
 — — herbaceum B. C. 974.
 — — malvaceum Blume 974.
 — — — M. var. 974.
 — — modicum 974.
 — — Chail D. C. 974.
 — — crassipes Korthals 974.
 — — Cuba L. II. 974.
 — — germanicum L. 985.
 — — guineense Schum. 974.
 — — hispidum 605.
 — — — adules 607.
 — — Janczewska II. 637.
 — — lanceolatum II. R. K. II. 981.
 — — longum II. 635.
 — — — L. II. 635.

- Cotoneaster* *amblyophyllus* (Thunb.) II. 108.
Protocedron de Mercurio polirubrum II. 40.
— — par reticulatum (Gall.) II. 40.
Proto-sassa 963.
— curatilis 1006.
— curialis 1005.
— curia 1006.
— Jodoretum Hydrargyri II. 47.
— plasma II. 399.
— veratridin II. 1116.
— veratrin II. 1115.
Prunella 1172.
Prunella 786. II. 515. 805.
Provencarb II. 494.
Pruinos nigr II. 694.
Prunus II. 694.
Prunum II. 694.
Prunus Amygdalus Stokes 278.
— *Brightiana* Vahl II. 694.
— *Cerasus* I. 695.
— *domestica* L. II. 693.
— *Laurocerasus* L. II. 680.
— *papa* Jess. 879.
— *Padua* L. 1179. 1180.
— *Fornica* (L.) Schk. et Zucc. II. 694.
— *serotina* Ehrh. II. 695.
— *spinosa* L. II. 694.
— *Virginalis* II. 695.
— Mill. non L. II. 695.
Pruna, Chinensis-Extrak. 788.
Prunifera Pöhl 1182.
Pseudo-Aconitum 148.
— *Aconitum* 150.
— — nitrosum 151.
— *alkanna* 214.
— *coraria* II. 473.
— *ephebra* 1054.
— *hyssaminus* II. 72.
— *herin* II. 1115.
— *morphin* II. 396. 515.
— *narcoticum* II. 1060.
— *narcoticum* II. 429.
— *Seropollentia* II. 975.
Pseudosassa 941.
— v. E. Jacobsen 1050.
Pseudosassa 941.
Pseudosassa Lassat, Prod. 826. II. 65. 708.
Psychotria emetica Mulls II. 147.
— *Ipsocaulis* Muhl. Arg. II. 144.
Pyris trichotis II. 745.
Pyrisca Ligatus II. 859.
Pyrisca Draco L. II. 818.
— *serotinus* Pöhl II. 981.
— *Marrubium* Rabb. II. 980.
— *santalinum* L. f. II. 980.
Pyrisca purpurea Benth. II. 867.
Pyrisca *Berlinensis* II. 980.
— *Consolidata* (Gall.) 956.
— cum Gummi 1293.
— *pulpa Tamarindi* II. 1012.
— *de Croco nativo* 909.
— *Nere Malva* (Gall.) II. 347.
— *Tilia* II. 1083.
— *Verbasci* II. 1118.
— *Violeta* II. 1148.
— *Roribae Sambuci* II. 861.
— *Tussilaginis* 1078.
— *folia Citri Auranti* 855.
— *Melissae* II. 871.
— *Menthae piperitiae* (Gall.) II. 379.
— *Salvia* (Gall.) II. 702.
— *folia Buchu* 511.
— *Cardui benedicti* 884.
— *Coca* 870.
— *Eucalypti* 1062.
— *Glechoma* 1218.
— *Jabouardi* (Gall.) II. 122.
— *Kapomaria* II. 845.
— *Sambucus* II. 654.
— *Tilia* II. 1041.
— *fructu* 941.
— *Fumarica* 1105.
— *bucha Violeta* II. 1148.
- Plumbea de Bordeaux* II. 19.
— *Hysopoe* (Gall.) II. 109.
— *Lichenoides* (Gall.) II. 291.
— *Oryza* II. 644.
— *radice Senegale* II. 883.
— — *Valeriana* II. 1102.
— *semine Lini* II. 596.
— *stigmatis malila* (Gall.) II. 103.
— *stridula Lupuli* II. 313.
— *Dulcennae* (Gall.) 1045.
— *Felte* M. 550.
— *fulurum Papaveris Rhoeoide* II. 558.
— *Frangula* 1177.
— *Gentiana* 1214.
— *Glycerhiza* 1285.
— *Gonjaci* (Gall.) 1284.
— *Heleni* (Gall.) II. 6.
— *Pist Torionum* II. 519.
— *Quassia* (Gall.) II. 711.
— *Ratanhia* (Gall.) II. 725.
— *regalis* II. 885.
— *Rhei* II. 735.
— *Rosa* II. 752.
— *Rumicla* II. 781.
— *Salaparilla* II. 851.
— *Saponarius* II. 945.
— *Simaruba* II. 802.
Plumbea 209.
Plumatine 203.
Psychothe cynitis D. C. 661.
Puche's Strychnis antipylidiosis compositus II. 51.
— *Engagement Kali hydrargyro-jodi* II. 51.
— *Strychnis Balsami Cognate* 449.
Pudet II. 698.
— gelber II. 814.
— Zucker II. 772.
Pulilla, Witterwasser 957.
Pustularia's Gleschiba II. 1087.
Pulscheia II. 719.
Pulegium vulgare Mill. II. 686.
Pulegiu II. 686.
Pulmo II. 822.
Pulmonaire de plume II. 827.
Pulmonaria officinalis L. II. 686.
Pulmonaria sicota ff. 509.
Pulmonia Wufers, Lemick's II. 861.
Pulmonia Sauter II. 502.
Pulp of Tamarind II. 1011.
Pulpa Cassia Fendula 479.
— s. bulba Liliorum II. 294.
— — Scillae II. 560.
— — fulva Com. maculata 948.
— s. fructu Phoenicia distyliiforme II. 592.
— s. folia Caribaea 1018.
— Sie II. 494.
— Prunorum II. 694.
— Tamandorum crista, dequinta II. 1011.
— — s. fructu Tamarindi II. 1011.
Pulpe brute de canariis II. 1011.
— de Carotte (Gall.) 1010.
— Cassia 674.
— sigat 948.
— lacte II. 592.
— lila II. 954.
— primum II. 694.
— sellii II. 869.
— tamaris II. 1011.
Pulsatilla II. 697.
— pratensis Mill. II. 697.
— vulgaris Mill. II. 697.
Pulsey-flowers 717.
Puta 877.
Pulver, aromatisches 844.
— v. Bickford u. Spawer 553.
— Carduus/Aches II. 866.
— gegen blasse Milch 1216.
— Durchfall der Pferde 1215.
— Wurstein II. 816.
— Indurite 1179.
— Isenburger's, Gest. 555.
— kapseln 605.
— Kärthörner II. 962.
— mit Kampher, Dorer's II. 531.
- Pulver*, Morison's II. 392.
— rhododendragum II. 267.
— rosula II. 268.
— Passerona 491.
— v. Plummer II. 44.
— prolactico 601.
— rhorizantes, Simon 749.
— Schindlicher II. 501.
— acie, alkalische Eichhoff's II. 842.
— uentile, Eichhoff's II. 842.
— rhorizantes Eichhoff's II. 842.
— Splachisches II. 1003.
— v. Tully II. 408.
Pulver, Antiseptischer Vogt II. 966.
— Antiseptischer Afters 966.
— Antiseptischer Duran II. 528.
— Antiseptischer Krüger-Hannum II. 528.
— Antipyretischer Gentian 491.
— Anti-epileptischer Harpin II. 1165.
— Anti-phlogisticus Coelia 1043.
— Constans Fornoy II. 528.
— Rubens Langlois 876.
— Sympliciter Krajewsky II. 1165.
— fechtig Stach 1110.
— kanten 227.
— mercurialis fortius Wendt II. 59.
— nitus Wendt II. 59.
— pulvis equorum II. 599.
Pulvis II. 699.
— Alcae composuit 1274.
— Acanthidis composuit (Nat. Form.) 914.
— Aconitidis dilutus 152.
— Nitrici dilutus 159.
— p. Apes 847.
— Atramantum 1196.
— Condensa endures 856.
— Corymbi II. 154.
— Cryspina II. 801.
— Camphorata 588.
— Linumclaus 43. 142.
— mentarium II. 808.
— partum 503.
— potum Chausier II. 297.
— strigosa Oppelt 237.
— alchoris 25.
— angulus 35.
— Carolinensis 36.
— citratus 36.
— cum Cremore Tartar 56.
— Magnesia 35 II. 824. 827.
— Rheo II. 739.
— ferro-manganatus II. 648.
— ferrugineus 1145.
— Frank 1194.
— Menzer 1104.
— Waldenburg 1104.
— granulosus 96.
— Helminthi 96.
— laxans (Germ.) II. 225.
— maritima Hofland 1164.
— renalis 1104.
— menthatas 36.
— ultricus II. 807.
— Scillithiacus (Aust.) II. 225.
— Simon 30.
— sulfureus II. 1002.
— singlertus 38. II. 1178.
— albicans II. 87.
— nobiscus Inspernotus Vogt 228.
— nitrus Plummer II. 44.
— Amygdalus composuit 487.
— Anaphrodis nitrus II. 67.
— anodynus elritus II. 824.
— antacidus Vogel II. 324.
— antialbus equorum II.

- Pargelwurzel* II. 702.
 — *zucker* II. 707.
Parthied Abels 219.
 — *essen* 1237.
 — *Extrakt* of Liqueur 1236.
Parin 583.
Parise 1193.
Parus, spezifische Mundart II. 840.
Pare II. 482.
Purple-Rose 1069.
 — *Violet* II. 1147.
Paruroamentum II. 2.
Parvaria-Spektrum II. 617.
Peasnell's *Palva dentifolia* II. 410.
 — *'ichne Zahnpulver* II. 419.
Petances owl II. 545.
Petancha *Nucum Juglandis* II. 133.
Petant 31. II. 572.
 — *petante* 31. 1123.
 — *wasser* 125.
Pyechula *blatus* II. 701.
 — *gelbes* II. 701.
Pyekianium *aureum* II. 701.
 — *coeruleum* II. 701.
Pyeloxia *Unga* II. 703.
Pyramidatum 322.
Pyranin II. 584.
 — *leist* 584b II. 584.
Pyritine 5.
Pyritin 510.
Pyritin *Rosa* II. 704.
Pyritin II. 703.
Pyrothotaphure II. 704.
Pyrothum II. 702.
 — *carneum* M. S. II. 703.
 — *elephantinellum* *Trev.* II. 703.
 — *root* II. 703.
 — *resum* M. R. II. 703.
 — *selts* *Zachari* II. 703.
Pyridin, *salpetermines* II. 703.
schwelelaures II. 700.
Pyridine II. 705.
Pyridine II. 703.
Pyridine II. 705.
 — *nitricum* II. 703.
 — *sulfuricum* II. 703.
Pyritas, *Bacilla*, *dermatographica* 1145.
Pyritat, *Haupt*- oder *Stahlquelle* 307.
Pyro-antimonis *Kali*, *aures* II. 584.
 — *catelid* 504.
 — *chromis* *Kali* II. 591.
 — *gallus* *acid* II. 703.
 — *gallia* II. 703.
 — *gallopyrin* 591.
 — *gallovanillid* II. 1108.
 — *gallot* II. 603.
 — *gallulifert* II. 707.
 — *Entwickler* II. 502.
 — *monocelid* II. 707.
 — *truncat* II. 707.
 — *Wismut* 496.
 — *gallium* II. 706.
 — *oxydum* II. 708.
 — *gallussäure* II. 706.
 — *gentikon* 1189.
 — *Glycin-Entwickler* II. 603.
 — *Hgäure* *acid* 11.
 — *huil* II. 349.
 — *phosphat* *de fer* 1187.
 — *nitro-antimonis* 1127.
 — *et de soude* (Gall.) 1128.
 — *soude* II. 459.
 — *phosphorsäure* 90.
 — *phosphorsäure* *Kieswasser* 1123.
 — *schwefelsäure* 121.
Pyridin II. 590.
Pyritin 494.
Pyritin 503.
Pyritine *de Colas* II. 710.
Pyritum *Abels* 919.
 — *Pis* II. 610.
 — *Rapae* II. 703.
Pyrochoid 723.
Pyritum II. 89.
Pyritum 592.
Pyroxylin 599.
Quachin II. 578.
Quagla *Boulbonkapa* 656.
 — *lanollipeder* II. 578.
Quante's *Epilepsmittel* 411.
Quar's *Raustpulver* 1235.
 — *Gargolium* *antimonis* *II* 703.
 — *Mixtus* *antidictoria* 949.
 — *Phalus* *alteratus* 1254.
 — *antisthauricus* 254.
 — *Palva* *cephalicus* 363.
Quarapule 107.
Quassa II. 709.
 — *amara* L. R. II. 709. 716.
 — *extrakt* II. 710.
 — *hals* II. 709.
 — *linker* II. 710.
 — *rinde* II. 710.
 — *wood* II. 709.
Quassa *amara* II. 709.
Quassa II. 709.
Quassa II. 709.
Quattur *pilla* 705.
Quatrachia II. 711.
Quatrachin II. 712.
Quatrachit II. 712.
Quatrachio *bark* II. 711.
 — *colomda* II. 713.
 — *extrakt*, *flüssiges* II. 712.
 — *rinde* II. 711.
 — *tannin* *form* II. 713.
 — *linker* II. 712.
 — *wein* II. 713.
 — *weisse* II. 711.
Quatrachit II. 712.
Quecke, *rotte* 633.
Queckeswurzel 126.
Queckhüter-*Äthylchlorid* II. 66.
 — *albuminat* *nach* *Dinterich* II. 77.
 — *nach* *Schneider* II. 77.
 — *Beung* II. 59.
 — *Bad* 442.
 — *Bestimmung* II. 59.
 — *beuad* II. 59.
 — *chlorid* 207. 1023. 31. 83.
 — *Bestimmung* II. 39.
 — *Salinik* II. 39.
 — *chloropentad* II. 50.
 — *chlorid* II. 40.
 — *durch* *Dampf* *berestetes* II. 40.
 — *colloidales* II. 30.
 — *cyrid* II. 45.
 — *Destillation*, *Karsten'scher* *Apparat* II. 21.
 — *dijodmethylsaurer* II. 76.
 — *formamidlösung* 42. II. 72.
 — *im* *Harp* II. 1095.
 — *jodid* II. 48.
 — *kallum* II. 61.
 — *jodid* II. 47.
 — *Himal* II. 817.
 — *Milchsa*, *Hahnemann's* II. 59.
 — *mole* II. 65.
 — *naphtholensaures* II. 73.
 — *disaure* II. 54.
 — *oxyrid* II. 46.
 — *oxyd*, *mit* *essen* *Wege* *berestetes* II. 56.
 — *benzolsaure* II. 75.
 — *borsaure* II. 73.
 — *essigsäure* II. 31.
 — *gallussäure* II. 76.
 — *gefällt* II. 56.
 — *gelbes* II. 50.
 — *jodsaure* II. 73.
 — *disaure* *mit* *Morphin* II. 59.
 — *phosphorsäure* II. 61.
 — *rotten* II. 56.
 — *salpetersäure* II. 64.
 — *salpetersäure* II. 52.
 — *schwarze*, *van* *Weged* II. 59.
 — *schwefelsäure* II. 65.
 — *thioerthsaure* II. 73.
 — *oxyd* II. 58.
 — *essigsäure* II. 31.
 — *gerbsäure* II. 60.
 — *phosphorsäure* II. 61.
 — *salpetersäure* II. 64.
Queckhüter-*perthrid* II. 32.
 — *phaser* II. 36.
 — *phaser*, *basisches* II. 60.
 — *neutralis* II. 60.
 — *phosphat*, *weisses* II. 62.
 — *perthrid* II. 32.
 — *perthrid* II. 40.
 — *rottes* II. 30.
 — *saure* II. 34.
 — *(Mund)* *Ap.-V.* *107%* II. 39.
 — *gelbe* II. 38.
 — *in* *Kogeln* II. 25.
 — *rotte* II. 38.
 — *(Brit. Naty. Gall.)* II. 57.
 — *(Germ.)* II. 37.
 — *(U-S.)* II. 37.
 — *weisse* II. 33.
 — *sublimat*, *Ständer* II. 35.
 — *lucrat* II. 39.
 — *technisches* II. 39.
 — *vinag* II. 37.
 — *zinksaure* II. 37.
Queckhüter-*Arzney* 207.
Queen's *Metall* II. 950.
 — *Ross* II. 960.
Quell-melone II. 373. 408.
 — *salz*, *flüssige* II. 391.
 — *wasser* 324.
Quend II. 584.
 — *grist* II. 582.
 — *krast* II. 593.
 — *rhinische* II. 1049.
 — *spitina* II. 392.
Quercit II. 714.
Quercus *alba* L. II. 715.
 — *Bulletin* *Reif.* II. 715.
 — *coarctus* L. 1195.
 — *lira* L. 1193. II. 715.
 — *subulosa* *Chiv.* 1194.
 — *marina* 1192.
 — *pedunculata* *Mähr.* II. 715.
 — *seculiflora* *Sa.* II. 715.
 — *Siber* L. II. 715.
 — *Valonia* *Kotschy* II. 715.
Quercus *alba* *Crème* *de* *Monach* 490.
Quercus *de* *corde* 498.
Quickin II. 38.
Quicksilver II. 38.
Quillaja II. 716.
 — *bark* II. 717.
 — *Emulsion* *Quil* *Jeanty* 1051.
 — *Emulsion* *of* *Quil* *Lives* *Chiv.* II. 719.
 — *saure* II. 717. 840.
 — *Sagittaria* *Mulien* II. 719.
 — *linker* II. 718.
Quillaja *correa* II. 716.
Quillajine II. 719.
Quina *de* *Cavend* 509.
 — *Laroch* *ferroquina* 719.
Quince-kernel 1068.
Quinetum 746.
Quindidin 746.
Quindine 746.
Quindine *Sulfas* 741.
Quintin 743.
Quintin *Sulfas* 743.
 — *China* 747.
 — *Hydrochlorum* 749.
 — *Hydrochlorum* 749.
 — *Hydrochlorum* 749.
 — *Hydrochlorum* *sublim* *(Brit.)* 752.
 — *Sulfas* 752.
 — *Valerianus* 712.
Quintin 743.
 — *Hydrot* 745.
Quintin, *Lakrope* 746.
Quintin, *de* *Gosselin* 745.
Quint II. 89. 903.
Quinolone 751.
Quintessenz *alkalisch* *de* *Flares* 446.
Quintessenz 751.
Quintin 928.
Quintin 751.
Quintessenz 1072.
Quintessenz *grün* *106%* 126.
 — *root* 126.
Quintin 1068.

Radix Lyngbyi 1056

- *angustata* II. 122
- *32alva* viasi 230.
- *Mochanocarpus nigrae* II. 105
- *Melanopodi* II. 8
- *Mormon diabolii* II. 864.
- *Napellii* 153.
- *Nardi rusticae* 412.
- *— silvestris* 413.
- *Nephrodii crenati* 1155.
- *Nini* 1218.
- *Nymphphaeae* II. 429
- *— luteae* II. 428.
- *Oncosidia* II. 512.
- *Osmundii* II. 192.
- *Paeoniae* II. 502.
- *Pannae* 1159.
- *Papilionae* II. 749.
- *Pasaliae* II. 579.
- *Pastorali* II. 576.
- *Paspalinellae* II. 622.
- *— albae* II. 629.
- *— salicariae* II. 625.
- *— purpureae* II. 623.
- *Pedophylli* II. 686.
- *Polygalae Seneqae* II. 851.
- *— Virginianae* II. 861.
- *Polypodii Riki* nam 1155.
- *Primulae* II. 623.
- *Pseudariae* II. 865.
- *Pyrethri* II. 702.
- *— Germanici* II. 701.
- *— Romani* II. 702.
- *Raphani maritimi* 890.
- *— rustici* 890.
- *Ratanhae* II. 720.
- *Ratanhinae* II. 720.
- *Remourea anitae* II. 512.
- *Rentia boaria* II. 512.
- *Rhabdactarii* II. 720.
- *Rhaponticii* II. 741.
- *Rhei* II. 780.
- *— Monachorum* II. 761.
- *— coarctata* II. 741.
- *— Pustilli* II. 741.
- *— Sibbaldi* II. 741.
- *Rubiae* II. 756.
- *— Ucturum* II. 756
- *Ruscii* II. 761.
- *Ruscii* II. 780.
- *Sanguinariae* 1219.
- *— canadensis* II. 801.
- *Rapomariae* II. 845.
- *— Aegyptiacae* II. 845.
- *— albae* II. 845.
- *— Hispanicae* II. 845.
- *— Levantiae* II. 845.
- *— rubrae* II. 845.
- *Rapapartidae* II. 847.
- *— Germanicae* 638.
- *— Scandiae* II. 852.
- *— Saxifragae rubrae* II. 815.
- *Scillae* II. 857.
- *Scrophularinae foetidae* II. 804.
- *— vulgaris* II. 864.
- *Seneqae* II. 851.
- *Serpentariae* II. 891.
- *— virginiana* II. 891.
- *Sisymbrianae* 630.
- *Solani furiosi* 408.
- *solstitialis* 818.
- *Spicaliae Anthelmiae cum herba* II. 915.
- *— Marylandicae* II. 911.
- *— Spinae subulifoliae* 663.
- *— Scalliae* II. 857.
- *— Stillingiae* II. 905.
- *— Suriniae* II. 854.
- *— Symphyti* 955.
- *— Tarnacii* II. 1015.
- *— cum herba* II. 1014.
- *— Tormentillae* II. 1064.
- *— Tragopogoni* II. 429.
- *— Trifolii repens* 190.
- *— Turpithi* II. 109.
- *— spurcae* II. 109.
- *— Uvae ursinae* 809.

Radix Valerianae II. 1100.

- *majoris* II. 1101.
- *minor cirina* II. 1091.
- *— salicariae* II. 1100.
- *— santonicae* II. 1100.
- *— palustris* II. 1101.
- *— silvestris* II. 1100.
- *— Veratri albi* II. 1114.
- *— Verbena* II. 1118.
- *— Vincetoxici* II. 1121.
- *— Violae odoratae* II. 1149.
- *— viperinae* II. 891.
- *— Vitis albae* 509.
- *— Warneriae canadensis* II. 77.
- *— Zedonitiae* II. 1150.
- *— Zingiberis* II. 1175.
- *Radlauer's Antineurin 5.*
- *— Citrura-Tabletten* II. 1072.
- *— Hämoglobina* II. 481.
- *— — tabletten* II. 816.
- *— Hämometagenmittel* 552.
- *— Intestin* II. 434.
- *— Koniferengest* II. 1057.
- *— Mundperien, antiseptische* II. 302.
- *— Saltschein 5.*
- *Radrefen-Kits* II. 967.
- *Radway, Promptus Alivis* 609.
- *— Renovating Resolvent* II. 851.
- *Radziejewski's Pasta coram. ophthalm.* II. 57.
- *Räucher-baum* II. 1052.
- *— essenz* 479.
- *— essig* 479.
- *— Kerzen, schwarze* 473.
- *— Kerzen, rote* 473.
- *— lack* 473.
- *— papier* 478, 722, II. 408.
- *— patronen* II. 1001.
- *— pulver* 478.
- *— Engel's* II. 512.
- *— für Kirchen* 473.
- *— Tafeln* 473.
- *— wache* 478.
- *Räucherung des Falschen* 645.
- *Räude-salbe* II. 1004.
- *— schmilere* II. 1001, 1005.
- *— für Hunde* II. 999.
- *— Walsche konz. Lauge* 25.
- *— wasser* 1021, II. 503, 1178.
- *Raffinade* II. 770.
- *— Zucker, Dönsiger* II. 770.
- *Raffinose* II. 775.
- *— Ray-off* 720.
- *Ragula, Epilobiummittel* II. 1102.
- *Ragoutpulver* 847.
- *Rahmengenue von Dierck* II. 355.
- *Ralford* 800.
- *Rallard & Co. Lithoness, Antibesessol-mittel* 680.
- *Rainfern-500then* II. 1013.
- *— kraut* II. 1014.
- *— öl* II. 1014.
- *Rainia* II. 1149.
- *— de Malaga* II. 1148.
- *Rainia de Corinthe* II. 1149.
- *— passie* II. 1142.
- *— soca* II. 1142.
- *Rais de Piptahave* II. 570.
- *Raki maatchi* II. 590.
- *Raleigh, Eleostearium aromaticum* 847.
- *Rama Ayes, Rama-Elixir* 633.
- *Ramentum Ferri* 1082.
- *Ramie* 1244.
- *Rampuri* II. 415.
- *Ramsey's Reichthelgkeit* 823.
- *Ramoli Thujae* II. 1045.
- *Rangue, Aqua antiseptica* 1021.
- *Rauschpulver für Sane* 1124.
- *Rauvolfia Fiorita* L. 725.
- *Rauschwerden der Fette* II. 504.
- *Rape oil* II. 719.
- *— seed oil* II. 719.
- *Raphael-Quinquina, von Lamique* 740.
- *Raphanoli Liquor desinfectante* II. 675.
- *Rapa* II. 719.
- *— öl* II. 719.
- *Rasmussen* II. 990.

Rasp-pulver II. 800.

- *— 2550* 34, 844.
- *Raspöl, Aloe an graminum* 770.
- *— Aqua solutiva* 252.
- *— Salmo-salmonclausumcaphe* retine 252.
- *— — beschickendes Wasser* 252.
- *Raspöl* II. 800.
- *Raspulver* II. 757.
- *Raspe, Bismutum phosphoricum* 252.
- *— idie* 257.
- *Rastura Corum Cervi* 1204.
- *— Ugni frugali* 1261.
- *— Stanni* II. 828.
- *— Succi* II. 691.
- *Ratania Cassia* 457.
- *— des Corinthe* 1200.
- *Ratanha-extrakt* II. 722.
- *— roth* II. 731.
- *— sirup* II. 723.
- *— sticht* II. 722.
- *— wasser* II. 720.
- *— Zahnpulver* II. 723.
- *Ratanhin* II. 721.
- *Rathjen's Antrichfarbe für Schiffe-boden* 581.
- *Ratten-gift* 300, 509, II. 805.
- *— pfeifer* 1020.
- *— tod* II. 820.
- *— und Mäusegift, arsenfreie* II. 808.
- *Reiters sauer's unsteril* II. 299.
- *Rei's Bismuthum* 860.
- *— Müller'scher Zahnschmerzmittel* II. 230.
- *Reinhold's-Widerung* 478.
- *Reinhold's* II. 478.
- *Reinhold's* II. 908.
- *Raulin, Elixir amarum* 858.
- *— — Nahrung* II. 865.
- *Reinhold's* 720, II. 1030.
- *Rausch, Dr., Rasmussen-Tinktur* 281.
- *Rausch* 281.
- *Rasta* II. 761.
- *Rasten-blitter* II. 761.
- *— essig* II. 762.
- *— öl* 158, II. 762.
- *— stuktur, Kneipp's* II. 762.
- *— wasser* II. 762.
- *Reyer, Mixtura antiseptica* 787.
- *— — lactaria* 412.
- *— Plume antiseptica* 678.
- *Reynolds Milion* II. 80.
- *Reel American Meat-Preserver* 854.
- *— Australian Meat-Preserver* 854.
- *— Holwig* 854.
- *— — — Dolvenhah & Kuntzel* 854.
- *— — v. Ortmann* 854.
- *Reiger* 400.
- *Reinhold's Legung* II. 850.
- *Reinhold's* II. 1147.
- *Reinhold's* II. 863.
- *Reinhold's* von Hegrau 1145.
- *Récamier, Candium* 420.
- *— — Cream* II. 1150.
- *— Elixir albae rebrifugum* 762.
- *— Filulae antisepticae* 237.
- *— antisepticae* II. 905.
- *— antisepticae* II. 1150.
- *— Toilet powder* II. 1150.
- *— Toilet-pulver* 301.
- *Reckel* 438.
- *Rectified Spirit* II. 917.
- *Rechts-Bornel* 282.
- *— Cacao* 873.
- *— Cacao* 842.
- *— Egonia* 779.
- *— Kampfer* 71.
- *— Melchior* 71.
- *Red bean* 1.
- *— berry* 1215.
- *— Mustard* II. 903.
- *— opium* 433.
- *— Peppery Flowers* II. 507.
- *— — Petals* II. 507.
- *— rose* II. 745.
- *— — petals* II. 745.
- *— San-dal Wood* II. 820.
- *— Sanders Wood* II. 290.

- [illegible]

Saint-Joseph, *Callitriche* 995.
 Sainte-Marie, *Liquorcinethus* 111.
 Sal Alabaster 409.

— *Aesculus* 86.
 — *Alexandria* 110. 11. 82.
 — *amarum* 11. 838.
 — *Ammoniacum* 267.
 — — *fixum* 558.
 — — *maritimum* 277.
 — — *tartarum* 11. 989.
 — *anglicum* 11. 838.
 — *aperiens* 11. 405.
 — *arseniale* 11. 998.
 — *Aster* 11. 405.
 — — *cygnus* 298.
 — *Barbidi* 11. 1174.
 — *beccatum* 11. 1174.
 — *Carolinum* 11. 467.
 — — *in crystallis* 11. 467.
 — *catharticum* 11. 438.
 — *Chelidonium* 11. 335.
 — *commune* 11. 444. 445.
 — *Cornus* 11. 367.
 — *calcare* 11. 445.
 — — *deperatum* 11. 445.
 — — *testum* 11. 447.
 — *de trocha* 11. 317.
 — *déopiant* 11. 467.
 — *digestivum* 11. 184.
 — *diureticum* 11. 175.
 — *essentiale* 11. 49.
 — — *Turci* 148.
 — *foetifugum* 11. 381.
 — *fossile* 11. 444.
 — *fulvum* 11. 374.
 — *Gemmae* 11. 444.
 — *Glauberi* 11. 465.
 — *Marietanus* 11. 467.
 — *maritimum* 11. 445.
 — — *deperatum* 11. 445.
 — — *testum* 11. 447.
 — *maris compositum* 11. 447.
 — *microcosmicum* 11. 447.
 — *minale* 11. 465.
 — *montanum* 11. 444.
 — *maritimum* 11. 465.
 — *Nitri* 11. 304.
 — *phosphoricum* 11. 259.
 — *polyphasicum* 11. 217.
 — — *Selgum* 11. 224.
 — *Præparata* 11. 206.
 — *Rapellum* 11. 294.
 — *sedativum* 11. 19.
 — *Sedum* 11. 458.
 — — *deperatum* 11. 458.
 — *Tartari* 11. 180.
 — *theriacum* 11. 385.
 — *vegetabile* 11. 819.
 — *Vitæ* 11. 818.
 — *volatile* 11. 264.
 — — *Cornus* 11. 367.
 — — *stomachum* 11. 359.
 — — *stomachum* 11. 359.
 — — *stomachum* 11. 359.

Salubra 1259.

Salutarium 7.

Salutem 11. 89.

— v. Dr. Wille 11. 451.

Salutem Concordia 134.

Salutem-Etatis von Schwing 998.

Salutem 11. 184.

Salutem 11. 371.

— 11. 494.

Salutem-Salutem 825.

Salutem 825.

Salutem, Egyptische 998.

— *arseniale* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

— *Antiseptische* 109.

Salutem, Eusebius, 11. 1259.

— *Fructus* 11. 467.

— *solis* 407.

— *Dulcor* 225.

— *grana* 11. 24.

— *Græci* 11. 253.

— *Holloway* 635.

— *Londoner* 497.

— *Leviticus* 11. 25.

— *nach Græci* 11. 25.

— *nach, Lassar* 11. 67.

— *schärfe* 400.

— *Schlumberger's* 1265.

— *Spranger* 419.

— *Stevens* 11. 50.

— *Tormentum* 11. 679.

— *Ulla* 11. 529.

— *von Franz* 11. 58.

— *Weidenbaum's* 11. 55.

— *Willenbach* 11. 1166.

Salutem 11. 1063.

— *Ulla* 11. 1067.

— *Ulla* 11. 530.

Salutem-Bistum 11. 708.

— 11. 799.

— *wasser* 11. 799.

— *concentricus* 11. 799.

Salutem 11. 308. 1068.

Salutem-Bistum 5.

Salutem-Kapal 957.

Salutem 11. 739.

— *Chokole* 11. 731.

— *gelbe* 11. 791.

— *knollen* 11. 789.

— *schlein* 11. 799.

— *wasser* 11. 799.

Salutem massachusetts 11. 255.

— *theriacum* 11. 791.

Salutem 11. 799.

Salutem 11. 1201. 11. 735.

Salutem 24.

Salutem-Bistum 106.

— *Quakol* 1256.

— *Ulla* 99.

Salutem-Bistum 106.

— *Methylphenylhydrazin* 11. 591.

— *alkohol* 11. 793.

— *amidum* 104.

— *amid* 6.

— *Crème* 286.

— *Kreuzel-Pastik* nach 11. 298.

— *Lippenpaste* 714.

— *Lycopodium* 11. 315.

— *p-Phenol* 11. 523.

— *Präparat v. Pischel & Co.* 11. 367.

— *Ulla* 99.

— *Acetylphenylhydrazin* 11. 591.

— *Chlorphenyl* 11. 799.

— *Guajakol* 1256.

— *Hüllpflaster* 11. 111.

— *in der Bütte* 517.

— *methylester* 103.

— *n-Naphthyl* 11. 799.

— *Naphthyl* 11. 797.

— *Phenyl* 11. 794.

— *Prüfung auf Kreosotsäure* 100.

— *Ulla* 11. 648.

— *thymylester* 11. 799.

— *Tribromphenyl* 11. 799.

— *Wasser Metakreosyl* 11. 799.

— *Phenyl* 11. 799.

— *saures Anion* 103.

— *Calcium* 103.

— *Calcium* 103.

— *Calcium* 103.

— *Meta-Kreosol* 11. 799.

— *Para-Kreosol* 11. 799.

— *alkohol* 104.

— *mg* 11. 467.

— *resin* 11. 1110.

— *wasserstoff* 105.

— *Wasser* 103.

Salutem-Bistum 106.

— *d'Annal* 11. 529.

— *de creosol* 11. 799.

— *lithine* 11. 397.

— *magistral* 11. 391.

Salutem-Bistum 11. 84.

— *de sulphur* 11. 799.

— *phosphor* 11. 799.

— *salutem* 11. 747.

— *Quinine* 11. 799.

— *Ulla* 11. 451.

— *zinc* 11. 1108.

Salutem-Bistum 11. 84.

— *Chloroform* 805.

Salutem-Bistum-Phenol 11. 592.

Salutem-Bistum 106.

Salutem-Bistum 106.

Salutem-Bistum 106.

— *ferro* 11. 11.

— *gallol* 11. 707.

— *gallum* 11. 703.

— *naphthol* 11. 797.

— *phen* 11. 323.

— *pyrazol* 11. 799.

— *pyrin* 11. 799.

— *thymol* 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *fragilis* 11. 799.

— *nigra* 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *gelat* 11. 799.

— *pastilles* 11. 799.

— *tabletten* 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *Kampfer* 11. 799.

— *Mundwasser* 11. 799.

— *Streupulver* 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *De, Epilipson* 11. 1108.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *gallen* 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *Antion-Pearse* 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

— *Alkoholester* 11. 799.

— *Kügelchen* 11. 799.

— *papier* 11. 799.

— *salutem* 11. 799.

— *Ulla* 11. 799.

— *Amalgam* 11. 799.

— *Bestimmung nach Ulla* 11. 799.

— *Gelatin* 11. 799.

— *rothe, ruckende* 11. 799.

— *salutem* 11. 799.

— *verfälscht* 11. 799.

— *saures Ammon* 11. 799.

— *schwefel* 11. 1000.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

Salutem-Bistum 11. 799.

- Satz-Alten, schwarze, weingischaltige 169.
 — Bad 448.
 Salzbrunn, Oberböhmen 357.
 Salzburger Magnetsäure 220.
 Salz, deuterica II. 448.
 — Dessau's II. 437.
 — egyptische 264. II. 393.
 — Fischer's 366.
 — Flussalze II. 1156.
 — hrane II. 385.
 — gelat. verflüssigt 169.
 — Goez's 437.
 — von Guindre II. 467.
 — Mohr'sche 1148.
 — Mure 56.
 — absolut arsenfrei 57.
 — arsenfrei 57.
 — Bestimmung im Magenalt II. 1098.
 — — nach Mohr 57.
 — — — Volhard 58.
 — Gehaltsabelle 56.
 — rührend 56.
 — rohe 57.
 — verdünnte 56.
 — anures Aulin 312.
 — Seidenschütz II. 331.
 — selte, Ackermann's II. 840.
 — Haktur, Königsever 1205.
 — Tropfen, Königsever 1205.
 — smachlag II. 447.
 Salzberger Vitriol 298.
 Salzsäure, Karbolsäure-Partillen 27.
 — Fubelster Opt II. 323.
 — adventa 1294.
 Satriag-Gummi 1269.
 Sannak 535.
 Sannarier-Lakem II. 496.
 — Hufengut II. 1151.
 Sannab Flores II. 800.
 Sannabium II. 802.
 Sannabium II. 803.
 — canadensis L. II. 800, 802.
 — Ebulus L. II. 800, 802.
 — nigra L. II. 800.
 — racemosa L. II. 800, 802.
 Sannenholz Dupuy 1001.
 — emulsiomen 1050.
 — fides II. 1098.
 Sannetappet 312.
 Sannetappetwurz 250.
 Sannowa-Fischlein II. 110.
 Sannow-Fischlein II. 116.
 Sannow's Dr., Quinquilla 370.
 Sann, Dr. Müller's 455.
 Sannogen 678. II. 489.
 Sannol II. 845.
 Sanches, Balsamum sandarabicum 171.
 Sanderac II. 803.
 Sanderach 460. II. 803.
 Sanderaculure II. 508.
 Sanderak II. 308.
 — australisches II. 803.
 — lack II. 804.
 — samarische II. 803.
 Sanderac II. 804.
 Sand-bäder 444.
 Sand-filter 323.
 — Eiche-Filter 327.
 — kraut 1078.
 — mandelklee 501.
 — v. Prohn II. 808.
 — riedgraswurz 635.
 — ruhkrasthimen 1936.
 — zwack II. 770.
 Sandholz, gelbes II. 819.
 — weisses II. 819.
 — rothes II. 820.
 — öl II. 819.
 — arindisches II. 819.
 — westindisches II. 820.
 Sandel-Wood II. 819.
 Sandow's Bade-Tabletten 441.
 — Piperale-Bransens II. 843.
 — Elabacher-Bransens II. 741.
 Sandrock's Universal-Mittelvergnugs-
 the 1152.
 Sang II. 305.
 Sang-dragon II. 818.
 Sangue grise II. 13.
 — medicinale II. 13.
 — rarte II. 13.
 Sanguinal Krewel & Co. II. 817.
 Sanguinaria II. 804.
 — canadensis L. II. 804.
 Sanguinaria II. 805.
 Sanguis II. 805.
 — bovinus insipiens II. 815.
 — Draconis II. 818.
 — Hivel II. 816.
 Sanguisuga medicinalis Savigny II. 15.
 Sankel II. 819.
 Sankula canadensis L. II. 819.
 — europaea L. II. 819.
 — marylandica L. II. 819.
 Sankula von Stare 884.
 Sankula-Cigarren v. Schenkens II. 480.
 Sankus II. 1028.
 — Tiffle 1229.
 Sano II. 10.
 — chinol, Langhul 715.
 — form 104.
 Sanoce II. 489.
 Sanoce-Kopal 367.
 Sank Midy II. 821.
 Sankula II. 820.
 Sankul II. 819.
 Sankulapillen, Werler II. 793.
 Sankulum albert L. II. 819.
 — rubrum II. 820.
 Sankus II. 819.
 Sankson und Lavras, Cholepyrin 759.
 Sanktollen II. 821.
 — Chamaecyparissus L. II. 754, 821.
 — rosmarinifolia L. II. 754, 821.
 Sanktonia 832.
 Sanktonia, gefärbtes II. 824.
 — natron-Aluminium II. 823.
 — oxia II. 823.
 — quackmilch II. 77, 305.
 — shore (anhydrid) II. 821.
 — shares Natrium II. 824.
 — seltsam II. 821.
 Sanktonia II. 821.
 Sanktonia II. 821.
 Sanktonium II. 821.
 Sanktonium Natrium II. 824.
 Sanktonia 711, 823.
 Sapo II. 823.
 — Acid carbolic II. 843.
 — — tannol II. 843.
 — acedus Achard 123.
 — Alcantara II. 830.
 — animalis Bril II. 830.
 — antimonialis II. 837.
 — antiphlogisticus II. 837.
 — argenteus 81.
 — aridatus 385.
 — aromaticus ad balneum II. 841.
 — — pro balneo II. 842.
 — arseniculis II. 843.
 — arthriticus Potz II. 1024.
 — Balsam peruvian pulvis 451.
 — Balsam peruvian engemum 451.
 — balsamatus pulvis 478.
 — Boracic II. 843.
 — borazatus 509.
 — bromatus II. 843.
 — butyrinus 517.
 — calcicus Olai Jecoris van den
 Corpus 489.
 — camphoratus 506. II. 843.
 — Carbonis detergens liquidus II. 843.
 — carbollatus 23.
 — — mollis 28.
 — chloratus II. 843.
 — Coccos 892.
 — coccolus II. 837.
 — Conil Boral 949.
 — Crotonis 672.
 — cutifricus Uana II. 841.
 — dentifricus Frohmann II. 773.
 — destillatus Pocus II. 843.
 — domesticus (Eggholz) II. 827.
 — Bapa Jores II. 820.
 — — Butyro 517.
 — Bullus 1009.
 — — Squibbus 1023.
 — glycerinatus liquidus II. 941.
 — guajacatus 1204.
 — Gutli 1279.
 — Gynocardia 1250.
 — Hydrargyri II. 39, 843.
 — — chlorati II. 44, 843.
 — Hispanica II. 830.
 — — marmarata II. 831.
 — Ichthyol II. 843.
 — Ichthyolus (Gera, Hév.) II. 106.
 — iodato-bromatus II. 908.
 — ioduliferatus Hahra II. 843.
 — Kali Jodati (Els Tane) II. 893.
 — Kalina II. 839.
 — — albus II. 839.
 — — ronalis II. 833.
 — kreosolatus II. 298, 843.
 — — Araga II. 839, 843.
 — Kresol II. 248.
 — Jaceinus Stern II. 779.
 — Marsiliana II. 439.
 — medietas (Gera, Hév.) II. 838.
 — medicinalis (Lute) II. 839.
 — Medietas bovinas II. 830.
 — Metis II. 848.
 — mellitus II. 367.
 — mercurialis II. 843.
 — — Schuster II. 39.
 — molis Bril II. 839.
 — — (U-8) II. 832.
 — — albus II. 838.
 — Myristina II. 413.
 — Natri peroxidum, Uana II. 843.
 — Naphthal II. 843.
 — — sulfuratus II. 843.
 — naphthalis II. 425.
 — niger II. 839.
 — Nodatus II. 413.
 — oleaceus (Eggholz) II. 830.
 — — Heli II. 839.
 — Olai Coccos II. 837.
 — — Jecoris Asch 430.
 — petroleatus Thellot II. 843.
 — pocus Hahra II. 843.
 — Pici II. 843.
 — — (Eggholz) II. 428.
 — Pici Aquilans (Pocus, Hahra) II. 843.
 — pulvis albitatus II. 843.
 — — neutralis II. 843.
 — — oleaceus II. 843.
 — punicus II. 700.
 — Pocus II. 843.
 — resinatus II. 469.
 — Ricini II. 747.
 — salicylicus II. 843.
 — sebaceus II. 327, 830.
 — sebaceus II. 837.
 — Starkey II. 1035.
 — stercoratus 114.
 — — Heli II. 830.
 — — (Eggholz) II. 831.
 — sulfuratus II. 507.
 — sulfurato-eratus Singer II. 817.
 — sulfuratus II. 843.
 — — (Hahra) II. 1009.
 — — Baragimensis II. 404.
 — Terebinthina liquidus Wocens
 II. 1008.
 — terebinthina II. 843, 1023.
 — Thymol II. 843.
 — ungulatus 892. II. 843.
 — — cum Ichthyole et Acido sal-
 cylico II. 115.
 — — cum Olai Rosci 483.
 — — — Syrtac II. 899.
 — — tanninatus II. 379.
 — — piceo-ichthyolatus (Gera) 104.
 — — vegetabilis 1374.
 — — Venetus II. 830.
 — viridis II. 833.
 Saponatol II. 843.
 Saponatol Hydrargyri-chloratus II. 82

Seignette-Salz II. 324.
 Seiler's antipneumatische Tabletten 309.
 Seitz, Oleari Jacaria kreosotatum et
 dulcificatum II. 237.
 Sel cathartique perli II. 458.
 — Chénop. 378.
 — d'Ambo 114.
 — du Barut II. 1174.
 — de Berthollet II. 185.
 — de Bontigny II. 50.
 — d'Espece de Lorraine II. 408.
 — de Grégoire II. 394.
 — Jalt II. 777.
 — d'Ossile 85.
 — de Preston 256.
 — Saturne II. 553.
 — Scillite II. 830.
 — soude crystallisé II. 409.
 — Vichy II. 441.
 — vinaigre 541.
 — Sécrément d'Audin-Bourville
 II. 219.
 — sennin II. 445.
 — volatil Anglaise 266.
 Selzer-Entwickler 347.
 Selen II. 680.
 Selenite perfectionné II. 669.
 Selenium II. 680.
 Selenum II. 680.
 Sella & Co. Antiarthrit II. 784.
 — Antiarthritipilen 776.
 — seche Lampe 644.
 — Pilen II. 44.
 Sella, Electrum antihydemicum 331.
 — Haarnachsalbe 740.
 — 's Helminth 229.
 — Pilule antihystericae 414.
 — — subortant II. 817.
 — Pouss diuretica II. 394.
 — Pulvis cephalicus II. 334.
 Seltzer 357.
 Seltzer 359.
 Selzer, Pilula antihydemicae 971.
 Semecarpus Anacardium L. fil. 301.
 Semen Abelschmidt 1.
 — Abri 1.
 — Absinthii dulcis 315.
 — Abusclentia Arvenensis 1.
 — Ajovae 461.
 — Alecae Aegyptiaca 1.
 — Althaeae II. 908.
 — Alliarum aegyptiaca 1.
 — Anemii II. 627.
 — Amygdali 274.
 — Angelicae 307.
 — Anethi hortensis 298.
 — Anisi 512.
 — — Indici 510.
 — — albensis 510.
 — Arvens 345.
 — Avena excoctum 489.
 — Badiani 316.
 — Belladonnae 409.
 — Cacia 519.
 — Calabar II. 604.
 — Calatriggip 1021.
 — Cannabae 508.
 — capilli cynoscephali 306.
 — Cardianomi excoctum 537.
 — Carvi 600.
 — — aegyptiac 379.
 — — roman 920.
 — Catagastine majora II. 744.
 — — silvestris 1071.
 — Cedronis II. 302.
 — Cassiacae II. 588.
 — Cassinagras 1280.
 — Cicutae 346.
 — Cinna coctum 833.
 — — Lavandulae 832.
 — Cocconidii II. 889.
 — Coccol Indici 885.
 — Coffeae 897.
 — Cola 815.
 — Cola roosa 819.
 — — totum 919.
 — Cubebae 894.
 — Cuscutae regalis 1011.

Semen contra 332.
 — Coriandri 361.
 — Crotonis 362.
 — Cucurbitae 977.
 — Cuscuti 979.
 — Cuscuti nigri 289 II. 432.
 — — prutenae 660.
 — Cydoniae 1008.
 — Cynati 979.
 — Cynobadi II. 730.
 — Dandi silvestris 1018.
 — Erucae II. 807.
 — Fabarum II. 576.
 — Feni Krasci II. 1056.
 — Fenniculi 1169.
 — — germanici 1163.
 — — majoris 1163.
 — — aquosii II. 971.
 — — sativii II. 977.
 — — dulcis 1184.
 — Foeniculi II. 1054.
 — Gynocardiae 1880.
 — Hordel descorbatus II. 19.
 — Hyoscyami II. 94.
 — Ignatii II. 987.
 — Iridiae II. 908.
 — Jiquity 1.
 — Kestrelle americana 1.
 — Lappae minoris II. 1150.
 — Lactydia majoris 1071.
 — Lini II. 395.
 — — pulveratum II. 236.
 — Lycopodii II. 314.
 — Melanthii II. 482.
 — Meserei II. 308.
 — Moschi arabici 1.
 — Myrsiniae II. 412.
 — Nicotiae II. 462.
 — Nucistae II. 412.
 — Nymphaeae II. 492.
 — Oryzae II. 844.
 — Papaveris II. 556.
 — — album II. 554.
 — Paradisi 639.
 — Podemaria 1029.
 — Populi 977.
 — Potrocinii II. 575.
 — Phaeoli II. 576.
 — Phellandri aquosii II. 477.
 — Physostigmatis venosae II. 606.
 — Piperis album II. 623.
 — Pistaciae II. 645.
 — Psyllii II. 655.
 — Pteleae II. 633.
 — Quercus II. 715.
 — — Balotae II. 715.
 — — tustum II. 714.
 — Ricini II. 744.
 — — majoris II. 103.
 — Sabadillae II. 748.
 — sanctum 882.
 — Santonici 832.
 — Sinapiis II. 203.
 — Sismis II. 303.
 — — alba II. 907.
 — — pulveratum II. 894.
 — — excoctum II. 904.
 — Sophiae chirurgorum II. 908.
 — Supplidis aegiae 1086.
 — Staphisagriae 1089.
 — Stramonii 1014.
 — Strophanthi II. 971.
 — — pulveratum dulcoratum II. 974.
 — Styracis II. 902.
 — Syagris II. 3009.
 — Theobromatis 619.
 — Tiglli 967.
 — Tithymali latifolii 1071.
 — Tincto II. 1079.
 — Zedaira 832.
 Semen de Calabrese d'Europe 973.
 — — curi 620.
 — — adradia II. 705.
 — — elavro 592.
 — — eufing 1009.
 — — colchique 924.
 — — Cortandra 981.
 — — Chingarda II. 273.

Semen de Confonde 977.
 — d'Europe 1021.
 — de Senegale II. 1056.
 — — Gerda 977.
 — d'Inde aux pices II. 453.
 — de Jaspine blanche II. 94.
 — — seive II. 94.
 — — Kola 915.
 — — Lin II. 215.
 — — Montarde blanche II. 807.
 — — seive II. 309.
 — — nigelle II. 482.
 — — paves II. 558.
 — — persil II. 578.
 — — l'homme d'Europe 1014.
 — — psyllium II. 655.
 — — Ricini II. 744.
 — — sis II. 244.
 — — stramonii 1014.
 — — Staphis algra (Gall.) 1020.
 Semenose carminatives 318. 661.
 — de belladonna 489.
 — — Seneci 1163.
 — — strophanthi II. 971.
 Semolina 832.
 — Sennae, Electrum febrifugum 195.
 Sennier, magnatitende Pilen 1214.
 — — Mixtum antipneum II. 97.
 — — antipneumotica II. 97.
 — — antierofolosa II. 109.
 — — Paula tennifugum II. 233.
 — — Pilon antipneum II. 610.
 — — antipneumotica II. 610.
 — — antipneumotica 1183.
 — — stonachica 1214.
 — — Stropus antipneumotica II. 180.
 — — Species antipneumotica II. 180.
 Senecio II. 880.
 Senecio II. 880.
 Senecio aureus L. II. 880.
 — — canalicula II. 880.
 — — curvicaulis Hemel II. 880.
 — — Grayana Hemel II. 880.
 — — Jacobaea L. II. 880.
 — — vulgaris L. II. 880.
 Senecioide II. 880.
 Senega II. 881.
 — — extract II. 880.
 — — Dose extract II. 880.
 — — Pastillen II. 880.
 — — von Kees II. 880.
 — — Root II. 881.
 — — sirup II. 880.
 — — urac II. 881.
 Senega Radix II. 881.
 Senega II. 880.
 Senf-Rad 445.
 — — saig II. 307.
 — — Fuschad II. 307.
 — — galat II. 308.
 — — gelber II. 307.
 — — gewebe II. 306.
 — — grüner II. 308.
 — — holländischer II. 302.
 — — meli II. 304.
 — — molken II. 321. 308.
 — — ol II. 304.
 — — papier II. 306.
 — — sines II. 308.
 — — schwarze II. 303. 307.
 — — schwarze II. 303. 307.
 — — sirup II. 306.
 — — spiritus II. 308.
 — — stift II. 308.
 — — teig II. 306.
 — — tinktur II. 308.
 — — wasser II. 307.
 — — wider II. 308.
 — — saug II. 306.
 Senff, Apoth. Herypochelae II. 839.
 Senkberg, Nigella Pastillen 211.
 Senia II. 834.
 — — Alexandria II. 834.
 — — aufguss, mundschalliger II. 839.
 — — extract II. 837.
 — — Indica II. 839.
 — — Interga II. 837.
 — — Lavra II. 834.

Sirap anti-goutteux de Boubée 1265. II 852.

- — — Serezin 907.
- anti-phlogistique de Brinat 238.
- anti-scorbutique 889. 890.
- au Copahu 445.
- d'acide stérique 45.
- tartreux (Gall.) 142.
- d'Aracides composé 410.
- de Belladone (Gall.) 472.
- bouillon de pla II. 835.
- brumure de potassium (Gall.) II. 129.
- breu de bois ferrugineux von Goltz II. 161.
- cancéro 845.
- capillaire 101.
- Casse II. 744.
- caries 698.
- chioride composé II. 739.
- Chinai (Gall.) 709.
- chlorhydrate de morphine (Gall. u. Steas-Loth. Taxe) II. 421.
- chlorhydrophosphate de chaux 570.
- citrate de fer ammoniacal (Gall.) 1108.
- Coca 809.
- cning (Gall.) 1009.
- épine de bouillon II. 710.
- Concluse Guiliersmond 940.
- consoude 956.
- couquelcot II. 558.
- creoson II. 433.
- Cudshier II. 851.
- — de 2 l'ess. 9 l'ess. cette II. 851.
- décoloration de Delabarre 969.
- Descurraie II. 159.
- digitale (Gall.) 1043.
- douce amère 1949.
- d'œuvre d'orange amère 869.
- d'Erythraum composé 938.
- d'espèces pectorales (Gall.) 1975.
- d'Ether 172.
- de Ferrel 233. 410.
- fleur d'orange 850.
- fole de suaire de Chausser II. 917.
- framboise II. 738.
- fumetere 1185.
- gayac (Gall.) 1061.
- gentiane 1214.
- Gilbert II. 50.
- gomme (Gall.) 1278.
- goodron II. 648.
- gromelle (Gall.) 1250.
- gromelle II. 743.
- guimauve 284.
- d'hypophosphite de soude (Gall.) II. 449.
- d'hyrop II. 93.
- d'ipécacanha II. 150.
- — composé II. 165.
- de Johnson II. 101.
- jodure de fer 1113.
- d'iodure de fer et de Quinine 775.
- d'iodure de potassium (Gall.) II. 299.
- de Johnson 421.
- Jaspé II. 97.
- Karabé (Gall.) II. 528.
- lactariem opiacé II. 372.
- lactophosphate de chaux 570.
- lactiflor II. 851.
- lait jodique II. 205.
- laurier-cerise II. 281.
- Leras 1129.
- terre terrestre 1218.
- Lison (Gall.) 48.
- macis II. 856.
- menthe pulvérisée (Gall.) II. 376.
- monosulfate de sodium (Gall.) II. 463.
- mousse de Corse (Gall.) II. 9.
- mûre II. 406.
- muscine (Gall.) II. 460.
- nœupon II. 797.

Sirap d'Onitès rouge 1026.

- d'Opium II. 589.
- — faible II. 588.
- d'argent 266.
- de Euglano II. 109.
- pavet blanc II. 556.
- pacher II. 694.
- pensée sauvage II. 1148.
- perchlorure de fer (Gall.) 1106.
- phosphate acide de chaux 570.
- Polygala II. 829.
- pyrophosphate de fer (Gall.) 1129.
- Qofen 735.
- Quinquina 736.
- — au vin (Gall.) 739.
- — ferrugineux (Gall.) 738.
- Ralfort composé 882. 880.
- — jodé 839.
- Ratanhia II. 728.
- réglisse 1229.
- rhubarbe II. 735.
- — composé II. 749.
- Safran 903.
- mis-jodé II. 851.
- — composé II. 851.
- sapotale II. 845.
- Savanni II. 851.
- stramonine (Gall.) 1017.
- sucre II. 772.
- — A froid II. 773.
- — incolore II. 773.
- sulfate de Quinine (Gall.) 750.
- — strychnine (Gall.) II. 998.
- tartrate de fer ammoniacal 1150.
- — tartrate ferreux - potassique 1151.
- tétrahydrate II. 1026.
- thridine II. 872.
- Tolu 456.
- tosellage 1078.
- valériane II. 1188.
- vinaigre II.
- — framboisé II. 753.
- violette II. 1148.
- dépuratif II. 851.
- de Devergie 1264.
- — Larmy 1264.
- — Vincent II. 741.
- dépuratoire de Lureau II. 891.
- des Chantres 829.
- cinq racines 1260.
- Diacide (Gall.) II. 588. 558.
- diacétide 1166.
- Ducton 420.
- magistral 829.
- pecton balsamique II. 435.
- — de Lammereux 235.
- — lucide de Deharabure II. 158.
- sudorifique II. 851.
- thébétique II. 522.
- tonique de Lureau 845.

Sirap aux poliocheten Zacher II. 775.

- blutreiniger Devergie's 1264.
- Kanton II. 982.
- gessner II. 773.
- indolite II. 773.
- of Almond 286.
- buckhorn II. 797.
- Dover's Powder II. 152.
- Ipecu and Opium II. 153.
- Ipecacanha II. 150.
- Lactucarium II. 271.
- lime (U-S-I.) 548.
- Liqueur 1229.
- Manna II. 345.
- Orange 825.
- — Flowers 820.
- Protocloride of Iron 1105.
- Rhubarb II. 735.
- Senega II. 982.
- anisier II. 772.

Sirapus Abelnit II. 405.

- Aracide (U-S-I.) 1293.
- acetoalutite Chri 861.
- Acidi ricini 45. 661.
- — hydrocyanici 289.

Sirapus Acidi hydrocyanici (U-S-I.) II 803.

- — phosphoric 95.
- — sulfurici 128.
- — tannici 398.
- — acidos Babel 128.
- — Adiant 181.
- — antistringens Joubert II. 429.
- — Aetheris Brasiliæ 172.
- — acidi 174.
- — alkalins II. 444.
- — Batin II. 444.
- — Alli 215.
- — Althæas 231.
- — — compositus 332.
- — — decemplex 321.
- — amara 700.
- — Ammoniacæ 290.
- — Ammoniacæ 354.
- — Amygdalarum 246.
- — Amygdalæ 256.
- — Asyni Jodati II. 111.
- — Augustinæ compositus 309.
- — Anisi 316.
- — antarthriticus Serezin 907.
- — antheroides Bouchardet II. 526.
- — antidiarrhoeicus cum Natrin sulfurato II. 454.
- — antineuralgicus Lebrun II. 1204.
- — antiphiliculus Frey 1235.
- — — Jaccoud 1226.
- — antirheumaticus Vanier II. 100.
- — antirheumaticus Rivard 986. 1264.
- — antiscorbuticus 882.
- — antiscorbuticus Sander II. 180.
- — antispychiculus II. 551.
- — — Batin II. 50.
- — — compositus Puche II. 51.
- — aperiens Decat II. 793.
- — Aqua Amygdalarum amara 246.
- — — compositus 300.
- — — Jodatus Grunant 690.
- — — aromatics (Chri.) 864.
- — Arzencialis compositus 410.
- — Azari manifestus 410.
- — — compositus (Nat. form.) II. 159.
- — Asparagi 421.
- — — amari 421.
- — Asparaguli 421.
- — Atrophil Bouchardet 127.
- — Auranti 852. 898.
- — — Florum 850.
- — Atratis 422.
- — Auro Natoli chlorati 428.
- — Balsam Brasilicæ May 447.
- — — Copaisa Porche 448.
- — — periculi 453.
- — — telatæ 453.
- — balsamicæ 453.
- — bichlorus Willis II. 217.
- — Belladonna 472.
- — Benzoin 480.
- — Bromofenoll Reblan 410.
- — — Volein 410.
- — — caroleas 214.
- — — Chalm 257.
- — — Chelone 245.
- — — Trounseau 545.
- — Calcii Chlorhydrophosphatis 599.
- — — chlorhydrophosphatis 379.
- — — cum Guajacato 1257.
- — — et Sodii Hypophosphatis 602.
- — — hypophosphorici 602.
- — — Lactatis 562.
- — — Jodati mit 2 Feos. 563.
- — — Jodati 563.
- — — Lactophosphatis cum Ferro 563.
- — — lacte - phosphoric cum Ferro et Mangano 564.
- — — phospho-lactici 565.
- — — phosphoric 570.
- — — sticticariis 570.
- — Caloti 544.
- — Capilli Venena 101.
- — — — compositus 101.
- — — Capivora Papaveris II. 158.
- — — Cardui benedicti 884.
- — — Cassiæ aromaticæ (Ritz.) II. 799.

Sirogen Casuarina sagrada II. 729.

- Catechu 889.
- Cassia 899.
- Chalybeatus Wills 1145.
- Chamomilla 718.
- China 785.
- ferax 738.
- heterich 738.
- Lefort 738.
- Grisebati 738.
- Chlorid citric Magnesia 747.
- hydrofudit ferrat Boucharlat 770.
- sulfurei 766.
- Chlorali (Gall.) 739.
- chloroformatus 808.
- Chloroformali 808.
- Chloridi compositus II. 899.
- Chloridi compositus 899 II. 739.
- Cina 899.
- Cinchona 738.
- Cinchona cum Vine parata 738.
- Cinnamomi 849.
- decemplex 853.
- Citri 861.
- cortice 863.
- Cocae 863.
- Coccolonia 893.
- Cochlearia 889.
- compositus 889.
- iodatus 889 II. 141.
- Coliculi 897.
- Collae 907.
- compositus 907.
- cum Morphino Merges 907.
- colleatus Delahaye 897.
- Coleae 899.
- Coliculi 895.
- communis II. 773.
- Conii 949.
- fractus 949.
- contra tussim II. 949.
- convulsam II. 909.
- — Gaudier 907.
- costalis 883.
- Corticum 883.
- Croci 863.
- cum Aceto Rubi Idaci II. 769.
- Aqua floris Aurantii 859.
- Aqua Laurorum II. 881.
- Aqua Menthae pipertinae II. 876.
- extracto Ipecacuanhae (Gall.) II. 159.
- extracto Lactuca (Gall.) II. 278.
- extracto Opii II. 522.
- extracto Opii delictor II. 528.
- extracto Papaveris albi II. 556.
- extracto Bataninae II. 728.
- Gummi 1273.
- succo Nasturtii II. 433.
- de Cinchona cum Citrate ferico 738.
- Cochlearia armorica compositus 889.
- cortice Citri vulgaris 853.
- Digitalis purpurea 1019.
- Dulcamara (Gall.) 1048.
- fructu Cydoniae 1009.
- fructu Ribesi II. 743.
- Glechoma 1218.
- Helminthocortice II. 9.
- Humulo Lupulo II. 513.
- Hysocyani II. 97.
- Hysopi (Gall.) II. 99.
- Ipecacuanha compositus (Gall.) II. 159.
- lique Guajac 1261.
- quique radicebus compositus 1160.
- radice Convolvuli (Gall.) 966.
- — Salsaparillae II. 851.
- Sagittaria II. 845.
- Toniflorum 1078.
- Agrostis Luray 1808.
- compositus Luray 1808.
- Peyrillae 266.
- Thalodi II. 564.

Sirogen Isacodon II. 854.

- compositus II. 855.
- dialyticus Bonjean II. 486.
- diaphaniticus Casanova 866.
- Digitalis Labiatae 1042.
- Digitalis 1106.
- diuretica II. 727.
- domestica 1048.
- Dulcamara 1048.
- emulsa 890.
- Ergotini II. 879.
- Eriodictyl 1056.
- aromaticus (Nat. Form.) 1056.
- Erysimi II. 908.
- compositus II. 908.
- Eucalypti 1053.
- Febrifugus 780.
- infantilis 766.
- ferax 1104.
- Ferri acetici 1065.
- albuminati 1067.
- Ammoni saccharati 1127.
- Bromidi (Nat. form.) 1100.
- carbonis 1104.
- citrici 1100.
- Citra-Jodidi 1114.
- compositus 1118.
- dialytici 1128.
- et Mangani Jodidi 1114.
- Hypophosphitis (Nat. form.) 1130.
- hypophosphoreni 1131.
- Jodati 1119.
- — Lutani 1114.
- Jodidi 1118.
- iodici 1116.
- oxychorati 1128.
- oxydali 1122.
- solubilis 1123.
- — Hager 1124.
- septemali 1125.
- Phosphatis 1126.
- — cum Quina et Strychnina II. 982.
- Phosphocitrici 1116.
- phosphorici 1126 1128.
- Protoclaridi (Nat. Form.) 1105.
- pyrophosphorici Lerae 1129.
- Quinina et Strychnina Phosphatum (U-84) II. 882.
- saccharati solubilis (Nat. Form.) 1122.
- sulfurati 1141.
- sulfurici 1145.
- tartarici ammoniaci 1140.
- Ferri-Calcii Iodophosphorici 565.
- hydrochlorici Libert II. 203.
- Poenitii 1169.
- compositus 1162.
- Frangulae 1178.
- Fructum ad Lycopodium II. 760.
- Fructus ruscifolii 1183.
- Fumarica 1185.
- Gallurum 1196.
- Gaultheriae 1901.
- Glechoma 1214.
- Glycerithiae 1219.
- Granati cortice 1256.
- Granatorum 1260.
- Grindeliae 1250.
- Guajaci 1261.
- — ammoniaci 1261.
- Guarano 1267.
- Gummi arabici (Helv.) 1273.
- guttosum (Ergast.) 1278.
- hemocatharticon Deverge 1264.
- Hepatica Sulfurici II. 217.
- Hemichariae II. 10.
- Hollandicae II. 778.
- Hydrargyri biiodati Gilbert II. 60.
- Hydrocotyle asiatica Lefebvre II. 84.
- Hysocyani II. 97.
- Hypophosphatum 962.
- compositus 962 1101.
- cum Ferro 562.
- Hysopi II. 99.

Sirogen Isacodon II. 773.

- Ipecacuanha (Aust., Germ.) Helv. U-84) II. 160.
- — at Opii (Nat. form.) II. 158.
- Jaborandi II. 161.
- (Rachet) iodatus II. 804.
- Jodi II. 141.
- Boudryan II. 341.
- Jodo-iodicus Gulliferaud 138.
- II. 141.
- — Perren 138.
- Juglandis foliorum II. 150.
- compositus II. 102.
- Juniperi II. 164.
- Kali bromati II. 179.
- — de Henry More II. 179.
- hydrargyroiodati II. 61.
- Jodati Ricordi II. 203.
- sulfurati II. 217.
- Karabae II. 528.
- kermeticus 853.
- Kina II. 890.
- Kreosot cum Magnesia II. 828.
- Lactis Jodati II. 903.
- Lactone II. 873.
- Lactocarii (U-84) II. 271. 279.
- — Aubergier II. 278.
- — splatati II. 278.
- Ledi palustre II. 390.
- lentivus Flon II. 401.
- Limonis 861.
- Liquiritiae 1229.
- — aromaticus 1204.
- — decemplex 1229.
- Lithii II. 304.
- Lithoni II. 304.
- Labellae II. 309.
- Lapsulii II. 213.
- magistralis 1118.
- Magnesi acetici II. 818.
- Malti (Dauv. V.) II. 344.
- — Isenclatus 1160. II. 344.
- Mangani Jodati II. 853.
- oxydali II. 853.
- Manna II. 255.
- compositus II. 255.
- cum Rhoe II. 266.
- mentatus II. 255.
- Mari vari II. 1001.
- Matico II. 868.
- Maydis oligomatus II. 263.
- Menthae II. 276.
- crispae II. 277.
- mercurialis compositus 1214.
- — Colander II. 37.
- — Saint-Helent II. 37.
- Menthae Casanova II. 869.
- Millefolii II. 204.
- Mori II. 426.
- Morphinae compositus (Nat. form.) II. 402.
- Morphinae Sulfatis (Nat. Form.) II. 402.
- Morphini (Ergast.) Helv.) II. 401.
- Myrrhorum II. 421.
- compositus II. 429.
- Navelii Mysel II. 420.
- Natri arsenicali Boucharlat 957.
- chlorati II. 447.
- chlorosulfurici II. 471.
- — Nauden II. 471.
- Oliae foliorum II. 497.
- Olis Jacoria Asch 490.
- Ocoulis II. 515.
- splatati II. 522.
- Opii II. 522.
- — succinatus II. 529.
- Oxydali II. 1009.
- Papaveris II. 556.
- Pectoralis 282. 875. 885. 1078. 1274.
- (Nat. Form.) 1274. II. 853.
- — compositus, Dr. Hadler 853.
- — Johnson II. 509.
- — Rosacea II. 630.
- Pepali (Misch. Ap. V.) II. 625.
- Phellandri II. 578.
- Phosphatum compositus (Nat. form.) 1130.

- Strupus Phytolacca** II. 611.
 — *Pila* II. 612.
 — *Piscum Codelus* (Hebr.) II. 612.
 — *Jodana* Lefort II. 141.
 — *Pini* Strobl. *compositus* II. 613.
 — *Plantaginis* II. 614.
 — *Podophylli* Drum II. 615.
 — *pro Infantibus* II. 179.
 — *Pruni virginianae* II. 616.
 — *Quassiae* Dieterich II. 711.
 — *Raphani* 890.
 — *Ratanhiae* II. 723.
 — *Rhamni catharticae* II. 727.
 — *compositus* II. 727.
 — *Rhei* II. 735.
 — *aromaticus* (U-St.) II. 732.
 — *compositus* II. 732.
 — *decomplet* II. 735.
 — *et Potassii compositus* II. 740.
 — *Rhocodae* II. 752.
 — *Ribis* II. 743.
 — *— ulgri* II. 744.
 — *Rilium* II. 743.
 — *Ricini* II. 747.
 — *Rosae* II. 754.
 — *Rubi* II. 752.
 — *— aromaticus* II. 760.
 — *fructuosus* II. 759.
 — *— lutei* II. 758.
 — *Sacchari* II. 773.
 — *— sacri* II. 773.
 — *Salicis* II. 795.
 — *saliciformis* Haenke 107.
 — *Sanguinariae* II. 805.
 — *Saulis* Berolensis 1214.
 — *Sarcopappi* *compositus* II. 851.
 — *— Cuscutae* II. 37.
 — *Sassafras* II. 853.
 — *Scillae* II. 852.
 — *— compositus* II. 859.
 — *Scollia* *coralli* II. 879.
 — *Senegae* II. 893.
 — *Sennae* II. 887.
 — *— aromaticus* II. 889.
 — *— compositus* II. 895.
 — *— Jackivis* II. 889.
 — *— (Nat. form.)* II. 889.
 — *crus* *Manna* II. 855, 883.
 — *maritima* II. 895.
 — *simplex* II. 779.
 — *Staphis* II. 908.
 — *Sodii Hypophosphitis* (Nat. form.) II. 449.
 — *Sorborum* II. 902.
 — *Spigeliae Anthelmicae* II. 912.
 — *Sponae corinae* II. 737.
 — *Stillingiae compositus* (Nat. form.) II. 957.
 — *Stramonii* 1012.
 — *Styracis* II. 929.
 — *Succi Citri* 861.
 — *Succi Tamarindii* II. 1019.
 — *Tamarindi* II. 1012.
 — *Tartari ferrali* 1161.
 — *Terebinthinae* II. 1029.
 — *Thaesi* II. 941.
 — *Thuyae* II. 1019.
 — *— compositus* II. 1049.
 — *tolutanae* 456.
 — *tondens* *Neurypogae* 795.
 — *Tormentillae* II. 1053.
 — *Tragacanthae* II. 1056.
 — *Turbinadae* *Plati* II. 623.
 — *Uvae Ursi* 853.
 — *Valerianae* II. 1102.
 — *Vanillae* II. 1197.
 — *Viola* II. 1149.
 — *— odorata* II. 1149.
 — *— tricoloris* II. 1149.
 — *Violariae arvensis* II. 1119.
 — *Vitis longae* 1214.
 — *vitriolatus* 129.
 — *Zinci hemoid* II. 1125.
 — *Zingiberis* II. 1177.
Styracium Ailanthi I. II. 906.
 — *leio* I. II. 906.
 — *officinale* *Sopoli* II. 908.
 — *Sophia* I. II. 909.
Stizol 449.
Stium angustifolium L. II. 578.
 — *latifolium* L. II. 578, 1101.
 — *Nicot* I. 1918.
Stimmer's Antiseptic powder II. 342.
 — *deodorant* and *antiseptic powder* II. 648.
 — *deodorant* and *antiseptic tincture* II. 648.
 — *Pulvis desinfectoris* II. 648.
 — *Tinctura desinfectoris* II. 648.
Sclerostema II. 873.
Skoda, Pulvis stypticus 237.
 — *Oxymel anthydropicum* II. 860.
Skopolskii-hydrobromid II. 862.
 — *— hydrochlorid* II. 863.
 — *— hydroiodid* II. 864.
Skopoli II. 862.
Stechus-Essenz 1094.
 — *krant* 885.
 — *wein* 889.
Slaked Lime 646.
Slime of Arabic Gum 1272.
 — *— Salep* II. 780.
Slippery Elm Bark II. 1065.
Slud, Pulvis antisepticus 1027.
Small gold molar 632.
Smalte 866.
Smearagrin 823.
Smearagrine II. 929.
Smee's Element II. 422.
Smelting salt 865.
Smilacin II. 909.
Smilax China L. II. 902.
 — *glabra* Roxb. II. 909.
 — *lanceolata* Roxb. II. 909.
 — *randica* Schlecht. et Chamisso II. 847.
 — *officinale* *Humb. Bonpl. Kth.* II. 947.
 — *ernata* Hook f. II. 841.
 — *pyramis* *Buchanell* II. 847.
Smilge 342.
Smith's, Dr., Corn Plaster II. 1027.
 — *Extraction sulfuricum* II. 891.
 — *Extraction anthydropicum* II. 36.
 — *Unquental-Hydrogryllonum* II. 30.
 — *Species fungicidae* 30.
 — *Spiritus antisepticus* II. 27.
 — *Stomachin* 863.
Smittsch's, Dr., Tinct. 851.
Smooth Sassafras II. 742.
Smyrna-Tree II. 891.
Snake Root II. 881.
 — *weed* 1071.
Snow-White Enamel, Platen u. Sons II. 472.
 — *— Oriental Cream Platen u. Sons* II. 879.
Soap II. 825.
 — *bark* II. 717.
 — *of Jalap* II. 100.
 — *Wort* II. 845.
Scherrheim's Phloze antisepticae II. 597.
Schiffin 225.
Schomberg 616.
Scopria Damboldt II. 913.
Scotin, Otto 229.
Scouet et Bonjean, Phloze dialyticae II. 424.
 — *Phloze dialyticae* II. 424.
Soda II. 484.
 — (U-St.) II. 451.
 — *calcinata* II. 438.
 — *cruda* II. 438.
 — *Muri* II. 378.
 — *— (Nat. form.)* II. 443.
 — *mit 1 Mol. H₂O* II. 438.
 — *podifera* II. 444.
 — *Schwermetalle* II. 461.
 — *barata* (U-St.) II. 824.
 — *Tinct.* II. 439.
 — *vitriolata* II. 465.
 — *Wasser* 852, II. 415.
 — *v. Strass* II. 441.
Soda-Water 233.
Soden, Mischbrunnen 954.
Sodener Pastillen II. 477.
 — *Salt, Sulfatilis* II. 794.
Sodii Acetas II. 431.
 — *Aranea* 826.
 — *Benzona* II. 435.
 — *Bismuthi* II. 441.
 — *— saccharatus* II. 444.
 — *Bismuthi* II. 460.
 — *Bona* 860.
 — *Boro-Benzona* II. 436.
 — *Bromidum* II. 436.
 — *Carbonas* II. 439.
 — *— calcinatus* II. 440.
 — *Chloras* II. 442.
 — *Chloridum* II. 444, 445.
 — *Chlor-Turris effervescens* (Rus.) II. 469.
 — *Hypophosphida* II. 438.
 — *Hypocidifia* II. 479.
 — *Jodidum* II. 440.
 — *Lactas* II. 450.
 — *Nitras* II. 451.
 — *Nitris* II. 450.
 — *Phosphas* II. 458.
 — *— effervescens* II. 459.
Sodii Phosphophas II. 459.
 — *Sulphas* II. 461.
 — *Sulfocarbide* II. 462.
 — *Sulphas* II. 465.
 — *— effervescens* (Brit.) II. 467.
 — *Turris* II. 469.
Sodium II. 453.
 — *Ethylate* II. 457.
 — *hydroxyde* II. 454.
 — *Hydroxyde* II. 454.
Soft extracts 1075.
 — *Paraffin* II. 550.
 — *Soap* II. 822.
Solanum hypochondriacorum Klein II. 920.
Solanin 1047.
Solanum Dulcamara L. 1047.
Solbrig's Demersipraxis etc. 1144.
 — II. 1114.
Solbrig's Wundsalz 940.
Soldati's Liqueur II. 1094.
Soldaten-Kraut II. 961.
 — *malte* II. 63.
Solenostoma Argel Hayne II. 886.
Solidago II. 614.
Solidified Capsula 414.
Solphid 502.
Solids Essence of Ginger II. 1179.
Soluble Iron and Quinine Citrate 749.
Soluble aluminum benzoate Montel 250.
 — *chloroformique de guta-percha* 1279.
 — *d'acide succinique* (Gall.) 1084.
 — *duode chronique* 39.
 — *duode phénique* 57.
 — *d'arsénite de soude* (Gall.) 837.
 — *d'arsénite de potasse* 334.
 — *de chlorhydrate basique de Quinine pour injections hypodermiques* (Gall.) 323.
 — *d'hypochlorite de chaux* 920.
 — *d'iodo ioduré* (Gall.) 13, 141.
 — *de potasse* II. 771.
 — *de tartrate ferrique-potassique* 1151.
 — *officinale d'eau oxygénée au dixième* II. 87.
Solids de Calfine pour injections hypodermiques (Gall.) 914.
Solids acid chromici 33.
 — *phospho-wolframici* 208.
 — *plumbici* 205.
 — *picromidici* *Kalbach* II. 1088.
 — *ampli* 205.
 — *Aluminis* 198.
 — *Aluminis et Zinc sulfatis* 381.
 — *Aluminis Anglim* II. 174.
 — *Ammonii chloridi* 289.
 — *Ammonii valerianici* 141.
 — *anæsthesia hæmorrhoidalis* 14-
 — *gründ* 1860.
 — *antiphlogistica* *Rioud* II. 131.

Aspidium arsenicida antithymicum
Trousseau 337.
arsenicalis Basil 396.
— *Baudin* 398.
— *Deverge* 399.
— *Fowler* 304.
— *Isaard* 399.
atropica Magendie II. 395.
— *Auri chlorati* 397.
— *boro-salicylic* (Münch. V.) 393.
— *Cadet chlorhydrophosphoric* 379.
— *Camphora acetosa* Trousseau 380.
— *Chlorini hydrochlorici Kuchars* 399.
— — *pro injectione Stoffels* 385.
— *Cocculi ad Hydrargyri bichlorat* 379.
— *Coffeini pro injectione* 314.
— *Dobbel* II. 443.
— *Dumouin* 398, 399.
— *Dubourg* 1957.
— *Epiduralis* II. 426.
— *Formalin* 1171.
— *Frederici* II. 30.
— *gallicanum Cernat* 1269.
— *Gummi Guttae albidum* 1279.
— *Guttapercha* 1276.
— — *Akoni* 1277.
— *Guyon* II. 37.
— *Hydrargyri antithymicum* II. 73.
— — *saponat* II. 74.
— — *colloidal* II. 99.
— — *glycerat* II. 74.
— *Hydroxymalini spirituosus Fahey* II. 99.
— *Iodhydrat* II. 111.
— *Iodici spirituosus* II. 125.
— *Iodigi* II. 226.
— *Iodi caustici* II. 142.
— — *ad punctum milis Lugol* II. 142.
— — *ad furfur Lugol* II. 142.
— *Lugol* II. 142.
— *milis Lugol ad osium externum* II. 142.
— — *rubefaciens Lugol* II. 142.
— — *trichlorat* 20%, ex tempore II. 140.
— *Jodali Marmont* II. 196.
— *Kali causticidistil Labradin pro injectione* 389.
— — *carboidat Kohnstein* II. 184.
— — *dichromat* 395.
— *Korotich* II. 1173.
— *Lacini in tabacis ammoniacalis* II. 364.
— *Lacini in tabacis benzoinati* II. 361.
— — — *spirituosus* II. 364.
— *Magnesi sulfurat* II. 385.
— *Morel-Lavalley* 1256.
— *Morphali Magendie* II. 392.
— *Natri causticidistil Labradin pro injectione* 389.
— — *nitrici* (Forn. Berol.) II. 433.
— *Phosphatidistil* II. 588.
— *Picis liquidus albidus concentratus Aitken* II. 448.
— *Picro* 1256.
— *Pignat* 1258.
— *Piculi chlorati* 397.
— *Platino-Natri bichlorat* 397.
— *Resinae elasticae aetherea* 382.
— — — *benzoica* 392.
— *Sulgallici* II. 708.
— *sulfis amar.* *Reauri* II. 356.
— *Sundmors* II. 758.
— *Solveoli* (Münch. Ap. V.) II. 244.
— *Sulfali chlorati* II. 348.
— *Sulfidmal Laplace* II. 37.
— *Succi Liquiritiae* 1231.
— *Tannoli* (Forn. Berol.) 1288.
— *Thymoli Hermit* II. 1048.
— *Vlemterix* 372.
Solutio antituberculosa Moreau II. 441.
— *antituberculosa de Magendie* II. 303.
— *apertus* II. 141.
— *d'aceticum d'Aluminium* 216.
— *de Leri* 1129.
Solutio Mureli 1248.
— *ad Aretici ad Aluminium* 216.
— — *Chunging* II. 155.
— *Chlorini* 342.
— — *Extracti de Laplace* 1232.
— — — *Glycerat* 1232.
— *Ginger* II. 1178.
— *Hamamelis* (Brit.) II. 4.
— *India-rubber* 382.
— *Istoglass* (Brit.) II. 111.
— *Litina* II. 362.
— *Phosphorus, Thompson's* II. 409.
— — *officinale de Trommer de fer* 1299.
Solutio II. 248.
Solvent II. 346.
— — *pituita* II. 214.
— *Somerset* II. 480.
— *Sommerleiche* II. 712.
— — *Rode* II. 1051.
— — *anfarum* II. 338.
— — *rhodum* II. 719.
— — *saponum-malei der Charlotte*
— — *Stangen* II. 52.
— — — *v. Macleod* 383.
— — *Salbe* II. 1091.
— — *Salbe Helmi* II. 65.
— — *Wischmittel, Rose* 479.
— — *Wasser* II. 25, 1119.
— — *Wasser Guérin* 479.
Sommer's Cedron-Essenz II. 689.
Sommerbrun's Capulus Kressel II. 291.
Sommersaprasenwasser II. 35, 1116.
Sommat 797.
Sommité de saïne II. 364.
— — *Heurte de Caille-lait blanc* 1199.
— — — *lact jaune* 1195.
— — — *chamomilla* II. 1081.
— — *d'hympé* (Gall.) II. 99.
— — *d'olive* II. 1081.
— — — *maquis* II. 1081.
— — *de marjolaine* II. 338.
— — *mililot* II. 369.
— — — *menthe poivrée* II. 372.
— — — *Peollet* II. 377.
— — — *verte* (Gall.) II. 377.
— — *mililotelle* II. 384.
— *Resine de salicoperni* (Gall.) II. 98.
— — *Frutiga vulgaris* II. 341.
— — *de poulet comen* II. 372.
— — *antioine* II. 321.
— — *d'Aurore fenelle* II. 321.
— — *de sarriette* II. 334.
Son d'Amantes 255.
— — *antipernicieux de Baudet* 508.
Sonnen-Brenn 367.
— — *brant* 1045.
— — *thau* 1045.
— — *wedel* 527.
— — *wendel* 410.
Sonnenstein's Reagenz 296, 297.
Sonnat's Eutodama II. 361.
Soudure 690.
Soudur, Fria urethane 680.
Soudur 443.
Soden 440.
Soothing-Powder, Steadman II. 341.
— — *Strop Winslow* 1167.
Sophoria 1919.
Sorbit II. 309.
Sorbum II. 308.
Sorbus Aria Ceras II. 309.
— — *Accuparia L.* II. 309.
Sosun II. 390.
Soubelman, Eau de Buzang 359.
— — *Contreuxville* 359.
— — *Forges* 359.
— — *Mont-Dore* 359.
Souche d'acétylène II. 1131.
— — *de dompre-rena* II. 1131.
— — *d'hellébre blanc* II. 1114.
Souche de benoite 1217.
— — *Frugon épineux* II. 761.
— — *Petit Henz* II. 761.
— — *serpentina de Virgile* II. 891.
Souche de apigine II. 909.
— — — *tormentilla* II. 1099.
— — — *valeriana officinale* II. 1109.
Souchet des Indes 1096.
Souchon II. 1040.
Souchong II. 1034.
Soud-Marigold 577.
Soude caustique II. 454.
— — *Liquide* II. 455.
Soufre dur II. 703.
— — *doré d'Antimoine* II. 668.
— — *précipité* II. 696.
— — *sulfurée* II. 694.
— — — *lavé* II. 695.
— — *végétal* II. 314.
Soular's Flaschenlack II. 1027.
Soudamide de cuivre 399.
— — — *plomb* *Liquide* II. 395.
Soude acetate de Bismuth 489.
— — *carbonate de zinc hydraté* II. 1155.
— — *sulfate mercurique* (Gall.) II. 6.
Southern wood 413.
Soultz's starilichte Kindermilch II. 354.
Soultz 38.
Soultz's 383.
Soultz's 383.
Soudut v. *Soultz* 354, II. 849.
Soultz 384.
Soudure 36.
Souzelet, leicht *leicht* 111.
— — *schwer* *schlich* 114.
— — *Amundsen* 112.
— — *Amundsen* 112.
— — *Blei* 112.
— — *Kalk* 111.
— — *Lithium* 112.
— — *Magnesium* 112.
— — *Natrium* 111.
— — *Quecksilber* 114.
— — *Silber* 112.
— — *sture* 111, 112.
— — *Schnappstein*

- Spiritus aethereus camphoratus* 666.
 — *terreus* (Holtz.) 4155.
 — *maritimus* 1135.
 — *ammoniacalis* Hawkins's 563.
 — *Ammoniac* 567.
 — *ammoniac* (U-St.) 567.
 — *aceticus* 415.
 — *ammoniac-antimonius* II. 579.
 — *Ammoniac causticus* Daumil 257.
 — *aceticus* 329.
 — *Ammoniac* II. 638.
 — *Ammoniac* 289.
 — *ammoniacum* Smith II. 37.
 — *Ammoniac compositus* 357.
 — *Ammoniac* 567.
 — *Anil* 378.
 — *anodynum opiatum* II. 518.
 — *vegetabile* 174.
 — *anthracinaceum* Siebel II. 755.
 — — *Waller* II. 308.
 — *antisepticalium* 565, 566.
 — *antisepticalium* Ward 535.
 — *antipyreticum* Debon II. 1006.
 — *anticholericum* 559, II. 765.
 — *Armoniac compositum* 589.
 — *aromaticum* II. 371.
 — *aromaticum* (Englisch) 568, 518.
 — — *(Anat.)* II. 371.
 — *aromaticum* 389.
 — *Aurantii* 558.
 — — *compositum* 553.
 — *bulbosum* 548.
 — *Winter* 592.
 — *benzoinum* Busius 116.
 — *Bohemii* 583.
 — *Bredfeld* II. 751.
 — *brunatum* Schröder 507.
 — *Bryonia compositum* 519.
 — *Busell* 116.
 — *caeruleum* 555, 556.
 — *Capivi* (Berl.) II. 503.
 — *Calami* 557.
 — — *(Form. mag. Berl.)* 552.
 — *Camphora* 551.
 — *camphoratus* 551.
 — *crociatus* 548.
 — *opiatum* 558.
 — *capillare* Unna II. 755.
 — *Capillorum* Unna II. 747.
 — *Capilli* 798.
 — — *compositum* 798.
 — *carbolicum* desinfectorium 29.
 — *causticatum* Syllus 541.
 — *cephalicum* Grunwaldt 546.
 — *Chenopodium* 717.
 — *Cinnamon* 844.
 — *Cisti* 831.
 — — *compositum* 568.
 — *Cochlearia* 885, II. 509.
 — — *compositum* 889.
 — *Columbina* 862.
 — *contra alopeciam* sycaliticum
 Langbein 599.
 — — *Perforans* III (Hamb. V.) II.
 142.
 — — IV (Hamb. V.) II. 143.
 — — V (Hamb. V.) II. 142.
 — — *cinerea* (Hamb. V.) II.
 142.
 — — II (Hamb. V.) 589.
 — — *Aberkanth* 108.
 — *Coriandri* 501.
 — *Corri* Cerril succinatus 115.
 — *Corri* (Aust.) 561.
 — *crinalis* 690, 705, II. 747.
 — — *Acid. salicylicum* 107.
 — — *cum* *Urtica* II. 1099.
 — — *Lander* 558.
 — *colubina* 550.
 — *constricta* II. 590.
 — — *Bekannmachung* II. 920.
 — *diures* II. 516.
 — *Daumil* 257.
 — *e* *Succinato* II. 933.
 — — *bronchialis* 823.
 — *Vitis* II. 932.
 — *capryllatus* 12.
 — *Urya* II. 933.
- Spiritus Ferri asaphotici aethereus*
 (Anst.) 1185.
 — *ferri* II. 930.
 — *Fosfori* 1185.
 — *Ferri* 1177.
 — *Ferri* 49.
 — — *compositum* 1177.
 — — *destillatus* 1177.
 — *Frustrum* II. 934.
 — *Fulgens* Reuss 1184.
 — *fumens* Labavi II. 844.
 — *Gerl* 295.
 — *Gaultheriae* 1291.
 — *Juniperi* II. 163.
 — — *compositum* (U-St.) II. 164.
 — *Kreosot* II. 238.
 — *Lavandulae* II. 288.
 — — *asaphotici* II. 288.
 — *Ligni* 501.
 — *Limonis* 561.
 — *Lambricorum* 567.
 — *Lambricis* compositum (Englisch)
 II. 569.
 — *Matthiae* 548.
 — *Matthiae* II. 504.
 — *mentalis* II. 569.
 — *Melissae* II. 571.
 — — *compositum* II. 571.
 — — *crociatus* II. 571.
 — *Myrti* II. 571.
 — *Neroli* II. 576.
 — — *crociatus* II. 579.
 — — *Anglicus* II. 579.
 — *pipertus* II. 578.
 — *Anglicus* II. 576.
 — *viridis* II. 578.
 — *Menthae* II. 583.
 — *Menthae* 561.
 — *Moringae* compositum II. 589.
 — *myrticae* aethereus 139.
 — *Myrticae* II. 589.
 — *Myrticae* II. 415.
 — *serpentina* compositum 582.
 — *menthae* II. 579.
 — *Nitri* 53.
 — *olea* 79, 180.
 — — *crociatus* 182.
 — *fumens* 76.
 — *nitro-aethereus* 189.
 — *odoratus* (Nat. form.) II. 289.
 — *aphelanthus* 1165, II. 755.
 — — *Neugwind* II. 733.
 — *Pagenstecher* II. 571.
 — — *Vladimirov* II. 571.
 — *Oryza* II. 933.
 — *peruvianus* (Form. Berl.) 431.
 — *Phenylatus* contra *Unna* 49.
 — *Phosphori* (U-St.) II. 501.
 — *Pimentae* II. 628.
 — *Pini* II. 1098.
 — *polyanthus* 849.
 — *pyroaethereus* 5.
 — *rectificatus* II. 517.
 — *rectificatus* 515.
 — *reolens* Schumacher 586.
 — *Itamirini* II. 754.
 — — *compositum* II. 755.
 — — *asaphotici* II. 542.
 — *rubefaciens* II. 508.
 — *Rubi* *Idol* II. 759.
 — *Rusc* 453.
 — *russeus* 507.
 — *Russicus* 507.
 — *Salicinae* II. 755.
 — *Salis* 57.
 — — *Ammoniac* *vinosa* 258.
 — *olea* 189.
 — *Salvia* II. 799.
 — *asaphotici* *aromaticum* ad *haleum*
 II. 942.
 — — *camphoratus* II. 841.
 — — *succinatus* 1069.
 — *asaphotici* II. 536.
 — — *halitus* *reter* II. 542.
 — — *Naumann* II. 849.
 — *Sapida* 81, II. 555.
 — — *halitus* II. 545.
 — — *Hobri* II. 552.
- Spiritus Scrypi II. 755.*
 — *compositum* II. 599.
 — *Simplex* II. 959.
 — *strumalis* II. 308.
 — *sulfuratus* II. 1603.
 — *Sulfuris* *Reuss* 278.
 — *Tabella zur Darstellung von 10-*
vol.-procent II. 920-999.
 — *Tartari* 13.
 — *Terebinthinae* *compositum* II. 1076.
 — *theriacalis* 507.
 — *Thymol* II. 1019.
 — *traumaticus* II. 567.
 — *trichophyticus* 500.
 — *Epotheia* 500.
 — *Veratrin* II. E. Richter II. 1114.
 — *Vini* *Cognac* II. 923.
 — — *concentratum* II. 917.
 — *distatus* II. 914.
 — *Gallici* II. 933, 934.
 — — *anilatus* II. 447.
 — *Vitrioli* 125.
 — *volucris* II. 553.
- Sprache des Chinesen* Koch II. 523.
Spirinae II. 591.
Spiraylure 99.
Spiraylure 99.
Spiraylure 1338.
Spiraylure II. 559.
 — *wegerich* II. 583.
 — *extinct* II. 552.
 — *salt* II. 552.
- Spritzay's Brust- und Hustenpflaster*
 II. 501.
Spritzay'ser'se 1359.
Spirin II. 589.
Sprizen-Mixture 758.
 — *Substantia* II. 529.
Sprizum 819.
Sprizum 821.
Sprizum *Lycopodium* II. 311.
Sprizum's *Richter* II. 553.
 — *Hellmuth* II. 589.
 — *Dr. Magentropfen* 1379, II. 741.
 — *Ozon-Laboratorium* II. 559.
 — *Ozon-Tinktur* II. 560.
 — *Lehe* 419.
- Sprengel's* *Krystall* 1258.
Sprengel Koch II. 13.
Sprengel 828.
Sprengel, *blutige* 827.
Sprengel *gucke* 1049.
 — *Idol* II. 295.
- Sprouts of Pine* II. 631.
Sprouts' *Lebensbaum* 1210.
Sprutz *Werner* II. 829.
 — *Wurz* 120.
- Sprutz* *Werner* II. 848.
Sprutz, *Tuberkulose* *Nachweis*
 II. 1366.
- Squames de seille* II. 557.
 — *equile* II. 557.
- Squibb's* *Chloroform* II. 573.
 — *Diarrhoe-Mixture* II. 599.
 — *Podophyllum-Pills* II. 558.
 — *Rhubarb-Mixture* II. 738.
- Squill* II. 557.
Squidre, *Vogelstern* *Acid. chryso-*
phanic 845.
- St. Bartholomae-Kraut* II. 121.
 — *Erre-Gold* 565.
 — *Germann's* *abfuhrende Species*
 II. 839.
 — *Ignatia-Reuss* II. 997.
 — *Jacob's* *Magentropfen* II. 1164.
 — *Del* 555, II. 541.
 — *John Long's* *Licht* II. 1065.
 — *Leder's* *Flechtenpulver* II.
 959.
 — *Lactenkrut* 388.
 — *Marionbalsam* 1062.
 — *Mount*, *Dehok* *der* *Frankfurter*
 II. 835.
 — *Mount*, *Pillen* *der* *Frankfurter*
 — *Erder* II. 839.
 — *Yves'* *Augmentum* II. 59.
 — *Belmann* *aphelanthus* II.
 55.

- Syrax praeparatus* II. 986.
 — Seife II. 989.
 — subdenticulata Michx. 479.
 Syringglycerit 479, 1225.
 Sunkin-Gummi 1263.
 Süber II. 715.
 — quercinum II. 715.
 Subersinure II. 716.
 Substanz von Menth II. 495.
 Sublimat II. 83.
 — Essig nach Saxfield II. 35.
 — gelatine nach Pick 1206.
 — II. 35.
 — Karbolsäure, Lassar's II. 36.
 — kas. Inodori II. 37.
 — Keim, saure, Laplace II. 37.
 — malt II. 35, 37.
 — Papier II. 35.
 — pastillen II. 36.
 — — Angerer II. 36.
 — pilles für Pferde II. 47.
 — seife II. 34.
 — wasser II. 35.
 — — (Ergänzb.) II. 34.
 Sublimat corallii II. 33.
 Sublimatphosphor II. 61.
 Substanz crystallis. inerte 1023.
 Suc d'Abrès II. 421.
 — de cerise 699.
 — Citron 660.
 — — Coing (Gall.) 1009.
 — cresson II. 426.
 — framboise II. 759.
 — fruits de cerise II. 421.
 — genade (Gall.) 1250.
 — groseille II. 745.
 — — framboise II. 741.
 — d'Herbes 498.
 — Jhibble II. 602.
 — de mûre II. 406.
 — — norjeun II. 737.
 — d'orange douce 458.
 — de réglisse 1229.
 — — purifié 1230.
 — — Verjus II. 1147, 1149.
 Suc végétal II. 1016.
 Sucrata 861.
 Sucral Herbarum recentes II. 1026.
 Succhi II. 990.
 Succinic acid 114.
 Succinoid 115.
 — Quersäure 115.
 Succinoidium crystallinum II. 113.
 Succin II. 614.
 Succin II. 990.
 Succino-alestinure II. 990.
 — resinal II. 990.
 Succinum II. 990.
 — indicum 857.
 — maritimum 719.
 — nupharum II. 991.
 Succinylature II. 114.
 Succus pentensis Monach II. 854.
 Suckery 827.
 — Laves 828.
 — Root 828.
 Succus Aloë inspissatus 217.
 — Aloë omanicum v. Dr. Kling II. 559.
 — Belladonnae 470.
 — Carnis recentis 856.
 — Castorei 478.
 — Cerasi 699.
 — Citri 660.
 — — lactis 43.
 — Culi 948.
 — Eluli II. 602.
 — e fructu Acoranth dulcis 859.
 — — Citri Limonis 960.
 — — Cydoniae 1009.
 — Eluli II. 602.
 — Mori nigrae II. 446.
 — Myrsilli II. 431.
 — — Rhamni II. 737.
 — — Ribes rubrae II. 743.
 — — Sambuci II. 801.
 — — Granato 1250.
 — az. Berchl. camphorata 923.
 Succus Herbarum dialysatus Gelas II. 1017.
 — Hyocyami (Brit.) II. 96.
 — Juglandis Nucum inspissatus II. 152.
 — Jussiperi inspissatus (Germ. Helv.) II. 163.
 — Lincolae 900.
 — — cum Peppino (Nat. form.) II. 587.
 — Liquiritiae 1229.
 — — orodii 1229.
 — — depuratus 1230.
 — — — in bacillis 1231.
 — — — in Sile 1231.
 — — inspissatus 1230.
 — — tabulatus 1234.
 — Mannae aliothii II. 354.
 — Mororum inspissatus II. 406.
 — Myrsilli inspissatus II. 421.
 — Myrtilorum II. 421.
 — Nasturtii II. 438.
 — Oxyceol inspissatus II. 1099.
 — Phytolaccae inspissatus II. 611.
 — Rhamni II. 737.
 — — catharticae inspissatus II. 727.
 — ruber 855.
 — Rubei Idaei II. 759.
 — Sambuci inspissatus II. 801.
 — Scopolii 1211.
 — Sili. nigræ 217.
 — Sorbarum (inspissatus) II. 999.
 — Taraxaci II. 1016.
 — viridis II. 737.
 Suckale 861.
 Sucre à la vanilline (Gall.) II. 1167.
 — de cane II. 770.
 — — bauble II. 769.
 — — lait II. 777.
 Sucri II. 769.
 Sucrose II. 770.
 Sudan (Farbstoff) II. 514.
 — Kaffee 903.
 Sudat 1178.
 Suda-anetha II. 131.
 — web 317.
 — weine II. 1143.
 Sueden, Chementum dentarium II. 1126.
 Sude-Chida, rohen 744.
 — holz 1296.
 — — ammoniacus 1237.
 — — extrakt 1237.
 — — weingestaltig 1238.
 — Fluidextrakt 1237.
 — paste 1238.
 — salz 1239.
 — — gereinigt 1239.
 — — sirup 1220.
 — — wasser, geschützte 1236.
 — — rundecke 1236.
 — — weisse 330.
 — mandelöl 279.
 — stoffe-Reichgenete II. 769.
 — strachmannen I.
 — wasser II. 1123.
 Sues II. 865.
 — of beef II. 567.
 Sueren'sche Desinfektionsmittel II. 551.
 Suffragatio sulphurea 122.
 Sugar II. 770.
 — of milk II. 777.
 Suif d'Abrès II. 368, 657.
 — de beef II. 667.
 — — nouion II. 865.
 — — Nougues II. 868.
 — — Pinoy II. 868.
 — veau II. 867.
 — végétal de Chion II. 808.
 Suif de laine II. 275.
 Suinter II. 275, 277.
 Sulfamidum 1044.
 — Eucalypti 1044.
 — Guajacoli 1044.
 — Kresol 1044.
 — Menthol 1044.
 Sulfanilsäure 110.
 — — azo- β -Naphthol II. 516.
 Sulfanilsäure Natrium 117.
 Sulfas Ammonii 277.
 Sulfate d'Alumina 249.
 — d'Ammoniaque 277.
 — d'Argent 280.
 — d'Asphalte 428.
 — de Baryum 464.
 — — chlor 574.
 — — Cinchonidine basique 839.
 — — Cinchonine basique 839.
 — — coltri 998.
 — — ammoniacal 998.
 — d'Asbeste II. 609.
 — de magnésie II. 338.
 — — mangane II. 638.
 — — morphine neutre II. 401.
 — — nickel II. 473.
 — — potasse (Gall.) II. 217.
 — — Quinidine basique 739.
 — — — neutre 707.
 — — Quinidine basique 741.
 — — suede du commerce (Gall.) II. 462.
 — — — purifié II. 465.
 — — sparitien II. 910.
 — — strychnine II. 979.
 — — zinc du commerce II. 1179.
 — — — officinal II. 1189.
 — ferreux du commerce 1142.
 — — officinal 1142.
 — ferrique 1142.
 — mercurelle (Gall.) II. 68.
 — neutre de Cinchonine 839.
 — of Barium 464.
 — — Lime 574.
 — — Silver 280.
 Sulfat II. 903.
 Sulfatmagalin 120, II. 810.
 Sulfid of iron 1140.
 Sulfidum II. 768.
 Sulfide de magnésie II. 338.
 — — zinc II. 1179.
 Sulfurkohlenwasserstoff 57.
 Sulfon II. 991.
 Sulfonamide II. 991.
 Sulfon-pyruvoseallin 947.
 — — phénolate de zinc 87.
 — — ricinate de soude II. 747.
 — — salicylate 119.
 — — tartrate de Quinine 778.
 — — vinato de soude II. 689.
 Sulfon-Chandler Roberts 123.
 Sulfon aureum Antiseptic II. 994.
 — — Nigridum II. 998.
 — — cuballum II. 995.
 — — citrinum II. 995.
 — — depuratum II. 995.
 — — griseum II. 995.
 — — in baculis II. 995.
 — — iodatum (Ergänzb.) II. 140.
 — — Rietz II. 140.
 — — Escarilli II. 140.
 — — luteum II. 995.
 — — Lessage II. 1003.
 — — precipitatum II. 994.
 — — sciziodatum II. 140.
 — — sulfonium aurantiacum II. 991.
 — — sulfuratum 118.
 — — sulfidatum II. 994.
 — — centum II. 994.
 — — aurat II. 993.
 — — Sile II. 994.
 Sulfure d'Ammonium 275.
 — d'antimoine du commerce II. 979.
 — — par II. 960.
 — de carbone 658.
 — — fer 1140.
 — — — par voie sèche 1140.
 — — jaune d'arsenic 995.
 — — mercurelle (Gall.) II. 68.
 — — noir de Meuse II. 65.
 — — suage d'arsenic 400.
 Sulfur II. 217.
 Sulf's Hämatis purgator II. 804.
 Sulfanilsäure 110.
 Sulphurion II. 993.
 Sulphure-Ammion 578.
 Sulphureous acid 123.

- Schmalblasse 332.**
Schmalbl. Magen-Tropfen 290.
Schmalbl. Pflanzentropfen 238.
Schmal. Mutterkugeln (Hessliche)
 443.
Schmalz-gallen 1199.
 — wasser 692.
Sennab-Drops 479.
 — Kapseln 585.
Sennab-Syrup II. 554.
Sennalates Abrotani 411.
 — montani II. 521.
 — Alabini 408.
 — Arisulsi 419.
 — Cannab 500.
 — Coronillae 352.
 — Gendiae 1910.
 — Grisebii 1252.
 — Hyperici II. 99.
 — Hyssopi II. 99.
 — Melilot II. 109.
 — Millefolii II. 404.
 — Onagris vulgaris II. 544.
 — Sabinae II. 764.
 — Santalinæ II. 821.
 — Sennari 1210.
 — Sennatilis II. 912.
 — Thyae II. 1916.
Sesqui-Kine II. 384.
 — port II. 989.
Sesquid. Phloea anastomatosa II.
 372.
 — stimulantia 399.
 — Pulvis emeticus cum Zinn oxy-
 dato II. 452.
 — Unguentum antihæmorrhoidale
 335.
 — contra perniciosæ II. 574.
**Sesquid. Lissentium antihæper-
 tum 595.**
Ses. Mixture II. 520.
Superior II. 820.
 — Lily White von Beech 506.
Süpp. Lichth. II. 310. 490.
Süpp. krumm 791.
 — pflan 322.
Suppositoria de Beurre de Cassé (Gall.)
 530.
 — d'extraît de santaline II. 722.
Suppositoria 529. II. 1094.
 — Malthæ 631.
Suppositoria Acidi carbolici 29
 — tinctis 138.
 — anilin II. 1004.
 — antihæmorrhoidalis II. 979.
 — antiperniciosa Bonnier's 678.
 — Anusoli II. 726.
 — Balsami Capivæ Wender 448.
 — Belladonnæ 470.
 — Chloani hydrati Whitmore 799.
 — Colocynthis 963.
 — contra bradyseuriam v. Sigmond
 II. 99.
 — Chitoni 566.
 — cum extracto Ratanhiae II. 722.
 — Glycyrrhizæ (Hamb. V.) 1222.
 — Oleo Cassæ 510.
 — Glycyrrh. (U-S.) 1332.
 — Hamamelidis II. 5.
 — Hydrargyri II. 29.
 — Ichthyoli nach Hermann II. 115.
 — Jodoforoli II. 134.
 — mercurialis II. 99.
 — Morphinae (Brit.) II. 401.
 — Morphini (Mösch. V.) II. 401.
 — Myrdoli II. 322.
 — Oleo Cassæ 530.
 — opiatæ II. 529.
 — Opi II. 529.
 — Plumbi compositæ (Holl.) II. 605.
 — resinae Capivæ Colombæ 448.
 — resinæ Stafford II. 209.
 — Resinae cornu Ullmaris II. 979.
 — strychni 136.
 — strychninæ II. 1004.
 — vaginalis II. 509.
Suppositoria 529. 592. II. 1001.
 — Kapseln mit Pechschmelz 611.
Suppositoria-Pressen nach Kummer II.
 1001.
 — Apoth. Jenny's II. 1098.
Suppositoria 579. II. 1004.
Suppositorium Aloës 725.
Suspidin von Hoffmann, La Roche &
Co. II. 540.
Suprasnaden von Knoll & Co. II. 540.
Suprasnaden II. 540.
Surgon's Agarie 1186.
Syrapia II. 532.
Svenska laddroppar Grænfors's 628.
Swagnia 502.
Swain's Pincus II. 552.
 — Vermifuge 584.
Swartzia decipiens Holmes II. 101.
**Swedish's Infusum Juglandis com-
 positum II. 169.**
 — Limentinum vesicans 599.
 — Lignor contra aphthas 503.
Sweet almonds 278.
 — Bivch 463.
 — fern II. 409.
 — Flag 536.
 — Gum II. 906.
 — Oil II. 494.
 — orange 549.
 — peel 550.
 — Quinine 744.
 — Sassafras II. 749.
 — Tincture of Rhubarb II. 740.
 — Violet II. 1147.
 — wood bark 609.
Swerbia carolinensis (Walt.) 997.
Swerbia Chirata Ham. 788.
Sweeten's, van, Liqueur mercurialis II. 38.
 — Serræ Lactis aperitivum 1185.
Swirjan 917.
Syrace II. 766.
Syringham, Aqua antiseptica 589.
 — Decoction blanche 1472.
 — Gouttes II. 522.
 — Lactanum II. 522.
 — Mixture antiseptica 678.
 — Phloea antihæmorrhoidale 414.
 — Poils antidiysenterica II. 680.
 — laxativa II. 529.
**Syrinx, Capiti volatili ammoniaci
 huileux 940.**
 — Liqueur oleosa 259.
 — Sol digestivum II. 184.
 — Terebinthum II. 184.
 — volatile oleum 259.
 — Syphilis carminativa 648.
Symplicitalum 477.
Symphori l. 913.
 — Na 918.
 — Sr (G.) 912.
Symphytum officinale L. 845.
 — tuberosum L. 905.
Symplocarpus foetidus Ness. II. 1116.
Syndetikon 119. 1205.
Syphilis-Serum II. 909.
Syring Mastich II. 1091.
Syringbäume 1071.
Syrup of Arach 1279.
 — Alibæ 931.
 — Bloodroot II. 905.
 — Galle 416.
 — Ginger II. 1177.
 — Hypophosphorus 502.
 — Pellet 662.
 — wick iron 503.
 — Krameria II. 723.
 — Lemon 861.
 — marsh-mallow 531.
 — Orange 553.
 — Peppermint II. 879.
 — Poppy II. 558.
 — Raspberry II. 758.
 — Red-Poppy II. 558.
 — Rose II. 731.
 — Rubus II. 759.
 — Sanguinaria II. 905.
 — Senna II. 857.
 — Squills II. 869.
 — Tolu 458.
 — Virginian Prune II. 905.
Syrup of Wild Cherry II. 692.
Syrupus II. 772.
 — cum extractis Lactearii et Opil
 II. 378.
 — de Kacalypta 1005.
 — fructu Robi idæi II. 759.
 — Papaveris Rhœadæ II. 558.
 — Stramonii 1017.
 — Moruini II. 404.
 — simplex II. 772.
Syringium Jacobina (Lam.) D. C.
 II. 1002.
Szechuen-Rhœas II. 733.
Szechuen's Zoplen-Composition II.
 1029.
Tabacon II. 476.
 — antihæmorrhoidale Roucharin 1017.
Tabak-blätter II. 476.
 — Belas 687. 976.
 — Bektur II. 479.
 — indianischer II. 306.
 — Klystier II. 479.
 — Parfûren II. 1059.
 — virginischer II. 476.
Tabasco-Piment II. 628.
Tabaschir 108.
Tabaschir cum Catechu 680.
 — Gummi (Gall.) 1274.
 — Ipecacuanha II. 353.
 — Lichene islandici (Gall.) II.
 204.
 — Manna (Gall.) II. 356.
 — oleo volatili Menthae piperitis
 II. 578.
**Tabletten zur Herstellung von 36 vol-
 unt. Solutis II. 923—925.**
**Tabletten Casadi zur Infiltrations-
 Anästhesie Hausmann-Casler**
 875.
 — Nitroglycerin 1223.
 — Saccharini II. 768.
Tabletten, antiseptische Seiler 502.
 — Dore'sche II. 133. 529.
 — Wybory 1255.
Tabletten II. 1003.
 — de Basse de Tolu 457.
 — Bicarbonate de soude II. 444.
 — borate de soude (Gall.) 503.
 — Carbo 590.
 — Calomel (Gall.) II. 44.
 — carbonate de magnésie (Gall.)
 II. 354.
 — chlorum 623.
 — chlorate de potasse (Gall.) II.
 147.
 — citrate de fer ammoniacal
 (Gall.) 1109.
 — gomme 1274.
 — Ipecacuanha II. 153.
 — de Kermès II. 266.
 — lactate de fer (Gall.) 1116.
 — Lichen II. 304.
 — manne II. 356.
 — menthe II. 376.
 — santaline II. 874.
 — safran II. 1009.
 — sous-chlorure de Biennet 490.
 — tartrate de fer ammoniacal
 (Gall.) 1151.
 — protoxide Albin Delfens 386.
**Tabletten zur Tinctura stomachica com-
 posita 746.**
Tablets-Alibæ 251.
 — Buxen 479.
 — Liquidum cum Ammonia chlo-
 rato (Hegbach.) 1251.
 — menthae Stafford II. 806.
 — Petreæ Liquidum compositum
 1254.
 — Symplicin II. 492.
Tabletten Casacæ sagittæ II. 729.
 — Colas 929.
 — citrina 861.
 — cum Peperis 929.
 — emolliente 869.
 — Calceas 976.
 — expensiores II. 83.

- Tabulettæ Irishles II. 529.
 — Gaurane 1367.
 — Ipecacuanhæ nach Weinedel II. 139.
 — — opiatæ II. 169.
 — — nach Weinedel II. 139.
 — Kamala II. 527.
 — Kolantol pectinatæ 821.
 — Koso II. 233.
 — — et Kamala II. 529.
 — Opl. friabilis II. 529.
 — — nach Salzmanna II. 529.
 — — Weinedel II. 529.
 — pectorales 1294.
 — Pepton II. 545.
 — Rhas II. 740.
 — — pro receptura II. 740.
 — Secalis cornuti II. 872.
 — Sennæ II. 890.
 — solventes nach Salzmanna 1254.
 — tribumiales II. 529.
 Tachmahak, afrikanisches II. 1010.
 — ostindisches II. 1010.
 — westindisches II. 1010.
 Tachmalague terreus II. 1010.
 Tachi's Magenpillen II. 908.
 Tackensalbe, grüne II. 692.
 Taccanote 459.
 Tafelchen II. 1060.
 Tausen's Bruchsalz II. 419.
 — Mittel 386.
 Tachelkraut 604.
 Tachner's Peruvian II. 1050.
 Tafel-saig II. 907.
 — öl II. 494.
 — pfaster II. 684.
 — salbe II. 53.
 — seif II. 907.
 Taffetas adhaesivum II. 111.
 — d'Angleterre II. 111.
 — Ichthyocollosum II. 111.
 — vesicans II. 112.
 — paraceticum 470.
 — vesicans 509, II. 112.
 — Pulvis 604.
 Taffia II. 909.
 Tag und Nacht II. 563.
 Tagliandier's Réglérateur universel II. 669.
 Takin II. 106.
 Talc II. 332.
 — de Venise II. 332.
 Talc-Gummi 1260.
 Talcum II. 338.
 — purification II. 406.
 — Venetum II. 302.
 Talc II. 334.
 — benzoifurter II. 867.
 — chinensis II. 808, 867.
 — karneife II. 827.
 — öl II. 867.
 — saure II. 118.
 — seife II. 847.
 — über II. 869.
 — vegetabilischer II. 808, 867.
 — schleimische Untersuchung II. 870.
 Tall-Flinde 1097.
 Tall-saig II. 329.
 — ölen II. 322.
 Tallum II. 865.
 — seife 918.
 Talupgold 987.
 Talupæ esne 552.
 Talut II. 922.
 Tamar indien Grilloe II. 1013.
 Tamarind II. 1011.
 Tamarinden II. 1011.
 — assens II. 1012.
 — Bülmann's II. 1013.
 — extrakt II. 1012.
 — kasserve II. 1013.
 — — v. Kanala II. 1013.
 — Linnæus II. 1013, 1013.
 — necken II. 1013, 1013.
 — aus, geschliffen II. 1011.
 — rebus II. 1011.
 Tamarindustrup II. 1012.
 Tamarindus II. 1011.
 — indica L. II. 1011.
 Tamarisgalien 1199.
 Tamping-Sprayerilla II. 512.
 — wurtel II. 104.
 Tampus 1240.
 Tanceton II. 1014.
 Tancetum II. 1013.
 — vulgare L. II. 1013.
 Tanacet II. 1058.
 Tanchus, Sacculus contra venores nasum 271.
 Tangkoble 1183.
 Tannabium 149.
 Tannula 1206.
 — Acid (Flinde) 1206, II. 609.
 Tannum insolubile 244.
 — solubile 244.
 Tannarin 604.
 Tannus ferricus II. 69.
 Tannate de mercure II. 69.
 — — Quinine 769.
 — ferricus 1152.
 — of Quinine 769.
 Tannin-dust II. 632.
 — bonig II. 386.
 — spitzen, Förrer Knapp's II. 631.
 — sprusen II. 631.
 — über II. 650.
 Tannic acid 132.
 Tannigenum 149.
 Tannin 149.
 — Rad 448.
 — balsamif. v. Hilleberg II. 634.
 — Colodium (Münch. V.) 931.
 — Eweias 140.
 — Zink II. 1174.
 Tanno-cassum 674.
 — fornum 130.
 — Quinine 740.
 Tannocel 1204.
 Tannum II. 11.
 Tannophorum II. 11.
 Tannos II. 239.
 Tannosol E. Feigl 129.
 Tannet's Eiweißpräparat II. 1099.
 Tansy II. 1015.
 — flowers II. 1015.
 Tapeten, abwaschlare II. 267.
 — lack II. 804.
 Tapicæ 296.
 Tar II. 846.
 — öl II. 447.
 — Water II. 646.
 Tarakine 498.
 Taraxac Radix II. 1013.
 Taraxac II. 1013.
 Taraxacum II. 1013.
 — officinale (With.) Wiggers II. 1014.
 — Root II. 1013.
 Tartarin II. 232.
 Tartar Emetic II. 232.
 Tartaric acid 140.
 Tartaric II. 232, 554.
 Tartaric II. 232, 554.
 Tartarus ammoniacalis II. 232.
 — ammoniac II. 232.
 — boracatus 268.
 — (Germ. Helv.) II. 232.
 — in lamellis 604, II. 232.
 — depuratus (Germ. Helv.) II. 232.
 — silicatus II. 232.
 — venalis II. 232.
 — emeticus II. 232.
 — ferricus II. 232.
 — eructus 1181.
 — hactatus crudus 1151.
 — purus 1150.
 — untroctus (Germ. Helv.) II. 234.
 — solubilis 503.
 — der Franzosen II. 212.
 — Germanorum II. 232.
 — stillicus II. 232.
 — tartaratus II. 219.
 — vitriolatus depuratus II. 217.
 Tartaric borio-potassique 309.
 — — (Gall.) II. 232.
 Tartaric d'antimoine et de potasse II. 232.
 — de Morphine II. 402.
 — — potasse acide (Gall.) II. 232.
 — — et de soude (Gall.) II. 232.
 — de potasse neutre (Gall.) II. 232.
 — de soude neutre II. 402.
 — ferrico-ammoniac 1149.
 — — potassique 1150.
 Tartarochloride II. 232.
 Tartar-potiff 609.
 — wicks 268.
 Tartaric Syrup de Sodide of Iron 1114.
 — Tincture of Iron 1135.
 Tata-Elewis 129.
 Taubenkegel 1192.
 Taubentafel, Simpson 1225.
 Taub-korn II. 473.
 — geschliffen II. 274.
 Tauchement Grasse II. 622.
 Taupunkt 104.
 Taupengalbenkraut 604.
 Taupeworm II. 4.
 Taveau's Clément oblique II. 232.
 Taveau's Lösung II. 417.
 Taveau's Linsensirup II. 232.
 Taylor, Ephemeric II. 1102.
 — 's Charcoal 217.
 — rother Trank 683.
 Taxus baccata L. II. 754.
 Tax II. 1034.
 Tebbert's Hair-Regulator physiological II. 692.
 Tecton II. 320.
 Teel öl II. 901.
 Tegmyn 625, 1074.
 Tegmina 554.
 Tegmina Sepina 554.
 Teichmann'sche Häminkristalle II. 510.
 Teinture noire 409, 1014.
 — balsamique 477.
 — contre l'acide vermicose 1159.
 — d'albucine 408.
 — d'acide val 237.
 — d'albucine composée 230.
 — d'acide 365.
 — d'acide 414.
 — de belladone 179.
 — — Benjoin 477.
 — — chlorée 477.
 — — de Panama II. 716.
 — — — coaltarée (Gall.) II. 501.
 — — Bala 499.
 — — bougie II. 630.
 — — Buchu 511.
 — — Camphre 561.
 — — concentrée 561.
 — — talbe 561.
 — — canche 543.
 — — canche 547.
 — — Cassara engraft II. 739.
 — cécridille II. 769.
 — Chanvre indien 591.
 — claque 245.
 — cinnaum seynlique 843.
 — Coca 390.
 — Cochonille 892.
 — colchique Goussier 825.
 — colchique 827.
 — digitale 1041.
 — d'argot de seigle II. 578.
 — d'Essence de Bergamote (Gall.) 507.
 — — citron (Gall.) 602.
 — — — composé 462.
 — — gomme II. 164.
 — — gomme (Gall.) II. 578.
 — d'orange (Gall.) 855.
 — — de romarin II. 754.
 — d'acide 1063.
 — d'acide 1070.
 — d'acide d'opium II. 232.
 — de l'essence de Bergamote 1263.
 — — de Calabar II. 609.
 — — fœtus 1177.
 — — gomme (Gall.) 1201.
 — — gomme 1213.
 — — — albine 1215.
 — — gingembre II. 1177.

Tinctoria Gentianae aefolia 1215.

- — ammoniacata 1215.
- — composita 1214, 1215.
- — gingivialis 889.
- — indurata II. 419.
- — Mille 489.
- — Passiflora 440.
- — Quercus 1202.
- — (Hb.) 1201.
- — aramoniata 1202.
- — composita (Nat. form.) 1235.
- — Ligni (Krglsh.) 1201.
- — Rosinae 1202.
- — Germanae 1207.
- — Euphorbia (Brill.) II. 5.
- — Haematoxylum II. 2.
- — haemorrhoidalis 1205.
- — haemostatica 689.
- — haemostatica (Krglsh.) II. 879.
- — Holsti II. 6.
- — Hellebori II. 7.
- — albi II. 1116.
- — nigri II. 8.
- — viridis II. 7.
- — Hippocastani concentrata 875.
- — Humuli II. 819.
- — Hydrantis (Brit. U-St.) II. 89.
- — canadensis (Gall. Suppl.) II. 80.
- — Hydrocotyle asiatica II. 94.
- — Hymenium II. 96.
- — acidi II. 98.
- — aetherea II. 96.
- — ex herba recente (Krglsh.) II. 96.
- — Hyperici ex herba recente II. 99.
- — Ignellae II. 987.
- — Ignati (seminis) acida II. 987.
- — Imperatoriae II. 123.
- — Indici II. 125.
- — Indigo II. 125.
- — Ipeacuanhae II. 131.
- — acida II. 133.
- — et Opil (U-St.) II. 159.
- — Iridis (Gall.) II. 155.
- — composita II. 156.
- — Jaborandi II. 159.
- — Jalapae (Gall. Nat. form.) II. 165.
- — aromatica II. 168.
- — composita (Hb. Nat. form.) II. 168.
- — Rosinae (Krglsh.) II. 166.
- — Tuberosa (Krglsh.) II. 166.
- — Jodi II. 168.
- — aetherea II. 140.
- — chloroformata Thon II. 142.
- — Churchill (Nat. form.) II. 142.
- — decolor (Krglsh. Hamb. V.) II. 139.
- — decolorata (Nat. form.) II. 139.
- — fortior II. 139.
- — Jodo-tannin Boiss 108 II. 143.
- — kalla II. 174.
- — Kanna Humanson II. 287.
- — Kino II. 290.
- — composita (Nat. form.) II. 289.
- — Kolantaria II. 722.
- — Krenoli (Form. Berol.) II. 908.
- — Laevis abundans II. 907.
- — musina II. 909.
- — Laevis II. 909.
- — Lactuca virosa II. 270.
- — Lactucaria (U-St.) II. 271.
- — Lavandulae composita II. 288.
- — laxativa II. 890.
- — venalis 286.
- — Ledii palustris II. 280.
- — — ex herba recente II. 290.
- — Levistici II. 291.
- — Leiberia Islandici II. 294.
- — Ligni Campochani II. 2.
- — Lignorum II. 284.
- — Linonis 901.
- — Lithantraxa Mielch II. 631.
- — Leboiae II. 269.
- — aetherea II. 309.
- — Lepidii II. 818.
- — ammoniacata II. 818.

Tinctoria Lyceum II. 114.

- — Macchia II. 415.
- — Malatiae Ferri 1117.
- — Mari vici II. 1081.
- — — ex herba recente II. 1081.
- — Martia 1151.
- — aperitiva 1235.
- — Boerhaave 1085.
- — Claubert 1151.
- — Claproth 1085.
- — Ludovici 1151.
- — pomata 1117.
- — Zeller 1094.
- — Mastichen aetherea II. 350.
- — Matice II. 822.
- — Masconi II. 323.
- — — composita II. 322.
- — Melampodi II. 8.
- — Mentha crispae II. 817.
- — — pluritas II. 876.
- — Moseri II. 389.
- — Muschi II. 408.
- — aetherea II. 409.
- — ammoniacata II. 409.
- — — Lebert II. 409.
- — composita II. 409.
- — Myrrinae II. 410.
- — alkalia II. 430.
- — composita II. 430.
- — Myristicae II. 415.
- — Myrtillorum II. 421.
- — nervina Beutelschoff 1135.
- — Nicotianae II. 479.
- — Nucis moschatae II. 414.
- — — vomica II. 986.
- — odontalgica 608 II. 429.
- — — Brandes II. 705.
- — odontalgica Hamburgensis II. 705.
- — — Jovanowicz II. 529.
- — Janke 808.
- — Wilhelm 808.
- — odontica Francofortiana 1235.
- — Oleae foliorum II. 427.
- — Opil II. 479.
- — — acrida II. 529.
- — ammoniacata II. 530.
- — — benzofia II. 530.
- — camphorata (U-St.) II. 530.
- — crocata II. 522.
- — doudonii II. 530.
- — fermentata II. 525.
- — Nespeltinae Clinici II. 530.
- — nigra II. 525.
- — ophthalmica Clinici II. 530.
- — simplex II. 522.
- — — vinosa II. 530.
- — Papaveris (Nat. form.) II. 557.
- — composita II. 557.
- — — Paeae krenolata II. 918.
- — — opata II. 913.
- — — phenylata II. 913.
- — — sinapinata II. 919.
- — purgativa Jova II. 813.
- — Psallinae 1267.
- — pectoralis II. 530.
- — Pepsini (Form. Berol. MGH.) Ap. V.) II. 947.
- — Persicaria 772.
- — — composita 772.
- — Phellandrii II. 578.
- — Phytostigmatis II. 525.
- — — aetherea II. 605.
- — Pimpinellae II. 630.
- — Pini composita II. 634.
- — Piperis hispanici 605.
- — — longi II. 630.
- — — nigri II. 634.
- — piperita II. 640.
- — Psidiae II. 631.
- — Podophylli (Brill.) II. 638.
- — propylacton Martikowski 849.
- — Proprietatis Myrsinici 816.
- — Pruni virginianae II. 625.
- — purgans II. 108.
- — purgativa diffinita II. 106.
- — Pulsatillae Hademacheri II. 609.
- — Pyretici II. 703.

Tinctoria Pyretica aetherea II. 703.

- — composita II. 703.
- — Quercus II. 712.
- — — Pontold II. 712.
- — Quillaja II. 718.
- — — canadensis II. 716.
- — Quillaja cum Pae Lahanthracis II. 651.
- — Quercus II. 710.
- — Ratanhiae II. 722.
- — — borata II. 723.
- — — cum Salsola II. 723.
- — — mechanata II. 723.
- — — salicylata II. 723.
- — — roga 844.
- — — Rhodi II. 740.
- — — aquosa II. 746.
- — — — und rincea, Dams II. 741.
- — — aromatica (U-St.) II. 740.
- — — composita II. 740.
- — — Jorda (U-St.) II. 740.
- — — et Gentianae II. 740.
- — — Korkreiter II. 740.
- — — Hoffmann II. 740.
- — — spiruosa II. 736, 740.
- — — vinosa II. 738.
- — — — Rosodi II. 736.
- — — Rheni aromatica II. 742.
- — — Rhodi semibla II. 742.
- — — rubrom 1215.
- — — Weyden 738.
- — — Erodiae 1045.
- — — Rosae acida II. 753.
- — — — (ex petal. recent.) II. 753.
- — — rubrofendens II. 808.
- — — Rulphae Thiermann II. 754.
- — — Rosae, Hb. 483.
- — — Rosae (Hb. Tuxei) 483.
- — — Rutae ex herba recente II. 758.
- — — Sabadillae II. 753.
- — — — acida II. 753.
- — — Salviae II. 753.
- — — Sacchari testii II. 775.
- — — — sacra 282.
- — — salicylata 107.
- — — Salvia Halensis 1215.
- — — Salvia Tartari II. 174.
- — — Salvia II. 709.
- — — Sanguinariae II. 605.
- — — Sinali rubri II. 820.
- — — Sontagii II. 820.
- — — Schillae II. 820.
- — — — kalina II. 820.
- — — Scordii II. 1031.
- — — Scordii composita II. 874.
- — — — seductra Magendie II. 874.
- — — Semina Ignati II. 987.
- — — Senguae II. 883.
- — — Senecae II. 887.
- — — — composita II. 889.
- — — — cum Rhodi II. 890.
- — — — Serpyllariae II. 891.
- — — Sinapis II. 904.
- — — Spargel Scoparii 121.
- — — Spigelia Anthelmintica II. 319.
- — — Splinthia composita II. 912.
- — — — oleum II. 912.
- — — Staphisagriae acida 1031.
- — — stomachica 1214.
- — — — Form. mag. Berol. Form. Colon. II. 1178.
- — — — (MGH. V.) 118.
- — — — Dr. Kand. 284.
- — — — Lentin 282.
- — — — stomachica 1215.
- — — — Alexander 1235.
- — — — Vogler 1235.
- — — Stramonii 1026.
- — — — acidi 1017.
- — — — ex herba recente 1018.
- — — — semibla 1018.
- — — — aetherea 1017.
- — — — Strengstathi II. 974.
- — — — Styracis II. 960.
- — — — acidi II. 992.
- — — — aetherea II. 992.
- — — — Hademacheri II.
- — — — Sordii II. 991.

Tinctura Succini ashetum II. 394.

- Sulfuris II. 1093.
- volatile 376.
- unguis Asketum 1395.
- Thase II. 1041.
- — aschuraria II. 1041.
- chelonica II. 492.
- Canja II. 1040.
- — a succo recente II. 1035.
- ex herba elemta II. 1046.
- opuntia 457.
- conon-peruvia Hontaschiff II. 1103.
- Turkesdandri II. 742.
- Trifoli II. 389.
- — flurini II. 385.
- Tuncoll Nefser II. 120.
- Urtese II. 1099.
- Valeriana II. 1102.
- — ashetum II. 1102.
- — ammoniac II. 1103.
- — compocita II. 1103.
- Vanilia II. 1107.
- Vanillin compocita II. 1103.
- Vauria II. 1119.
- — acida II. 1114.
- — ricidia II. 1116.
- Viburni Opuli compocita II. 1120.
- viridia II. 803.
- viridia II. 125.
- vulnaria II. 885, 891.
- — benzoin II. 889.
- — Baurien 429.
- — Delfour 886.
- Wedell II. 1164.
- Zedairae amara II. 1151.
- — compocita II. 1151.
- Zingiber II. 1177.

Tincturae Coccinellae ammoniacalis 892.

- — Jona 883.
- — Rademacher 893.
- — Larva montana II. 368.
- — Scutella campocitata 885.
- — Zingiber fortior II. 1178.

Tincture of Aloes 318.

- — and Myrrh 325.
- — Aza 1177.
- — Amica 885.
- — Amelida 414.
- — Balsam of Tolu 457.
- — Belladonna Tenax 470.
- — Benzoin 477.
- — Blau Orange peel 554.
- — Bryonia 510.
- — Buchu 511.
- — Calamus 507.
- — Carduus 577.
- — — Cantharides 597.
- — Capsicum 609.
- — — and Myrrh II. 420.
- — Cardamum 557.
- — Chiretta 786.
- — Cinchona 795.
- — Cinnamon 848.
- — Calchicum Seeds 805.
- — Cardum 848.
- — Cardus (Nat. form.) 772.
- — Coccoloba Opium II. 530.
- — Digitalis 1041.
- — Foxglove 1041.
- — Galls 1195.
- — Ginger II. 1177.
- — Ginseng 1369.
- — — Dewee's 1305.
- — Hamamelis II. 5.
- — hops II. 313.
- — Hydrastis II. 80.
- — Hyssopus II. 96.
- — Ignatia II. 967.
- — Indian Hemp 591.
- — Ipecac and Opium II. 158.
- — Jaborandi II. 102.
- — Jalap II. 500.
- — Krameria II. 732.
- — Lactucarium II. 571.
- — Lemon 861.
- — Lobelia II. 360.
- — Musk II. 408.

Tincture of Myrrh II. 419.

- — Nutgall 1125.
- — Nux vomica II. 966.
- — Opium II. 522.
- — Physostigma II. 438.
- — Pilocarpus II. 430.
- — Podophyllum II. 492.
- — Poppy II. 557.
- — Pyrethrum II. 795.
- — Quassia II. 710.
- — Quillaia II. 718.
- — Rhazum II. 793.
- — Rhubarb II. 796.
- — — and Gentian II. 740.
- — Saffron 949.
- — Scammony II. 883.
- — Serpentry II. 921.
- — Squill II. 859.
- — Stramonium 1019.
- — — seed 1010.
- — Strophanthus II. 374.
- — Sweet Orange Peel 558.
- — Valerian II. 1108.
- — Vanilla II. 1107.
- — Vanilia II. 1108.
- — Virginian Prune II. 895.
- — with Aloes Warburg II. 740.
- — without Aloes Warburg II. 740.

Tinct. Navifrontella 594.

Tinctur. aromatisches 844.

- — aromatisch-bitter 844.
- — — sacre 844.
- — blühungsstrebende II. 1151.
- — bitter 409.
- — grün II. 185.
- — Warburgsche II. 740.

Tincture II. 884.

— Senna II. 824.

Tint 1197.

Tinte 1197.

- — autographische 694.
- — für Eisen 690.
- — — Gewebe der Chlorbleiche II. 651.
- — Kisten II. 3.
- — — Waarenballen II. 3.
- — gelbe 1279. II. 192.
- — grün 1279.
- — purpurfarbene für Leinwandgewebe II. 658.
- — für Zink 900.
- — — Zinn 900.
- — rothe für Wäsche II. 658.
- — schwarze für Zink etc. II. 858.
- — anmalenbilde für Wäsche 378.
- — — Gaffard's 628.
- — weisse II. 675.

Tinden-Räder 1198.

— diverse II. 618.

— Extrakt II. 3.

— Extrakte 1198.

— Buche entfernen II. 460.

— Beckenreiniger 95.

— Koptproceß II. 906.

— pulver 1196.

— silber 826. II. 3.

Tip-top-ballet-Ten-Musset's II. 1041.

Tissa Actonae compocita 701.

— China 798.

Tissae d'année II. 8.

— de berline II. 389.

— de bouillon blanc II. 1118.

— de beugeon de pis II. 834.

— Buchu 511.

— Calne II. 852.

— Camomille 717.

— Cassie 874.

— Centauree petite 695.

— Charbon blanc 864.

— Colubie 888.

— Coca 870.

— edne de bouillon II. 312.

— consoude grande 955.

— coquelicot II. 658.

— douce-amère 1048.

— d'encalypta (Gall.) 1003.

— de Fata II. 850.

— feuille de saponaire II. 845.

— fleur de mauve II. 347.

Tissae de fleur d'arabie 853.

- — fraise 1177.
- — fruits pectoraux 841.
- — functores 1169.
- — Gajon 1264.
- — Gentiane 1214.
- — gomme 1373.
- — d'hyrop II. 99.
- — Jaborandi (Gall.) II. 103.
- — lichen d'Irlande II. 294.
- — lerre leucocora 1218.
- — lin II. 326.
- — melisse II. 871.
- — menthe poivree II. 379.
- — d'orange 855.
- — d'orge II. 19.
- — d'Oseille compocite 701.
- — patience II. 751.
- — ponde sauvage II. 1146.
- — Polygala de Virginie II. 893.
- — Quassia amara II. 711.
- — Quinquina 728.
- — Ratanhia II. 732.
- — Reglun 1293.
- — Rhubarb II. 739.
- — ris II. 514.
- — ris rouge II. 792.
- — de safran (Gall.) 962.
- — de salsaparille II. 851.
- — de saponaire II. 845.
- — sage II. 792.
- — scabieuse II. 854.
- — séne compocit II. 888.
- — sinarobata II. 809.
- — stigmate de iente II. 369.
- — stramon II. 804.
- — tamaris II. 1012.
- — thé II. 1041.
- — thibet II. 1052.
- — tussilage 1078.
- — valériane II. 1104.
- — violette II. 1143.
- — imperiale II. 231.
- — royale II. 867.

Tissae II. 129.

Tischlerlein 1504.

Tissot's Pulvis purgatorius II. 109.

— Species nervina II. 355.

Tissot-Simplicia-Lebign's II. 906.

Tissot de Venise II. 692.

Titan-Metall 987.

Titan's Tinctura Jodi chloroformata II. 144.

Titmann's Porphyria 224.

Tien-Tjan 1293.

To-ai-ahn 416.

Tobias, Venedicisches Liniment 609.

Toda's Mixture alcoholica II. 934.

— — Potion de 847. II. 834.

Tody 892. II. 894.

Toda's Tinctura Ethel aromatica II. 787.

Todium-bismackkraut II. 96.

— kopf 1129.

— myrrhe II. 1121.

Todiumschlithen, weisse II. 271.

Tocleur's Armoinaliment II. 294.

— Lithal II. 301.

— Mithenacetransungmittel II. 255.

— Pilule Breumae 223.

Tuerlee, Blau-Zahnwasser 608.

Tolle de mai 627.

— — Dica 327.

— zoevaine 697.

Toilet Powder, Récamier II. 1106.

Toilette-Kohlseife II. 853.

— Seifen II. 843.

Toilettenpulver, unalchur 301.

— pulver, Récamier 301.

Toker II. 1134.

Tollkirsche 456.

Tollkirschen-blauer 467.

— — wurd 405.

Toll-kirschkraut 843.

— kirsche 255. 1014.

— kraut 467. 697. II.

— — kirsche 479.

— wurz 456. 408.

— wurd II. 309.

- Talpa, Ziegle's II. 619.
Talmustärke 397.
Talchalsam 455.
— Bl 497.
— Sirap 455.
— Haktor 457.
— Altherzke 457.
Talg Cheong Gum 467.
Talliera Balsamum L. 454.
— Persina (Klotzsch) Baillon 466.
Tallisches II. 760.
Tallierpotasche 456.
n-Tallieröl II. 587.
Tall-Asiopyrin 322.
Tallpyrenum 322.
— Salicylicum 322.
Tallraben 322.
Tallack 387.
Tallkraut, giftfreies II. 588.
— bitter II. 590.
Tall-pala Afrika 766.
— Bell 766.
— purpurf. Konvulle 297.
Tallera-Ernst v. Hansel 1004.
— Francesco 391.
Tallt 922.
Tallkohlensäure II. 1052.
— wasser II. 1059.
Tallky II. 1041.
Tallkohlenstaupfer 978.
Tall's Nervenpulver II. 768.
Tallquint II. 409.
Tall's Acha-Drops II. 809.
Tallrabe 1000.
Talla-Probe II. 994.
Tallrari's Balsamum persianum II. 129.
Tallique India II. 717.
— antiferiole II. 747.
Tall-wald-Flowers II. 1117.
Tall-Berger v. Gieseler & Co II. 841.
Tallrub II. 1240.
Tall II. 488.
Tallentwurzel II. 1050.
Tallentilla erecta L. II. 107.
Tallentillurp II. 1050.
Tallandra's Salbe II. 672.
Tallmarte Ferri 1082.
Tallmorte, Pasta Tammil pycnomata 128.
Tallotte II. 908.
Talltblume 577.
Tallwurz 1186.
Tallment II. 494.
Tallmide, Phlois autismatigine II. 1175.
Tall les mois 577.
Tall'es apices II. 482.
Tallmord's Amalgam II. 87.
Tallbäume 109.
Tallcodemondatore II. 742.
Tallbehandlung II. 809.
Tallze II. 503.
Tallchylidion Martinum Hayne, Cy-nomex 909.
— verrosum (Gaertn.) Oliv. 907.
Tallchylidre 958.
Tallchylidion, Meyer's II. 694.
Tallgarchia II. 1054.
— in talia II. 1004.
— verendularia II. 1004.
Tallguth II. 1044.
— schlein II. 1055.
Tallgant II. 1054.
Tall'g aromatica 847.
Tallge Balsam Copalvae cum Pice-lipida 448.
— Ferri reduci 1091.
Tallgentia II. 992.
Tallgentia cubensis 978.
Tallgner Kolikmittel 414.
Tallgel, Fomentum hyponitatum 510.
Tallgdruc's Liquor injectorius hie-mati rautinellus II. 723.
Tallgdruc's Liquor Hydrargyry thymo-de-acidi antiphlogist II. 71.
Tallk, mit Citronensaft bemalt, Elyx 861.
Tallbot, Bala arcaica 443.
- Tallbot, Ogmente absoluit 600.
— — (Gall.) II. 30.
Tallbot-eiche II. 719.
— knot, mexicanisches 720.
— pomade 696.
— zucker II. 774.
— Bastungung II. 755.
— reiner II. 772.
Tallmatellum 1876.
— Chrysarobius 826.
Tallmatell II. 948.
Tallkol 482.
Tallfronscheid's Leberessenz 226.
Tallfe de maris II. 894.
Tallfus II. 817.
Tallhaloe II. 870.
Tallbrunnen, Adhäsionsnachweise 959.
— waserdicht machen 999.
Talller, Einsiedler, Salbe 583.
— Wundersalbe II. 690.
— Brinklein 685.
Tallmer mineralis II. 94.
Tallmer-weiss II. 1122.
— weiss II. 1124.
Tallmoxobenzol, salures II. 614.
Tallmoxaldehydhydrat 308.
Tallmannit, bromwasserstoffsaures 313.
Tallmonmethan 808.
Tallmophenol-Quecksilberverlei II. 71.
Tallmophenol-Winquet 490.
Tallmophenolium II. 588.
Tallmonsal II. 798.
Tallchlorphosphat 507.
Tallchloracid II. 14.
Tallchlor 789.
Tallchlorhydr 788.
Tallchloraldehydhydrat 788.
Tallchloraldehydhydrat 811.
— butylalkohol, salures 888.
— essigsäure II.
— methan 790.
— phenol II. 586.
Tallformal II. 582.
Tallgonia Potassum Grassum L. II. 1050.
Tallgonin II. 1050.
Talljodmetakresol II. 947.
— methan II. 100.
Tallkress II. 943.
— sein II. 946.
Tallkrit II. 889.
Talllin, Paracanthol 1178.
Talller, Elfix carminativum 81.
— Liquor anodynus 678.
— Species anodyna II. 379.
— antispasmodic II. 379.
Talllum spm II. 79.
Tallmethyl-chylidion 321.
— amichon II. 1052.
— amicum II. 1087.
— Vinyl-Ammochylidhydrat II. 478. 1059.
Tallnid-Asphalt 434.
Tallnitrophol 97. II. 815.
Tallnis, Phlois antipalytic II. 906.
Tallnwasser 831.
— Bleigehalt II. 681.
— für das Gefüge II. 115.
— Zuckee 883.
Tallonium II. 940.
Tallonium perfoliatum L. 882.
Talloxantophenon 1293.
Tallxy-benzidure 49.
— methylon II. 108. II. 569.
Tallphenon II. 583.
Tallphenonium II. 581.
Tallphydroanilin II. 614.
Tallple Rosewater II. 751.
Tallplex Pul Francis II. 856.
— Pills II. 688.
Tallpuro de potassium solide (Gall.) II. 315.
— — sodium solide (Gall.) II. 464.
Tallricin 106. 300.
Tallricin repens L. 126.
— venosum II. 981.
Tallricin Filix 1258.
- Talltripin II. 625.
Talltratio Histeria (U-St.) 1042.
Talltration de Histeria 1042.
Talltroch II. 1060.
— de Calceba 690.
— Culeb 676.
— Gluge II. 1478.
— Glycyrrhiz und Opium 1084.
— Ipecos II. 151.
— Morphine und Ipecos II. 151.
— Peppermint II. 876.
Talltrick II. 1060.
— Albomalis Jod II. 149.
— Allmand 284.
— Allmand 282.
— Ammonii chlorat 989.
— Amyl Jod II. 149.
— antipathol 970. 1081.
— antipathol II. 358.
— antipathol 830.
— antipathol 1091.
— bellid 1083.
— albi II. 155.
— Bismoll compacti (Hitt.) 43.
— Caloric II. 856.
— Carbons Sellen 622.
— — vaginalis 622.
— Caloric 680. 1090.
— Colno 930.
— Creos (U-St.) 885.
— Culebas 978.
— culebas 448. 978.
— cum Acids benzoici 18.
— digest II. 575.
— Eumorph Gommi 1068.
— Ferri (U-St.) 1113.
— cum Ferro oxyfeno saccharate solubili 1123.
— Ferri Hydrogenio reduci 1088.
— Jod II. 1174.
— Jod II. 1118.
— fangatori Polak II. 67.
— arseno-dimorphol-Polak II. 67.
— Glycyrrhiz und Opium (U-St.) 1084.
— gumme 1273.
— Guaiaci Resina (Hitt.) 1265.
— Guaiacin 1267.
— Ipecuanine II. 551.
— — Daubeaton II. 108.
— Kali chlorid II. 187.
— Jod II. 908.
— — mentha II. 808.
— Kammer II. 749.
— — Camelia II. 723.
— Lactaria Natrl cum Popelo (Hu-rin-Dababan) II. 898.
— Lactaria Magnoli et Natrii Potrecini et Barin-Dababan II. 318.
— Lactaria II. 856.
— Ligature 1293. 1294.
— Lysoptol II. 816.
— Magnesia natan II. 330.
— Maltine (Cassar) II. 311.
— Manne II. 356.
— martius Miller 1009.
— meastictrol II. 350.
— menthin II. 350.
— Mentha pipertae II. 376.
— mineral de Mago 33.
— Morphin II. 401.
— — cum Salvia Waldenburg II. 799.
— Natrii bicarbonici II. 416.
— — santonini II. 894.
— Op II. 327.
— pectoral 1273.
— Potassi Chloratis (U-St.) II. 157.
— purgans II. 197.
— Rho II. 788.
— roborans 714.
— — Infusion 745.
— Santonini II. 894.
— Selen 25.
— Senega II. 883.
— Serp III. 988.
— Solli Nicarcoboni II. 414.
— — santonini 35. 364.

- Trochodon, Oncometis celsus* 600.
 — — — (Gall.) II. 30.
Trochoneura II. 718.
 — *kratt*, *metastomatodes* 728.
 — *poenice* 696.
 — *sucker* II. 774.
 — — *Bestimmung* II. 755.
 — *reiner* II. 773.
Trachalium 1876.
 — *Chrysarobius* 826.
Trachema II. 248.
Trachol 482.
Trachonchoid's Lebensweise 226.
Trachea de maris II. 394.
Trachina II. 817.
Trachusa II. 870.
Trichogramma, *Adelphogaster* 856.
 — *wassericht machen* 939.
Trichter, Einsiedler, Salze 583.
 — *Wundersalze* II. 690.
 — — *Trinklein* 555.
Trichter mineralische II. 24.
Trichterwein II. 1123.
 — *weine* II. 1184.
Triadobasennel, anisotus II. 614.
Tribronaldehydhydrat 568.
Tribrumantia, bromwasserstoffsaure
 813.
Tribrummethan 836.
Tribrumphenol-Quecksilberverat II. 71.
Tribrumphenol-Wasser 496.
Tribrumphenolum II. 588.
Tribrumstol II. 796.
Tribrumtriphosphat 507.
Trichloroacetic acid 14.
Trichloral 783.
Trichloroaldehyd 788.
Trichloroaldehydhydrat 790.
Trichlorbutylaldehydhydrat 811.
 — *butylaldehyd, teräure* 883.
 — *essigsäure* 10.
 — *methan* 799.
 — *phenolum* II. 586.
Trichloral II. 562.
Trigonaia Poenaria Graciosa L. II.
 1056.
Trigonella II. 1050.
Trijodmetakroon II. 947.
 — *methan* II. 150.
Trikrasol II. 245.
 — *salz* II. 216.
Trikrasol II. 239.
Trikrasol, Potaschchlorid 1173.
Trikrasol, Elixir carbonatrum 81.
 — *Liquor anodynus* 679.
 — *Species anodyna* II. 379.
 — *anaphrodisiacum* II. 379.
Trikrasol spec. II. 72.
Trimethyl-Äthylolum 321.
 — *amalgam* II. 1032.
 — *ammonium* II. 1097.
 — *Vinyl-Ammoniumhydroxyd* II.
 478. 1058.
Trinitat-Asphalt 424.
Trinitrophenol 87. II. 615.
Trinitus, Philes antiparalytica II. 966.
Trinkwasser 331.
 — *Belgisch* II. 661.
 — *für das Geflügel* 1145.
 — *Zusätze* 863.
Trionolum II. 903.
Trionolum perfoliatum L. 882.
Trioxanthophenon 1293.
Trioxanthophenon 49.
 — *methylen* 1168. II. 569.
Triphenamine II. 553.
Tripheninum II. 581.
Triphenylarsanilin II. 614.
Triple Rosewater II. 754.
Triplex Phl. Francia II. 856.
 — *Pills* II. 658.
Triphosphor de potassium solide (Gall.)
 II. 315.
 — *sodium solide* (Gall.) II. 464.
Trifolia 186. 300.
Trifolium repens L. 126.
 — *Trifolium* II. 881.
Trifolium Filices 1258.
Trioplin II. 615.
Trisaccharin (U-S.) 1934.
Trisaccharin II. 1048.
Troches II. 1068.
 — *de Calceola* 690.
 — *Cubeb* 676.
 — *Ginger* II. 1476.
 — *Glycerin* und *Opium* 1894.
 — *Ipecac* II. 151.
 — *Morphine* und *Ipecac* II. 151.
 — *Peppermint* II. 876.
Trichard II. 1060.
 — *Albinos* *Jod* II. 149.
 — *Albinos* 534.
 — *Allucos* 282.
 — *Ammon* *chlorat* 959.
 — *Anilin* *Jod* II. 142.
 — *antiparalytica* 570. 1081.
 — *antichloral* II. 358.
 — *antichloral* 830.
 — *antichloral* 1001.
 — *bechis* 1243.
 — *albi* II. 165.
 — *Bismut* *compuncti* (Hil.) 43.
 — *Calchid* II. 354.
 — *Carbons* *Solus* 622.
 — *Carbons* 1029.
 — *Calchid* 680. 1290.
 — *Cela* 820.
 — *Croton* (U-S.) 345.
 — *Cubeb* 976.
 — *Cubeb* 418. 976.
 — *cum* *Acids* *benzoin* 19.
 — *digesti* II. 375.
 — *Eucalypt* *Gummi* 1068.
 — *Ferr* (U-S.) 1119.
 — *cum* *Pere* *oxyd* *azobenzoin*
albi 1123.
 — *Ferr* *Hydrogen* *reducti* 1018.
 — *Jod* 1114.
 — *Jod* 1118.
 — *fungicid* *Polak* II. 67.
 — *arseno-chloral* *Polak* II. 67.
 — *Glycerin* *et* (U-S.) 1234.
 — *Gummi* 1274.
 — *Gummi* *Rosina* (Hil.) 1265.
 — *Gummi* 1267.
 — *Ipecac* *albi* II. 151.
 — *Daubent* II. 168.
 — *Kali* *chlorid* II. 187.
 — *Jod* II. 203.
 — — *mentha* II. 803.
 — *Krameria* II. 733.
 — *et* *Cocaine* II. 733.
 — *Lactat* *Natri* *cum* *Pepsin* (Ru-
 tin-Dubasium) II. 898.
 — *Lactat* *Magnesi* *et* *Natri*
Pepsin *et* *Berlin-Dubasium*
 II. 328.
 — *Lactat* II. 956.
 — *Liquor* 1293. 1294.
 — *Lycopod* II. 316.
 — *Magnesium* *natum* II. 330.
 — *Maltine* (Custard) II. 311.
 — *Mannin* II. 356.
 — *maris* *Millet* 1002.
 — *metacolor* II. 350.
 — *metacolor* II. 350.
 — *mentha* II. 350.
 — *Mentha* *pipertata* II. 376.
 — *mineral* *de* *Mage* 35.
 — *Morphin* II. 401.
 — *cum* *Salvia* *Waldenburg* II.
 799.
 — *Natri* *bismutic* II. 414.
 — *antiparalytica* II. 894.
 — *Opil* II. 327.
 — *pectores* 1278.
 — *Potassi* *Chlorat* (U-S.) II. 157.
 — *purpure* II. 107.
 — *Ethol* II. 788.
 — *reformat* 714.
 — *Infusum* 745.
 — *Santoni* II. 824.
 — *Sellers* 25.
 — *Senegale* II. 843.
 — *serp* II. 862.
 — *Sodii* *Mercurialis* II. 414.
 — *Santoni* 15. 324.

Unguentum Hydragryi Subchloridi

- (Brit.) II. 44.
 — Hydragryi peroxydati Unna II. 98.
 — Hydragryi II. 98.
 — Hydragryi II. 99.
 — Ichthyol (Mösch. Ap. V. u. Form. Berol.) II. 116.
 — — compositum Unna II. 115.
 — — refrigerans Unna II. 115.
 — Ipecacuanhae II. 135.
 — Iritica 598.
 — — Laccanulenta 600.
 — Jodi (Form. Berol. Brit. U-St.) II. 142.
 — Jodi compositum (Hamb. V.) II. 142.
 — Jodi Rindemacher II. 142.
 — Jodoformel (Mösch. V. Form. Berol. Brit.) II. 143.
 — Joduratum Lugol II. 142.
 — Jodipos (Austri.) II. 164.
 — Kali carbonici II. 284.
 — — hydrargyriodati Parhe II. 51.
 — Jodati (Germa., Hely.) II. 201.
 — Jodati cum Jodo (Englisch.) II. 142.
 — Jodati flavidum II. 284.
 — Labiale Sigmond II. 58.
 — Lactuca virosa II. 279.
 — Lapida calcimunda (Hamb. V.) II. 1156.
 — Lauri compositum II. 284.
 — Laurinum II. 384.
 — Leucine 286, 699, 697.
 — — cum Adipis Laccae paratum (Mösch. Ap. V.) II. 279.
 — — cum Zinco oxydato II. 1094.
 — — pro usu mercurio 697.
 — Ligni Caspachani II. 2.
 — Lincaria II. 395.
 — Lithargyri II. 668.
 — Lupulini von Perennia II. 2, 3.
 — Macchia II. 415.
 — Majoranae II. 358.
 — — compositum II. 688.
 — mannarium Lassar II. 726.
 — martianum 1118.
 — — Thal et Nevenum 1118.
 — sinaria II. 679.
 — Menthol Lassar II. 288.
 — mercuriale II. 24.
 — — album II. 63.
 — citrinum II. 53.
 — — corrodens Cyrid II. 37.
 — — opiatum Benedikt II. 30.
 — — opiatum Gilbert II. 30.
 — Meyer II. 398.
 — molle, Michle II. 1008.
 — Monod II. 57.
 — Morphini cum Veratrina Rindemacher II. 402.
 — Myrridina opiatum II. 415.
 — Myrrine II. 420.
 — — Raut II. 420.
 — Naphthol compositum Kaposi II. 423.
 — — associatio balsaminica Heilmund II. 665.
 — — Nempoliana II. 24.
 — — mercurium 609, II. 755.
 — — Nicotiana II. 479.
 — — oleum 80.
 — — nitratum II. 608.
 — — Olibani II. 312.
 — — ophthalmicum II. 38.
 — — (Form. Berol.) II. 57.
 — — (Hamb. V.) II. 57.
 — — Angubergense II. 57.
 — — Benedikt II. 57.
 — — Brenner von Felsch II. 653.
 — — compositum (Englisch.) II. 65.
 — — compositum (Hamb. V.) II. 68.
 — — Desault II. 57.
 — — Desmurs 1090.
 — — Dupuytron II. 37.
 — — Gauthier 379.
 — — Jauin II. 63.

Unguentum ophthalmicum Juenken

- II. 56.
 — — Kaut II. 58.
 — — Laccanulenta II. 607.
 — — Lenu II. 58.
 — — Riecher II. 58.
 — — rubrum II. 58.
 — — Salicyl-André II. 58.
 — — Siebel 478.
 — — simplex II. 1172.
 — — Warlemont II. 58.
 — — opiate-mercuriale Riller II. 530.
 — — opiatum (Englisch.) II. 231.
 — — Oxyd cobaltici II. 607.
 — — oxygenatum (Germa.) II. 60.
 — — Paraffini II. 568.
 — — Pedicellorum II. 408.
 — — Phytolacca Wood II. 612.
 — — Pici II. 648.
 — — — compositum Riller 567.
 — — compositum II. 648.
 — — Lassar II. 653.
 — — Unguine (Brit.) II. 448.
 — — navale II. 652.
 — — piperacium Cassebove II. 640.
 — — Plumbi II. 628.
 — — — Carbonatus II. 672.
 — — compositum 587.
 — — Froeter II. 667.
 — — Hebrae II. 680.
 — — Jodati (Hely.) II. 374.
 — — Jodati (Brit. U-St.) II. 474.
 — — subburnicus II. 672.
 — — tannici (Germa.) II. 139.
 — — tannici (Germa., Hely.) II. 686.
 — — tannici (Fh. G. III.) 139.
 — — plumbicum II. 608.
 — — pomadinum 697, II. 427.
 — — — aromaticum Unna 542.
 — — capillus fusces 481.
 — — Capdoli 789.
 — — compositum Unna 630 II. 725.
 — — cum Gelatina Unna 542.
 — — Hebra 455.
 — — Jodati 715.
 — — opiatum 557.
 — — ordinatum 547.
 — — sulfureum Unna 550.
 — — Unna 530.
 — — populeum aquosum II. 58.
 — — populeum II. 692.
 — — plumbicum II. 608.
 — — Populi II. 693.
 — — potabile 159.
 — — — subum 214.
 — — Potassii Jodati (Brit. U-St.) II. 201.
 — — Præcipitall albi II. 69.
 — — purgatum Rosenber 836.
 — — purgatum (Christen) 768.
 — — Pyrogallol compositum Unna II. 708.
 — — — quercinum II. 686.
 — — refrigerans 286, 697.
 — — — Aquae Calcis Unna II. 279.
 — — Ichthyoli II. 279.
 — — Plumbi (sub)-acetic Unna II. 279.
 — — — pomadinum Unna II. 279.
 — — — Unna 159, 286, II. 279.
 — — — Zinci Unna II. 279.
 — — Resinae 939.
 — — — Pini II. 396.
 — — Resinoid Wundelich II. 648.
 — — resinatum 937.
 — — resolutum Guéneau de Mussy 609.
 — — — Langlebert 942.
 — — Resorcin (Mösch. V.) II. 725.
 — — Riechard II. 48.
 — — Rosow 1002.
 — — rosatum 637, II. 751.
 — — — molle II. 753.
 — — Rosmarini compositum II. 755.
 — — rubefacens II. 388.
 — — — Hauser II. 159.
 — — — Turbidi II. 159.
 — — rubrum sulfureum (Form. Berol.) II. 1042.
 — — rubrum sulfuratum Lassar II. 67.

Unguentum Sabadillae II. 763.

- Sabinae II. 765.
 — — Santal, Bengon II. 1028.
 — — saponeacea Siebel II. 588.
 — — — Siebel II. 1028.
 — — Saponis ferri 1152.
 — — — ferri cum Acido carbolico 1152.
 — — — saponatum II. 688.
 — — — cum Zinco II. 1146.
 — — simplex 693.
 — — — Austr. 159, 697.
 — — — Unna 159.
 — — — Spermatia Ceti 287.
 — — sublatum II. 967.
 — — Sublio-Kali testaria II. 657.
 — — Stramonii (U-St.) 1017.
 — — stypticum II. 729.
 — — Styrcia II. 989.
 — — — sulfuratum II. 936.
 — — — Wundelich II. 998.
 — — sulfureum (Austri.) II. 1029.
 — — — (Hely.) II. 1005.
 — — — (simplex) II. 1009.
 — — — ammoniacum II. 1009.
 — — — compositum II. 1009.
 — — — cum Zinco II. 1009.
 — — sulfuratum Achard 129.
 — — Sulfuris Jodati II. 142.
 — — Sulfurici (Brit.) II. 1009.
 — — — (U-St.) II. 1008.
 — — — alkalinum (Nat. form.) II. 1008.
 — — — compositum II. 1005.
 — — — cum Vasoline II. 1003.
 — — Tannici 139.
 — — Tartari sublati II. 957.
 — — Teredintinae II. 1028.
 — — — camphoratum 587.
 — — — compositum II. 1014.
 — — — resinatum 697.
 — — tetrapharmacum 697.
 — — Thali II. 112.
 — — tripharmacum II. 688.
 — — Turpethi minerali II. 67.
 — — — — miscela opiatum II. 62.
 — — — vegetabile II. 1008.
 — — — Veratrum II. 1114.
 — — — vesicatorium (Gall.) 600.
 — — — mercuriale (Gall.) 600.
 — — — retinifugum 226, 1082.
 — — — Walthoff II. 37.
 — — — Wilkesen II. 1003.
 — — — Wisniew II. 1104.
 — — — Zinci II. 1160.
 — — — — benzonium (Hamb. V.) II. 1173.
 — — — — benzonium cum Vasoline II. 1162.
 — — — — Willard v. 1160.
 — — — — Ungula II. 1004.
 — — — Universal-balsam II. 86.
 — — — v. Grubshab II. 1091.
 — — — — Joachin II. 755.
 — — — v. Nohascheck II. 1001, 1028.
 — — — — Weinhold 583.
 — — — Hartlecht-Cremas v. Ogrowitz II. 1167.
 — — — Metropolitungsthee v. Sandrock 1182.
 — — — — cement, Krakow's II. 119.
 — — — — Diemer-Wund-Gewür v. Bochner II. 649.
 — — — — Entwickler II. 608.
 — — — — gewürz Andreus's II. 649.
 — — — — Heil- und Ausschlagmittel — — Schwanze II. 49.
 — — — — Heil- und Flörschmitter II. 609.
 — — — — Hustenpflaster (No. 1.) 585.
 — — — — (No. II.) 586.
 — — — — kist 542, II. 1000.
 — — — — — Reineck's 513.
 — — — — Klebschmitt 1273.
 — — — — Kristallwasser Fr. De-tze 309.
 — — — — Lack, elastischer II. 804.
 — — — — Lehnwald, Hamburg'sches 817.
 — — — — Magenpflaster Dr. Nohack 309.
 — — — — mittel Hauser 582.
 — — — — gegen Rheuma v. Janke II. 1078.
 — — — — gegen Zahnschmerz 1210.

- Vandier's Stimpus antirrhachiticae II. 168.**
Vanilla II. 1104.
— guianensis Spilg. II. 1106.
— planifolia Andr. II. 1104.
— plant II. 998.
— Pomponia Schiede II. 1106.
— pulvoluta II. 1107.
— sacharata II. 1107.
Vanille II. 1104.
— -Chokolade 926.
— karyopur II. 1108.
— Kischelchen II. 1107.
— stans II. 1106.
— schroben II. 1104.
— Strupp II. 1107.
— stickler II. 1107.
— Versäufungen II. 1107.
— zucker II. 1107.
Vanillin, Bestimmung II. 1106.
— -p-Phenanthrin II. 1108.
— zucker II. 1107.
Vanillina II. 1108.
Vanilline II. 1108.
Vanillium II. 1108.
— maceratum II. 1107.
Vanillon II. 1108.
Vapo-Cresoleum II. 944.
Vapour acidi hydrocyanici 82.
Varela vesiculosa 1189.
Variola vera II. 887.
Vartes, Collyrium oblatum 891.
Vasentrapp's Heilmittel 892.
Vaseline Cold-Cream II. 1110.
— Lederschmmer II. 1110.
— Steigensonne II. 1110.
Vaseline zu chlorure marmorique (Gall.) II. 87.
— borique (Gall.) 82.
— deutsche II. 1109.
— gelbe II. 1109.
Vaselinum II. 1109.
— americanum II. 1109.
— austriacum II. 1109.
— hemato-salicylicum 102.
— flavum II. 1109.
— germanicum II. 1109.
— Hydrargyri biclorat II. 87.
— iodoluminum von Hall II. 379.
— oxygenatum II. 1111.
— salicylicum II. 1110.
Vaslinum 106.
Vasuum II. 1111.
Vaseu II. 1110.
Vasellentum Chloroformii camphoratum II. 1111.
— Cereali II. 1111.
— eucalyptum II. 1111.
— Eucalypti II. 1111.
— Gualiacoli II. 1111.
— Hydrargyri II. 1111.
— Iodhydri II. 1111.
— Iodatum II. 1111.
— Jodoformii II. 1111.
— — Genoderatum II. 1111.
— Krotonis II. 1111.
— Liquidæ II. 1111.
— Mentholi II. 1111.
— Naphtholi II. 1111.
— Pice II. 1111.
— Salicylicum II. 1111.
— spissum II. 1111.
— Terolintbinum II. 1119.
— Thini II. 1119.
Vasuum Iodatum II. 1110.
Vasumpon II. 1110.
Vasum, Vto 740.
Vater's Pulvis Infensus II. 224.
Vateria-felt II. 869.
— indica L. 659, II. 868.
Vatikanillen 822.
Vegetabilienpotente v. Krepps II. 407.
Vegetable Bathing-Preparata Regler 800.
— sulphur II. 814.
— tallow of China II. 869, 967.
Vegetaline naturale 668.
Verlehen-blätter II. 1148.
— kitchin II. 1147.
Velichen-Crème II. 104.
— duft II. 156.
— Pomade II. 157.
— Pulver II. 157.
— Seife II. 157.
— slump II. 1148.
— wercel II. 154, 1149.
— — Essenz zu Limonade nach Valuedet II. 156.
Velaney II. 716.
Vélar II. 908.
Vellarin II. 84.
Velloja II. 274.
Vello's Kräuterstift II. 290.
Vellori 1277.
Velpeno's Castileum nigrum 187.
— Castileum anfrictum zu saltem 197.
— Diarrhoea Mixture II. 526.
— Erosia balsamica 847.
— Pillen II. 203.
— Pliniose Ceail 948.
— — mitigatus 580.
— Polvis caudatus 297.
Venell, Balsamum nervinum 584.
Veneum Americanum 1005.
Venetischer Lack 885.
Vinos II. 1088.
Vinodinger 1200.
— haar 160.
— milch 479.
— Schönbells-Paste II. 1001.
Venerus-Sarsaparilla II. 548.
Venetrabin II. 1115.
Venetrarin II. 1115.
Venetricin II. 1115.
Venetrina II. 1115.
Venetrine II. 1115.
Venetrinum II. 1112.
Venetroidin II. 1115.
Venatum album L. II. 9, 1114.
— rinde II. 1114.
— — Aiton II. 1114.
— — Baker II. 1114.
Verband-Mittl 1240.
— coffea, sterilisirte 1209, 1241.
— wate 1287.
— — officinale II. 561.
Verbascum phloxoides L. ff. 1117.
— thapsiforme Schrad. II. 1110.
— Thapsos L. II. 1110.
Verbena basalis L. II. 1118.
— Ol II. 1118.
— — indicus 904.
— officinalis L. II. 1118.
— root II. 1118.
— triphylla L'Her II. 1118.
— urticifolia L. II. 1118.
Verdauungs-Liquor, Prof. Aug. Müller 1216.
— pulver II. 739.
— und Leberessenz v. Netesch II. 741.
Verdet grn 930.
Veredungsbark II. 1027.
Verfang-Kraut 883.
— pulver 1215.
Verfluchte Jungfer 857.
Vergährungsgrund der Wirtze 708.
Vergoldblatt 494.
Vergoldung 404.
Vergoldungspulver 484.
Verhältnisszahl 688.
Verkupfung 889.
Vermithige, Swalm 984.
Vernikulin II. 65 1054.
Vernouth ol Torlon 409.
Vernoth's Leuchtflamme 578.
Vernistum aurum 1270.
— Ichthyolum II. 118.
— Ichthyol carbonatum II. 115.
— Lact II. 868.
Verrux ad Cereales elasticos 682.
— — ligna, tela 682.
— — bota gomypira et lintea 1277.
— — autemolis II. 290.
— — arum 450.
— Chinensis II. 300.
Vernix Colophonia 840.
— Copal 909.
— Damaz 1018.
— Danmarce composita 1015.
— Gutta-percha ad corium 1277.
— Isodomastion II. 360.
— Lind II. 758.
— nigra ad ferrum II. 851.
— Rosinae Plui II. 1028.
— — nigra II. 1028.
— Succini II. 991.
Vernalth II. 651.
Vernoser Gash II. 472.
Vernosa Boeckings L. II. 1119.
— officinalis II. 1119.
— virginica L. II. 1119.
Verplichung 680.
Verpflichtung II. 657.
Verquicktherie des Eisens 1020
Verselfing II. 858.
— kette II. 842.
Verschnittzahl II. 604.
Versilierung 368.
— galvanische 367.
Versäuerung der Platin II. 804.
Versorgung der Rinder, Pulver 227.
Versüßter Sublimat 180.
Veri de waste II. 737.
Vervell's Antihusta II. 1049.
Versinnung des Kupfers II. 929.
Versinken des Benzoin 9.
— camphre 529.
— de Janin 597.
Vesicatorium ammoniacale Deschamps 200.
— — camphoratum 598.
— — Wauters II. 649.
Vesicatory 690.
Vesperto 308, 316.
Vetter 304.
— SI 304.
Veterinärer Balsam v. Miksky 366.
Veter's Injektion gegen Gonorrhoe II. 521.
— Nitrokrume II. 443.
Vial, Vin de 665, 740.
Viale 842.
— Fayrol 650.
Viao, Coelum phenyleum 578.
— Mutchesner 842.
Viburn's Flüssigkeit II. 817.
Viburn chinense II. 808.
— Flückes-Wirt II. 898.
Viburnin II. 1220.
Viburnum-Flüssigkeit II. 1120.
— Opusda L. II. 1119.
— prunifolia L. II. 1120.
— rinde II. 1120.
Vicia aqua amygdali II. 502.
Viamal ad Hayfelder's Phloze anti-symphitane II. 129.
Vichy-Chokolade 657.
— Pastillen II. 441.
— — künstliche II. 441.
— Sals, braunes, künstliches II. 791.
— — mit Laktron II. 791.
— — künstliches II. 791.
— — sauce de la grande gelle 550.
— zucke II. 444.
Viktoria-Diamantstein II. 494.
— regia Lind II. 422.
— Schönheitsstuch 502.
Vidal's Oxydation-anagymmatum concentratum II. 650.
— Liquor Kristall II. 879.
— Paris caudatus 287.
Vielmispulver 541.
— von Gregory und Bagaglia II. 882.
— schwedisch II. 1057.
Vieh-Nähr- und Heilmittel, Karmah-burgers II. 1001.
— pulver II. 267.
— — Lolan 1234.
— — Theurer's 791.
— sals II. 445.
Vier-schneide 637.
— — — Pulver 980.

Viride Ascia 395.
 Viridin II. 619.
 Viriscocin II. 646.
 Vitaceum maceratum II. 1083.
 — bracteoliceps II. 1025.
 Vitallia II. 670.
 Vitatin II. 506.
 Vitalli's Reaktion 435.
 Vitellin-Crème II. 547.
 Vitellum Canae 926.
 — Ovi II. 645.
 Vitellus Viri II. 645.
 Vitula suberosa L. II. 1149.
 — var. appressa L. II. 1149.
 Vitruv Admonitur 938.
 — Malinthe 958.
 — Masser 997.
 — Mass 997.
 — grüner 1343.
 — Salzburger 908.
 — roth 1130.
 — stiel, weisser II. 1179.
 — weisser II. 1169.
 Vitellus aust 129.
 Vitellus album II. 1169, 1170.
 — cinchonatus 999.
 — Cupri 999.
 — manganesum II. 359.
 — Martii 1148.
 — parum 1161.
 — stercorium II. 1169.
 Vitrum Antimoni II. 965.
 — solutum duplicatum 109.
 Vitriolische Leasing 575.
 Vogel-leeren II. 989.
 — lila II. 1026.
 Vogel, Mixtura scriptura II. 956.
 — Rosolutor II. 1149.
 Vogler's Pulvis antiscorbut II. 224.
 — Species ad aliyum anodynum II. 557.
 — Tinctoria densiflora 1265.
 — stomatica 1265.
 — Zehnlinke 1265.
 Vogel's (Tischel) II. 303.
 — Oleum siccum II. 339.
 — Pulvis antiscorbuticus II. 958.
 — Pulvis albusque inoperarius 225.
 — Belladonnae ad eliyum 472.
 — erillina 237.
 — trinitina acer 1071.
 — stomaticum 854.
 Vogel's Mixtura rosacea cinchonata II. 762.
 Volain, Sircupus Braunseffii 519.
 Volhard's Chlorbestimmung 86.
 Volkman 1977.
 Volkman's Liqueur antiepileps II. 1046.
 Volhard 410.
 Volkman in Berlin, Trunkschmeittel 1210.
 Volhard II. 940.
 — Konduktiv II. 349.
 Volkmann, Mixtura antiepileptica II. 443.
 Volta-Kreis 890. II. 624.
 Voltaire's Mutterstich II. 256.
 Vonnack, Frankfurter II. 1329.
 — Botulinummittel 781.
 Vomil-purgant Leroy II. 109.
 Vomelin 508.
 Vorschol-Indel, Kennzeichnung II. 141.
 — von der Land 455.
 Vorn 1005.
 Vornander's Anthelm-Räucherpulver II. 453.
 — Pomatit antiscorbutica II. 453.
 Vorschneider II. 541.
 Vornack 485.
 Vornack 160.
 Vornacke Kautschukballen 767, 839.
 — Pulvis catarrhalis 839.
 Vornack, Machine, Eau de 890.
 Vry de, Catechu-Prob 752, 761.
 — Chrono-Prob 761.
 — Extraktum Chiniae liquidum 735.
 — Kapseln 206.

Vry Rhamnus neehampton 1182.
Vobell, van, Pötte taenichdige 1189.
Vulnical 11. 561.
Vulnical 478.
— Grunelmann 27.
Vulpine, Vulvae Argentii nitrici 378.
Vulvaire 727.
Wachen des Jades 567.
Wachholder Dieterich 11. 186.
— beeren 11. 181.
— — Extrakt, wolgenschme 11. 103.
— — im Pöfder 11. 535.
— beer-öl 11. 184.
— — thukter Flacrer Kneipp's 11. 168.
— Stöcke 11. 161.
— gelat 11. 181.
— Holz 11. 188.
— rone 11. 188.
— öl 11. 184.
— — auf, eingedickter 11. 183.
— milch 11. 163. 164.
— spiritus 11. 183.
— — zusammengezetzer 11. 164.
— apizen 11. 180.
— theer 11. 185.
— theer 11. 656.
Wache aufgeschossene 680.
— chinasches 692.
— emollienten 691.
— geliebten 693.
— gelbes 685.
— japanisches 694.
— leinwand 11. 278.
— öl 691.
— papier 719.
— säbe 697.
— — zusammengezetzte 627.
— tuch 11. 295.
— vegetabilische 692.
— weisses 693.
Wacker, Balsamum stannaceum 402.
— Magnesium 402.
Wackerstein's Harbalsen 601.
Wadische Tropfen 477.
Wärmeschmerzmittel Becher & Meier 1022.
Wache-blasse 1840.
— glanz, amerikischer 11. 1026.
— pulver 755.
— zischen-Thue 11. 619.
— — tinea 225.
Wagenfett 11. 561.
Wagner's Kuchelstärkungsmittel 1172.
— — Kuchelzug 11. 609.
— — Injektion 11. 633.
— — Prof., Pfannkuchenger 874.
Wald'sche Frostsalbe 11. 1026.
Wald'se's Frostsalbe 1129.
Waldschumplaster, hallisches 11. 684.
Wald, Güttes autometische 352.
Waldner's Chelasma 11. 612.
— — Thue 11. 19.
Wald's Pilulus styptica-tonica 11. 1025.
Waldthong 11. 306.
Waldmeister 422.
— — essenz 422. 379.
— — Extrakt 422.
— — tinktur 422.
Waldschachteln 406.
Waldvogel's Dr., Albäme-Milch 11. 354.
Waldwille 11. 629.
— — von Lairde 1229. 11. 624.
Waldwilleextrakt 11. 622.
Waldenburg's Aqua thymatica Car-
baensis facilia 11. 467.
— — Decoctum Granat 1250.
— — — Guajac compositum 1253.
— — — Eucua Chloral hydrat 729.
— — — eloctanatum 11. 479.
— — — Guinea antidiuretica 11. 479.
— — — Injektio vaginalis 248.
— — — Liqueur antirheumaticus 11. 1225.
— — — Indulterius antirheumaticus 11. 628.

Walden's Lager inhalationis cum
Natrio chlorato II. 447.
— Lager inhalationis-pneum II. 418.
— Mixture Ammonii jodati 371.
— Mammularia II. 379.
— hyemalis 709.
— obsoletissima 304.
— oleum antiscorbatica II. 496.
— Pulvis asphodaceus ferruginosus
1104.
— aspiroteritis 378.
— Trochiscus Mercurii cum Salvia
II. 709.
— Unguentum anticystosporium
II. 330.
— & Sium, Pilula anemonegaga
393.
Waldivia II. 668.
Waldfischkott 251.
Waldfische Salbe II. 37.
— Congelatum Hydrargyri rubrum
II. 57.
Walker's Calistorta Vinegar bittera II.
832.
— Zalminktur II. 705.
Walkowi, Orientalisches Viehhof
1216.
Walle, van de, Balsamum Coprae
gallicanum 446.
— Dr., Sulcatol, II. 451.
Wallra's-balsam II. 159.
— Bittersap II. 130.
— Essenz (Weinsöl) II. 150.
— Fruchtstrup nach Walcedel II.
102.
— schale II. 138.
— grüne II. 156.
— schalen-Extrakt II. 160.
— schulen II. 158.
Wallonen II. 715.
Walrusöl II. 156.
Walrus-öl II. 156.
— schale II. 158.
— tree-leaves II. 159.
Walpurgeist des Elisabether Frauen-
klosters II. 437.
Walrus 713.
— ossis 714.
— ossis artus 714.
— ol. 715.
— preparatus 714.
— salis 714.
— Zucker 714.
Walser's Desinfektionspulver II. 344.
Wallace, Aqua menthacea 509.
— Emplastrum vitaceum II. 678.
— Mol- und Wundpflaster II. 679.
— hehe Pastillen II. 337.
— Pastill Externi Opti II. 337.
Walze's concentrirte Lunge koch-
salz II. 30.
— hehe Lunge II. 503.
— Lixivium antipneum II. 503.
Wandelschale II. 338.
Wandel's Antipneum II. 705.
Wand's Gleichwohl 327.
Wand's-Aether 331.
— molli II. 473 720.
— pulvis II. 705.
— tinctur 335. II. 705.
— v. Selbstig 340.
— tod-217.
— wasser 334.
Warburg's Fieberlinctur 766.
— tropfen Diarrhöe 336.
— Pille II. 738.
— without Aloë II. 730.
— Tinctura antipneum 338.
— Tinctura leprosa 706.
— Tinctura II. 740.
— with Aloë II. 740.
— without Aloë II. 740.
Ward's Eucarrinus antiscorbuticum
II. 600.
— Spiritus antipneum 333.
Warr, Unguentum antiscorbuticale
1183.
Wassermann, Aqua Radia 103

- Yagwasser II. 95.
 Yucatan-Elekt. 1050.
 Yunnan-Muschel II. 407.
 Yvel, Aqua opthalmodica II. 1171.
 — Collyrium II. 1372.
 — Pulvis opthalmodicus II. 1172.
 Yvon, Ergotinum II. 879.
- Z**
 Zaccaria 881.
 Zacheria, Litholgyrium II. 805.
 Zacherl, Pyrethrumseife II. 705.
 Zacherlin II. 705.
 Zäpfchenwehl II. 814.
 Zagaros & Co. 1020.
 Zahnbalsam 584. II. 505.
 — Hoffmann 685.
 Zahn-elixir, Benediktiner II. 876.
 — essig 888.
 — färbung 93.
 — kist 260. 1275. II. 366.
 — Bernoth's II. 350.
 — Laitenand's II. 1168.
 — Ostermaler 544.
 — schmerzstillender 1277. II. 559.
 — Bourne II. 1158.
 — pasta, aromatische, von Stein de
 Roumard 544.
 — Bergmann's II. 839. II. 840.
 — Juncie II. 156.
 — Miller, Prof., II. 809.
 — Pfeffermann 559.
 — weiche II. 154.
 — paste in Tüben II. 859.
 — Pasten 554.
 — gelbe 888. 1284. II. 827.
 — Schreyer & Co. II. 840.
 — pulver, alkalisches II. 444.
 — Carbell II. 106.
 — chinesisches II. 790.
 — Frikowaches 556.
 — Hahnemann II. 156.
 — Lassar 555. II. 187.
 — Miller 740.
 — Mogallu 829.
 — Pissinelli II. 412.
 — schwarze 829. 758.
 — vegetabilisches, J. G. Papp
 556. II. 154.
 — weissen (Bergsch.) 555.
 — schmerzmittel, Gole 1298.
 — — Italisches 875.
 — — Köhler 808.
 — weissen, Dobner II. 849.
 — selte II. 154.
 — Bergmann's II. 840.
 — Fritschmann's II. 839.
 — sirup, Marks' 969.
 — Tinktur 883.
 — aromatische, Pischke's 487.
 — aromatische 848.
 — Bäck's Nrk. 409.
 — indische II. 419.
 — Borel, Dr. John 1286.
 — Frankfurter 1265.
 — Gresham's 286.
 — Mollander, v. Jan II. 290.
 — stärkende 735.
 — Vogler 1266.
 — Walker II. 705.
 — Weber 1266.
 — Wundman II. 869.
 — Tropfen II. 368. 523.
 — Davidson II. 869.
 — Dobner II. 825.
 — englische 885.
 — Guttmann II. 881.
 — Heider II. 371.
 — und Mundwasser 1285.
 — Mandelstein's Reichel's 451.
 — — Schaffner 867.
 — Mundwasser Hückstadt 368.
 — weiche II. 504.
 — Wasser, Bergsch. 479.
 — Kaufmann II. 507.
 — Köhler II. 881. 587.
 — weisse, Bergmann 1289.
 — wurzel II. 154. 702.
- Zander-Karbon 956.
- Zandenkaterinde 1179.
 Zandenlager-Bronze 987.
 Zandelsack 932.
 Zapp Benedictin II. 166.
 Zaurthebe 502.
 Zee (U-See) II. 889.
 — Naya L. II. 848.
 Zédoire tongan et rouge II. 1150.
 Zedary-root II. 1130.
 Zeehl; Krust- und Langentee II. 848.
 — — Langelthebe 841.
 Zehrpulver, Rümpacher 569.
 Zehrwur 411.
 Zeibler's Wandersaft 1286.
 Zeibler II. 1000.
 Zeiss, Götze Indemine 447.
 Zeissmühlchen 924.
 — essig 925.
 — Finkstrakt 925.
 — Honig 925.
 — saure 924.
 — — Tinktur 925.
 — — wein 925.
 — — Saure 925.
 — Tinktur 925.
 — — wein 925.
 — — wurzel 923.
- Zeilern II. 999.
 Zeil's Pulvis aureus II. 298.
 Zeiler, Glyconitric II. 982.
 — — Pommade antiparique II. 82.
 — — Unguentum ad scabiem II. 63.
 Zeilchen II. 1050.
 Zeissman, Kesselfeuer-Frankfurt II. 98.
 — — Cigaretten v. Eschmann 1018.
 Zeite du la bergmaette 849.
 — d'orange 852.
 — du fruit de Cédrales 850.
 Zeitnow, Lichthaler II. 804.
 Ziebeck II. 1149.
 Ziegler II. 508. 548.
 Ziegler II. 1041.
 Ziegler-Krone 163.
 — — dill 945.
 — — salz II. 269.
 — — talg II. 584. 867.
 Ziegler's Tolu II. 402.
 Ziffer, Best Australien Meat-Präservé
 951.
 — — Carat 958.
 — — Erhaltungspulver 953.
 — — Monopol 954.
 — — New Zealand Meat-Präservé 951.
 — — Preservative 954.
- Zimmermann, Petas antidysentericus
 II. 789.
- Zimmt 844.
 — — abgekocht 844.
 — — balsam 847.
 — — bitter II. 840.
 — — bitter II. 844.
 — — B II. 844.
 — — Essig 840.
 — — Bkür 846.
 — — eingeleitet 874.
 — — Öl 844.
 — — chinesisches 844.
 — — Zucker 847.
 — — rhin II. 840.
 — — sirup 44.
 — — saure Gualaköl 1296.
 — — sirup 843.
 — — Tinktur 845.
 — — weisse 843.
 — — weisse 843.
- Zinn II. 1151.
 — — da commerce II. 1151.
 Zinn Acetate II. 1153.
 Zinn II. 1155.
 — — Carbonas II. 1155.
 — — Carbonas precipitatus II. 1155.
 — — Chloridum II. 1157.
 — — Oxidum II. 1159.
 — — Peracetydum II. 1159.
 — — Jodidum II. 1160.
 — — Lactas II. 1161.
 — — Oxydum II. 1162.
 — — Permanganas II. 1167.
- Zinn Phosphas II. 1168.
 — — Phosphidum II. 1169.
 — — Sulphas II. 1168.
 — — Sulfas II. 1169.
 — — Sulfis II. 1173.
 — — Valerianus II. 1174.
 Zinn Strychninum lactatum II. 1181.
 Zinn II. 1181.
 — — acetum II. 1153.
 — — barium II. 1153.
 — — bismuthum II. 1159.
 — — bismuthum II. 1159.
 — — bromatum II. 1155.
 — — carbonicum II. 1155. 1156.
 — — chloratum II. 1157.
 — — cyanatum cum Ferro II. 1159.
 — — purum II. 1159.
 — — sine Ferro II. 1159.
 — — ferrocyanatum II. 1159.
 — — hydrocyanatum II. 1159.
 — — hypercyanatum II. 1157.
 — — indium II. 1169.
 — — iodicum II. 1161.
 — — marisicum II. 1157.
 — — oxydatum II. 1159.
 — — oxydum II. 1162.
 — — via bismuthi puratum II. 1163.
 — — permanganatum II. 1167.
 — — selenum II. 1168.
 — — phosphatum II. 1169.
 — — phosphoricum II. 1168.
 — — persulfatum, absolet arsenici II.
 1153.
 — — resublimatum II. 1153.
 — — salicylicum II. 1168.
 — — aurum aurillatum Schleich II.
 1157.
 — — sulfuricum 1155.
 — — sulfuricum 87.
 — — sulfuricum II. 113.
 — — sulfuricum 87.
 — — sulfuratum in bismutho 407.
 — — sulfuricum II. 1163.
 — — — oxydum II. 1179.
 — — sulfuricum II. 1179.
 — — tannicum II. 1174.
 — — valerianicum II. 1174.
 — — selenum II. 1159.
- Zingiber II. 1175.
 — — Cassimmar Roxb. II. 1151.
 — — officinale Roscoe II. 1175.
- Zink II. 1151.
 — — acetum II. 1169.
 — — silber II. 1158.
 — — Actatite II. 1159.
 — — Amalgam II. 89.
 — — bismuthum 1174.
 — — benzolische II. 1169.
 — — mit Vaselin II. 1169.
 — — bismuthum II. 1159.
 — — bleich II. 1159.
 — — — Beschreiben II. 1169.
 — — borat II. 1159.
 — — bromid II. 1155.
 — — Cadmium-Amalgam, Deitinger
 II. 87.
 — — — Evan II. 87.
 — — chlorid II. 1157.
 — — corderum Lassar II. 1164.
 — — cyanid II. 1159.
 — — dracht II. 1159.
 — — einpräparat II. 1179.
 — — einpräparat II. 1169.
 — — einpräparat II. 1153.
 — — Fackeln II. 1153.
 — — felle II. 1159.
 — — ferrocyanid II. 1169.
 — — ferrocyanid II. 1174.
 — — grün 880.
 — — lithyl II. 118.
 — — lithyl II. 1164.
 — — jellid II. 1169.
 — — — Beschreiben II. 1161.
 — — kaphorat II. 1163. 1156.
 — — kist 545.
 — — kist II. 1161.
 — — kist II. 1164.
 — — kist II. 1164.

Zink-Jodm. Bromid II. 1167.

- milchsaures II. 1161.
- 61, Lassar II. 1165.
- oxyd II. 1169.
- peroxysulfat II. 1167.
- phosphat II. 1168.
- phosphorsäure II. 1168.
- phosphor II. 999.
- polo II. 621.
- pulver (Humb. V.) II. 1165.
- saures II. 1151.
- silicium II. 1158.
- silicium II. 1161.
- schwefel II. 994.
- schwefelstein II. 1164.
- schwefelsäure II. 1159.
- schwefelsäure II. 1159.
- saure nach Blich II. 1167.
- stoff II. 1159.
- sublimat II. 1158.
- sulfat II. 1169.
- sulfid II. 1173.
- tannin II. 1174.
- Zinnungssäure II. 1167.
- valerian II. 1171.
- vitriol II. 1169, 1170.
- weiss II. 1168.

Zink, Amalgam II. 621.

Zinksilberweiß II. 629.

Zinn II. 983.

- arsenig II. 606.
- arsen II. 989.
- arsen II. 988.
- bismut II. 941.
- chlorid II. 944.
- Chlorid-Chlorwasserstoff II. 932.
- — kristallin II. 941.
- — Lösung II. 932.
- — wasserfrei II. 948.
- dioxyd II. 940.
- füllpulver II. 938.
- folie II. 940.
- gerüche II. 939.
- geschmel II. 935.
- kiesel II. 940.
- kompositionen II. 941.

Zinn-Zinn II. 1055.

- Jod II. 939.
- massanalytische Bestimmung II. 937.
- metall, geschmolzen II. 938.
- oxyd II. 939.
- oxyd-Natrium II. 941.
- pulver II. 938.
- saure (anhydrid) II. 940.
- saure II. 941.
- sulfid II. 939.
- tetrachlorid II. 944.
- — wasserfrei II. 944.
- — Zinnung vom Antimon II. 946.

Zinn II. 60.

— 823, 850 u. II. 61, 62.

Zinn II. 1155.

Zinn II. 918.

Zinnmutterlauge Dekoh II. 939.

Zinn II. 1159.

— Silber II. 932.

Zinnwasser II. 1159.

Zinnpulver Japan Linn II. 932, 1179.

— Lotus (L.) Will II. 1179.

— vulgare Linn II. 1179.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 238.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn-Zinn II. 1055.

- Jod II. 939.
- massanalytische Bestimmung II. 937.
- metall, geschmolzen II. 938.
- oxyd II. 939.
- oxyd-Natrium II. 941.
- pulver II. 938.
- saure (anhydrid) II. 940.
- saure II. 941.
- sulfid II. 939.
- tetrachlorid II. 944.
- — wasserfrei II. 944.
- — Zinnung vom Antimon II. 946.

Zinn II. 60.

— 823, 850 u. II. 61, 62.

Zinn II. 1155.

Zinn II. 918.

Zinnmutterlauge Dekoh II. 939.

Zinn II. 1159.

— Silber II. 932.

Zinnwasser II. 1159.

Zinnpulver Japan Linn II. 932, 1179.

— Lotus (L.) Will II. 1179.

— vulgare Linn II. 1179.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 238.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Zinn, Spektroskop, pharyngicum 601.

Den Berechnungen im Texte sind nachstehende

abgerundete Atomgewichte

zu Grunde gelegt worden:

Aluminium . . .	Al	27	Jod	J	127	Schwefel . . .	S	32
Antimon . . .	Sb	120	Kalium	K	39	Selen	Se	79
Arsen	As	75	Kobalt	Co	59	Silber	Ag	108
Barium	Ba	137	Kohlenstoff . .	C	12	Silicium . . .	Si	28
Beryllium . . .	Be	9	Kupfer	Cu	63	Stickstoff . .	N	14
Blei	Pb	207	Lanthan	La	139	Strontium . .	Sr	87,5
Bor	B	11	Lithium	Li	7	Tantal	Ta	182
Brom	Br	80	Magnesium . .	Mg	24	Tellur	Te	128
Cadmium	Cd	112	Mangan	Mn	55	Thallium . . .	Tl	204
Caesium	Cs	133	Molybdän . . .	Mo	96	Thorium . . .	Th	232
Calcium	Ca	40	Natrium	Na	23	Titan	Ti	50
Cer	Ce	141	Nickel	Ni	59	Uran	U	240
Chlor	Cl	35,5	Niob	Nb	94	Vanadium . .	V	51
Chrom	Cr	52	Osmium	Os	190	Wasserstoff .	H	1
Didym	Di	145	Palladium . . .	Pd	106	Wismut . . .	Bi	208
Eisen	Fe	56	Phosphor . . .	P	31	Wolfram . . .	W	184
Erbium	Er	186	Platin	Pt	195	Ytterbium . .	Yb	173
Fluor	Fl	19	Quecksilber . .	Hg	200	Zink	Zn	65
Gold	Au	196	Rubidium . . .	Rb	85	Zinn	Su	118
Iridium	Jr	193	Sauerstoff . . .	O	16	Zirkonium . .	Za	90

Abkürzungen:

Anstr. = Pharmacopoea Austriaca ed. VII.
 Bad. T. = Badische Taxe.
 Brit. = Pharmacopoea Britannica 1838.
 Buchh. = Buchhändler, Vorschriftenbuch
 für Drogisten.
 Ergänz. = Ergänzungsband des Deutsch.
 Apotheker-Vereins.
 Form. Berl. = Formulae Berolinenses.
 Gall. = Pharmacopée française nebst
 Supplement von 1895.
 Germ. = Deutsches Arzneibuch.
 Helv. = Pharmacopoea Helvetica ed. III.
 Nat. Form. = National Formulary of
 unofficial preparations (By author-
 ity of the American pharmaceutical
 association).
 U-St. = Pharmacopoeia of the United
 states 1890.
 Vet. = Arznei für Thiere.

Diet. M. und Druggen = Druggen's
 Pharmaceutisches Manual.

Siedep. = Siedepunkt.

Schm.-P. = Schmelzpunkt.

Erstarrp. = Erstarrungspunkt.

H. = Barometerstand.

T. = Temperatur.

C. = Celsius.

l. a. = lege artis.

μ = Mikro-Millimeter.

† = Vorsichtig aufzubewahren.

†† = Sehr vorsichtig aufzubewahren.

(!) = Bedeutet, dass eine Angabe von
 Wichtigkeit ist.

(?) = Bedeutet, dass eine Angabe zweifel-
 haft ist.

> 1,021 = mindestens 1,021.

1,021 > = höchstens 1,021.

Neues Pharmazentisches Manual

von

Eugen Dieterich

Dreizehnte, wenig veränderte Auflage

Herausgegeben von

Professor Dr. Karl Dieterich

Direktor der Chemischen Fabrik Heftenberg, A.-G.

vorm. Eugen Dieterich

Mit 148 Textfiguren. In Ganzleinen gebunden Preis M. 60,—.

Handbuch der Drogisten-Praxis

Ein Lehr- und Nachschlagebuch für Drogisten, Farbwarenhändler usw.

Im Entwurf vom Drogisten-Verband preisgekrönte Arbeit

Von **G. A. Buchheister**

Dreizehnte, neu bearbeitete und vermehrte Auflage von **Georg Ottersbach** in Hamburg

Erster Teil. Mit 585 Textabbildungen. Gebunden Preis M. 26,—

Vorschriftenbuch für Drogisten

Die Herstellung der gebräuchlichen Verkaufsartikel

Von **G. A. Buchheister**

Achte, neubearbeitete Auflage von **Georg Ottersbach** in Hamburg. (Handbuch der Drogisten-Praxis. Zweiter Teil). Gebunden Preis M. 28,—

Pharmazentisches Tier-Manual

Von Apotheker **Friedrich Albrecht Otto**

Gebunden Preis M. 4,—

Der junge Drogist

Lehrbuch für Drogisten-Fachschulen, den Selbstunterricht und die Vorbereitung zur Drogisten-Gehilfen- und Giftprüfung

Von **Emil Drechsler**

Dritte Auflage. — Unter der Presse.

Deites Handbuch der Seifenfabrikation

Vierte, neubearbeitete Auflage unter Mitwirkung von **Otto Spangenberg**, Chemnitz
herausgegeben von

Privatdozent **Dr. Walter Schrauth**

Erster Band: Hausseifen, Textilseifen und Seifenpulver. Mit 90 Textabbildungen.

Gebunden Preis M. 16,—

Zweiter Band: Toiletteseifen, medizinische Seifen und andere Spezialitäten. Mit etwa 85 Textabbildungen.

In Vorbereitung

Die medikamentösen Seifen

Ihre Herstellung und Bedeutung unter Berücksichtigung der zwischen Medikament und Seifengrundlage möglichen chemischen Wechselbeziehungen

Ein Handbuch für Chemiker, Seifenfabrikanten, Apotheker und Ärzte

Von **Dr. Walter Schrauth**

Preis M. 6,—.

Hierzu Teuerungszuschläge

Die Ampullenfabrikation

In ihren Grundzügen dargestellt von

Dr. Hans Freund

Apotheker und Nahrungsmittelchemiker

Mit 68 Textabbildungen. — Kartonierte Preis M. 2,40

Volkstümliche Anwendung der einheimischen Arzneipflanzen

Von Apotheker G. Arends

Kartonierte Preis M. 1,20

Volkstümliche Namen der Arzneimittel, Drogen und Chemikalien

Eine Sammlung

der im Volksmunde gebräuchlichen Benennungen und Handelsbezeichnungen

Begründet von Dr. J. Hoffert

Achte, verbesserte und vermehrte Auflage. Bearbeitet von G. Arends. Gebunden Preis M. 7,—

Neue Arzneimittel und Pharmazeutische Spezialitäten

einschließlich der neuen Drogen-, Organ- und Serumpräparate,

mit zahlreichen Vorschriften

zu Ersatzmitteln und einer Erklärung der gebräuchlichsten medizinischen Kunstaussdrücke

Von G. Arends, Apotheker

Fünfte, vermehrte und verbesserte Auflage. Neu bearbeitet von Prof. Dr. O. Keller

Gebunden Preis M. 18,—

Spezialitäten und Geheimmittel

Aus den Gebieten der Medizin, Technik, Kosmetik und der Nahrungsmittelindustrie,
ihre Herkunft und Zusammensetzung

Eine Sammlung von Analysen und Gutachten, begründet von

Eduard Hahn und Dr. J. Hoffert

Siebente, vermehrte und verbesserte Auflage, bearbeitet von G. Arends. Gebunden Preis M. 20,—

Die neueren Arzneimittel und die pharmakologischen Grundlagen ihrer Anwendung in der ärztlichen Praxis

Dr. A. Skutetzky

Von
und

Dr. E. Starkenstein

Stabsarzt, Vorstand der Abtg. für innere Krankheiten
am Garnisonsspital, Privatdozent für innere Medizin

Privatdozent für Pharmakologie und Pharmakognosie
an der deutschen Universität in Prag

Zweite, gänzlich umgearbeitete Auflage. — Gebunden Preis M. 12,—

Die Arzneimittel-Synthese

auf Grundlage der Beziehungen zwischen chemischem Aufbau und Wirkung

Für Ärzte, Chemiker und Pharmazeuten

Von Dr. Sigmund Fränkel

a. o. Professor für medizinische Chemie an der Wiener Universität

Vierte, umgearbeitete Auflage. — Preis M. 68,—; gebunden M. 77,—

Hierzu Teuerungszuschläge

Handbuch der experimentellen Pharmakologie

Bearbeitet von hervorragenden Fachgelehrten

Herausgegeben von **A. Heffter**

Professor der Pharmakologie an der Universität Berlin
In drei Bänden

Zweiter Band, 1. Hälfte: Pyridin, Chinolin, Chinin, Chininderivate — Cocaingruppe — Yohimbin — Curare und Curarealkaloide — Veratrin und Protoveratrin — Aconitingruppe — Peltierin — Strychningruppe — Santonin — Pikrotoxin und verwandte Körper — Apomorphin, Apocodein, Ipecacuanha-Alkaloide — Colechieingruppe — Purinderivate.

Mit 98 Textabbildungen. — Preis M. 48,—

Die zweite Hälfte des II. Bandes erscheint in Kürze. Der Erwerb der ersten Hälfte verpflichtet zur Abnahme der zweiten. Auch der erste und dritte Band werden in absehbarer Zeit zur Ausgabe gelangen.

Kommentar zum Deutschen Arzneibuch. 5. Ausgabe 1910

Auf Grundlage der Hager-Fischer-Hartwichschen Kommentare der früheren Arzneibücher unter Mitwirkung von Prof. Dr. J. Biberfeld-Breslau, Dr. P. W. Danckwortt-Breslau, Dr. G. Fromme-Halle a. S., F. M. Haupt-Greifswald, Dr. M. Pleißner-Dresden, Prof. Dr. H. Schulze-Halle a. S., Dr. W. Stüwe-Jena, Dr. O. Wiegand-Leipzig, herausgegeben von Dr. **O. Anselmino**, Privatdozent an der Universität Greifswald, und Dr. **Ernst Gilg**, a. o. Professor der Botanik und Pharmakognosie an der Universität, Kustos am Botanischen Museum in Berlin.

Zwei Bände mit zahlreichen Textabbildungen. — Preis je M. 15,—; gebunden M. 17,50

Die Preußischen Apothekengesetze

mit Einschluß der reichsgesetzlichen Bestimmungen über den Betrieb des Apothekergewerbes

Herausgegeben und erläutert von Dr. **H. Böttger** und **E. Urban**, Redakteure der Pharmazeutischen Zeitung

Fünfte, neu bearbeitete und vervollständigte Auflage. — Gebunden Preis M. 7,—

Die Preußische Apothekenbetriebsordnung

mit den ergänzenden Verordnungen und Erlassen

Von **Ernst Urban**, Redakteur der Pharmazeutischen Zeitung

Dritte, neu bearbeitete Auflage. — Preis M. 2,—

Betriebsvorschriften für Drogen- und Gifthandlungen in Preußen

Zugleich Leitfaden zur Besichtigung dieser Geschäfte von

Ernst Urban, Redakteur der Pharmazeutischen Zeitung

Zweite, neu bearbeitete und erweiterte Auflage. — Kartoniert Preis M. 3,60

Bakteriologie und Sterilisation im Apothekenbetriebe

Mit eingehender Berücksichtigung der Herstellung steriler Lösungen in Ampullen

Von Dr. **Conrad Stich**, Leipzig

Dritte, verbesserte und wesentlich erweiterte Auflage

Mit 131 teils mehrfarbigen Textabbildungen und 3 Tafeln. — Gebunden Preis M. 14,—

Hermann Lenhartz

Mikroskopie und Chemie am Krankenbett

Neunte, umgearbeitete und vermehrte Auflage von

Professor Dr. **Erich Meyer**

Direktor der Medizinischen Universitätsklinik zu Göttingen

Mit 168 Abbildungen im Text und einer Tafel. — Gebunden Preis M. 25,—

Anleitung zu medizinisch-chemischen Untersuchungen für Apotheker

Von Dr. **Wilhelm Lenz**, Oberstabsapotheker im Kriegsministerium a. D., Nahrungsmittelchemiker in Berlin

Mit 12 Textabbildungen. — Gebunden Preis M. 3,60

Hierzu Teuerungszuschläge

Verlag von Julius Springer in Berlin W 9

Schule der Pharmazie in fünf Bänden

herausgegeben von

Prof. Dr. H. Thoms, Dr. E. Mylius, Prof. Dr. K. F. Jordan, Prof. Dr. E. Gilg

Band I: Praktischer Teil. Von Dr. E. Mylius. Fünfte, vermehrte und verbesserte Auflage, bearbeitet von Dr. Alfred Stephan. Mit 143 Textabbildungen. Gebunden Preis M. 16,—
Band II: Chemischer Teil. Bearbeitet von Prof. Dr. H. Thoms. Siebente Auflage. In Vorbereitung.
Band III: Physikalischer Teil. Bearbeitet von Prof. Dr. K. F. Jordan. Fünfte Auflage. In Vorbereitung.
Band IV: Botanischer Teil. Bearbeitet von Prof. Dr. E. Gilg. Fünfte, verbesserte Auflage. Mit 559 Textabbildungen. Gebunden Preis M. 8,—

Als Ersatz für den vergriffenen Band V: Warenkunde wird geliefert:

Lehrbuch der Pharmakognosie

Von Dr. Ernst Gilg

a. o. Professor der Botanik und Pharmakognosie an der Universität
Kustos am Botanischen Museum zu Berlin

Zweite, vermehrte und verbesserte Auflage. — Mit 411 Abbildungen. — Gebunden Preis M. 8,—

Pharmazeutisch-chemisches Praktikum

Die Herstellung, Prüfung und theoretische Ausarbeitung pharmazeutisch-chemischer Präparate
Ein Ratgeber für Apothekereleven von

Dr. D. Schenk, Apotheker und Nahrungsmittelchemiker

Mit 51 Textabbildungen. — Gebunden Preis M. 5,—

Pharmazeutische Übungspräparate

Anleitung zur Darstellung, Erkennung, Prüfung und stöchiometrischen Berechnung von officinellen
chemisch-pharmazeutischen Präparaten

Von Dr. Max Biechele, Apotheker

Dritte, verbesserte Auflage. — Mit 6 Abbildungen im Text. — Gebunden Preis M. 6,—

Tabelle zur mikroskopischen Bestimmung der officinellen Drogenpulver

Von Dr. H. Zörnig, Apotheker

Kustos am Pflanzenphysiologischen Institut München

Gebunden Preis M. 2,40

Qualitative botanische Analyse der Drogenpulver

Eine Einführung in den Gang einer systematischen mikroskopischen Pulveruntersuchung von

Dr. P. Schürhoff

Gebunden Preis M. 2,—

Arzneipflanzen-Merkblätter des Reichsgesundheitsamts

bearbeitet in Gemeinschaft mit dem Arzneipflanzen-Ausschuß der Deutschen Pharmazeutischen
Gesellschaft Berlin-Dahlem. Nr. 1—32

Preis jedes Merkblattes 10 Pf. (einschließlich Porto und Verpackung 20 Pf.); 20 Exempl. eines Merkblattes M. 1,20,
100 Exemplare eines Merkblattes M. 4,— (zuzügl. Porto)

Buchausgabe aller 32 Merkblätter in festem Umschlag. Preis M. 1,80

Merkblatt über Teemischungen für den Haushalt (Ersatzmittel für Chinesischen Tee)

Herausgegeben vom Reichsgesundheitsamt

Preis des Merkblattes 10 Pf. (einschließlich Porto und Verpackung 20 Pf.); 20 Exempl. M. 1,20,
100 Exempl. M. 4,— (zuzügl. Porto)

Pilzmerkblatt. Die wichtigsten essbaren und schädlichen Pilze

Bearbeitet im Reichsgesundheitsamt. — Hierzu eine Pilztafel mit farbigen Abbildungen
Preis 35 Pf. (einschl. Porto 45 Pf.); 50 St. M. 15,—; 100 St. M. 25,—; 1000 St. M. 220,— zuzügl. Porto

Hierzu Teuerungszuschläge